

Таблица 1. Общие сведения

1	Учебное заведение	ФГБОУ ВО Астраханский ГМУ Минздрава России
2	Специальность	Фармация
3	Дисциплина	Фармацевтическая химия (Fr)
4	Автор заданий	Шустова Е.А., к.х.н., доцент кафедры химии фармацевтического факультета

Таблица 2. Перечень заданий по дисциплине

**Toutes les bonnes réponses sont les variantes A.
Все правильные ответы - варианты А.**

Вид	Код	Текст названия трудовой функции/ вопроса задания/ вариантов ответа
Ф		
В	001	Branche de la chimie qui a pour objet la définition et la préparation de composés chimiques - substances actives et excipients - entrant dans la composition des médicaments.
О	А	Chimie pharmaceutique
О	Б	Chimie organique
О	В	Chimie analytique
О	Г	Chimie inorganique
В	002	Choisissez les sources des substances médicinales
О	А	alcaloïdes
О	А	pétrole
О	А	hormones
О	Г	il n'y a pas de réponse vraie
В	003	Choisissez les méthodes d'analyse des médicaments
О	А	Physico-chimiques
О	А	Physiques
О	А	Chimiques
О	Г	il n'y a pas de réponse vraie
В	004	... est un document réglementaire, un recueil des normes et des règlements définissant les indicateurs de qualité des substances médicinales fabriquées dans la Fédération de Russie et des médicaments à base de ces substances.
О	А	La Pharmacopée d'Etat de la Fédération de Russie
О	Б	Article de pharmacopée
О	В	Article général de pharmacopée
О	Г	Article de pharmacopée d'une entreprise
В	005	...est un document réglementaire qui définit la composition, l'emballage, la durée de conservation et la qualité d'un médicament (substance médicamenteuse ou auxiliaire) et qui a le statut de norme étatique.
О	А	Article de pharmacopée
О	Б	Article général de pharmacopée

O	B	Article de pharmacopée d'une entreprise
O	Г	La Pharmacopée d'Etat de la Fédération de Russie
		Вопрос «с пропущенным словом»
B	006	...est la période pendant laquelle le médicament doit satisfaire pleinement à toutes les exigences de la norme de qualité d'État.
O	A	La date de péremption
		Вопрос «с пропущенным словом»
B	007	...d'une substance est considérée comme la température pendant laquelle la phase solide est équilibre avec la masse fondue
O	A	La température de fusion
		Вопрос «с пропущенным словом»
B	008	la présence ... peut non seulement réduire l'effet pharmacologique (l'effet inverse), mais aussi faire le médicament plus toxique (présence d'impureté de bromates dans le bromure), ou dangereux pour la santé (présence d'impureté dans l'acide borique, présence d'impureté de sels de baryum solubles dans le sulfate de baryum pour la radioscopie).
O	A	des composés d'impureté
		Вопрос «с пропущенным словом»
B	009	... est la propriété de dissoudre une substance dans différents solvants acceptés par la pharmacopée nationale.
O	A	La solubilité
B	010	Choisissez les types de contrôle intra-pharmacie
O	A	obligatoire
O	A	chimique
O	A	sélectif
O	Г	réception
B	011	Choisissez les types de contrôle intra-pharmacie des poudres
O	A	obligatoire
O	A	sélective
O	A	sélectif chimique ou obligatoire.
O	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	012	Choisissez les types de contrôle réception
O	A	emballage
O	A	marquage

<input type="radio"/>	A	description
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	013	I ₂ Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	L'iode
<input type="radio"/>	B	Le chlore
<input type="radio"/>	B	L'iridium
<input type="radio"/>	Γ	salicylamide
B	014	HCl Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	L'acide chlorhydrique
<input type="radio"/>	B	L'acide perchlorique
<input type="radio"/>	B	L'acide chloreux
<input type="radio"/>	Γ	L'acide hypochloreux
B	015	NaCl Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	Le chlorure de sodium
<input type="radio"/>	B	L'acide perchlorique
<input type="radio"/>	B	Le chlorure de potassium
<input type="radio"/>	Γ	Le chlorure de magnésium
B	016	KCl Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	Le chlorure de potassium
<input type="radio"/>	B	L'acide perchlorique
<input type="radio"/>	B	Le chlorure de sodium
<input type="radio"/>	Γ	Le chlorure de magnésium
B	017	KI Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	L'iodure de potassium
<input type="radio"/>	B	L'acide perchlorique
<input type="radio"/>	B	L'iodure de sodium
<input type="radio"/>	Γ	Le chlorure de magnésium
B	018	NaBr Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	Le bromure de sodium
<input type="radio"/>	B	L'acide perchlorique
<input type="radio"/>	B	Le bromure de potassium
<input type="radio"/>	Γ	Le bromure de magnésium
B	019	KBr Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	Le bromure de potassium
<input type="radio"/>	B	L'acide perchlorique

<input type="radio"/>	B	Le bromure de sodium
<input type="radio"/>	Г	Le bromure de magnésium
B	020	NaI Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	L'iodure de sodium
<input type="radio"/>	B	L'acide perchlorique
<input type="radio"/>	B	L'iodure de potassium
<input type="radio"/>	Г	Le chlorure de magnésium
B	021	Quelle est la substance de base dans la synthèse d'iode:
<input type="radio"/>	A	L'eau de forage
<input type="radio"/>	B	Le saccharose
<input type="radio"/>	B	L'acide perchlorique
<input type="radio"/>	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	022	Quelle est la substance de base dans la synthèse d'acide chlorhydrique:
<input type="radio"/>	A	Le chlorure de sodium
<input type="radio"/>	B	L'eau de forage
<input type="radio"/>	B	L'acide perchlorique
<input type="radio"/>	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	023	Quelle est la substance de base dans la synthèse de chlorure de potassium
<input type="radio"/>	A	La sylvinite
<input type="radio"/>	B	L'eau de forage
<input type="radio"/>	B	L'acide perchlorique
<input type="radio"/>	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	024	Quelle est la substance de base dans la synthèse de chlorure de sodium
<input type="radio"/>	A	L'eau des lacs et des mers
<input type="radio"/>	B	L'eau de forage
<input type="radio"/>	B	L'acide perchlorique
<input type="radio"/>	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	025	Quelle est la substance de base dans la synthèse de bromure de sodium
<input type="radio"/>	A	Le bromure de fer (II) et (III)
<input type="radio"/>	B	L'eau de forage
<input type="radio"/>	B	L'acide perchlorique
<input type="radio"/>	Г	L'eau des lacs et des mers
B	026	Quelle est la substance de base dans la synthèse de bromure de potassium
<input type="radio"/>	A	Le bromure de fer (II) et (III)
<input type="radio"/>	B	L'eau de forage
<input type="radio"/>	B	L'acide perchlorique
<input type="radio"/>	Г	L'eau des lacs et des mers
B	027	Quelle est la substance de base dans la synthèse d'iodure de potassium
<input type="radio"/>	A	L'iode
<input type="radio"/>	B	L'eau de forage

<input type="radio"/>	B	L'acide perchlorique
<input type="radio"/>	Γ	L'eau des lacs et des mers
B	028	Quelle est la substance de base dans la synthèse d'iodure de sodium
<input type="radio"/>	A	L'iode
<input type="radio"/>	B	L'eau de forage
<input type="radio"/>	B	L'acide perchlorique
<input type="radio"/>	Γ	L'eau des lacs et des mers
B	029	Quelle est la substance de base dans la synthèse de fluorure de sodium
<input type="radio"/>	A	La fluorite
<input type="radio"/>	B	L'eau de forage
<input type="radio"/>	B	L'acide perchlorique
<input type="radio"/>	Γ	L'eau des lacs et des mers
B	030	En cas d'identification de l'ion sodium par la coloration de la flamme on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration jaune
<input type="radio"/>	B	La coloration rouge
<input type="radio"/>	B	La coloration rouge-brique
<input type="radio"/>	Γ	La coloration violette
B	031	En cas d'identification de l'ion sodium par la réaction avec l'acétate d'uranile de zinc en milieu acétique on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité cristallin jaune verdâtre
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité blanc
<input type="radio"/>	Γ	La coloration bleue
B	032	En cas d'identification de l'ion potassium par la coloration de la flamme on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité cristallin jaune verdâtre
<input type="radio"/>	B	Le précipité blanc
<input type="radio"/>	Γ	La coloration bleue
B	033	En cas d'identification de l'ion potassium par la réaction avec l'acide tartrique en milieu neutre ou en milieu acétique on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité blanc cristallin soluble dans les acides minéraux et les alcalis caustiques dilués
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité jaune
<input type="radio"/>	Γ	La coloration bleue
B	034	En cas d'identification de l'ion potassium par la réaction avec le cobaltinitrite de sodium on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité cristallin jaune
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration bleue

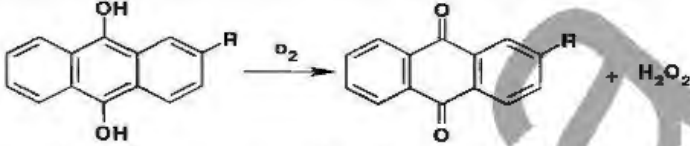
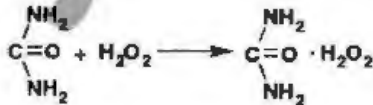
B	035	En cas d'identification des ions chlorure par la réaction avec le nitrate d'argent avec la solution d'acide nitrique on forme
O	A	Le précipité blanc
O	B	La coloration violette
O	B	Le précipité rouge
O	Γ	La coloration bleue
B	036	En cas d'identification des ions bromure par la réaction avec le sulfate de cuivre on forme
O	A	Le précipité noir
O	B	La coloration violette
O	B	Le précipité rouge
O	Γ	La coloration bleue
B	037	En cas d'identification des ions bromure par la réaction d'oxydation par la chloramine en présence d'acide chlorhydrique
O	A	la couche de chloroforme est colorée en brun jaunâtre.
O	B	on forme la coloration violette
O	B	on forme le précipité rouge
O	Γ	on forme la coloration bleue
B	038	En cas d'identification des ions iodure par la réaction avec l'acétate de plomb on forme
O	A	Le précipité jaune
O	B	La coloration violette
O	B	Le précipité rouge
O	Γ	La coloration bleue
B	039	En cas d'identification des ions iodure par la réaction avec le sulfate de bismuth on forme
O	A	Le précipité noir
O	B	La coloration violette
O	B	Le précipité rouge
O	Γ	La coloration bleue
B	040	En cas d'identification des ions fluorure par la réaction avec le sulfate de bismuth on forme
O	A	Le précipité rouge
O	B	La coloration violette
O	B	Le précipité noir
O	Γ	La coloration bleue
B	041	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour le chlorure de sodium
O	A	L'argentométrie
O	B	La neutralisation
O	B	La cériométrie
O	Γ	La complexométrie
B	042	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour l'iodure de potassium
O	A	L'argentométrie (Méthode de Fajans)

<input type="radio"/>	B	La neutralisation
<input type="radio"/>	B	L'argentométrie (Méthode de Mohr)
<input type="radio"/>	Γ	La complexométrie
B	043	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour l'acide chlorhydrique
<input type="radio"/>	A	L'alcalimétrie
<input type="radio"/>	B	La cérimétrie
<input type="radio"/>	B	L'argentométrie (Méthode de Mohr)
<input type="radio"/>	Γ	La complexométrie
B	044	En cas d'identification de la réaction d'acide chlorhydrique avec le dioxyde de manganèse on forme
<input type="radio"/>	A	L'odeur
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité jaune
<input type="radio"/>	Γ	La coloration bleue
B	045	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour l'iode
<input type="radio"/>	A	L'iodométrie
<input type="radio"/>	B	La cérimétrie
<input type="radio"/>	B	L'argentométrie (Méthode de Mohr)
<input type="radio"/>	Γ	La complexométrie
B	046	En cas d'identification d'iode par le chauffage on forme
<input type="radio"/>	A	La fumée violette
<input type="radio"/>	B	La coloration rouge
<input type="radio"/>	B	Le précipité jaune
<input type="radio"/>	Γ	La coloration bleue
B	047	O ₂ Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	L'oxygène
<input type="radio"/>	B	Le chlore
<input type="radio"/>	B	L'iridium
<input type="radio"/>	Γ	Le peroxyde d'hydrogène
B	048	H ₂ O ₂ Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	Le peroxyde d'hydrogène
<input type="radio"/>	B	Le chlore
<input type="radio"/>	B	L'iridium
<input type="radio"/>	Γ	L'oxygène
B	049	MgO ₂ +MgO Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	Le peroxyde de magnésium
<input type="radio"/>	B	Le chlore
<input type="radio"/>	B	L'iridium
<input type="radio"/>	Γ	L'oxygène

B	050	Le médicament, représentant par cette formule, $\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \diagdown \\ \text{C} = \text{O} \cdot \text{H}_2\text{O}_2 \\ \diagup \\ \text{NH}_2 \end{array}$ est
O	A	L'hydropyrite
O	B	Le peroxyde de magnésium
O	B	Le peroxyde d'hydrogène
O	Г	L'oxygène
B	051	$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ Le médicament, représentant par cette formule, est
O	A	Le thiosulfate de sodium
O	B	Le peroxyde de magnésium
O	B	Le peroxyde d'hydrogène
O	Г	L'oxygène
B	052	Quelles sont les substances de base dans la synthèse de thiosulfate de sodium?
O	A	Le sulfite de sodium
O	A	Le sulfure de sodium
O	B	L'acide perchlorique
O	B	il n'y a pas de réponse vraie
B	053	Quelles sont les substances de base dans la synthèse de peroxyde d'hydrogène:
O	A	Le peroxyde de baryum
O	A	L'acide sulfurique
O	A	L'alkylanthrahydroquinone
O	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	054	Quelles sont les substances de base dans la synthèse de peroxyde de magnésium:
O	A	Le peroxyde d'hydrogène
O	A	L'oxyde de magnésium
O	A	Le chlorure de magnésium
O	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	055	Quelle est la substance de base dans la synthèse d'hydropyrite:
O	A	Le carbamide
O	B	L'eau de forage
O	B	Le chlorure de magnésium
O	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	056	Quelles sont les substances de base dans la synthèse d'oxygène:
O	A	L'air pré-liquéfié
O	A	Les solutions aqueuses d'hydroxyde de sodium ou d'hydroxyde de potassium
O	B	Le chlorure de magnésium
O	Г	il n'y a pas de réponse vraie

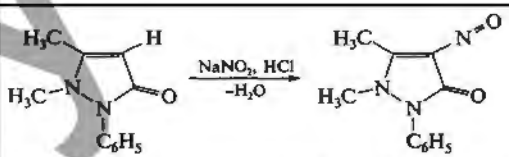
B	057	En cas de la réaction d'oxygène avec l'oxyde d'azote on forme
O	A	Le gaz rouge-orangé
O	B	La coloration bleue
O	B	Le précipité rouge
O	Γ	La coloration verte
B	058	En cas de la réaction de solution de peroxyde d'hydrogène avec l'acide sulfurique dilué, avec l'iodure de potassium, avec le chloroforme
O	A	la couche de chloroforme est coloré en violet
O	B	on forme la coloration bleue
O	B	on forme le précipité rouge
O	Γ	on forme la coloration verte
B	059	En cas de la réaction de la solution de peroxyde d'hydrogène (l'acidification par l'acide sulfurique) avec l'éther diéthylique et quelques gouttes de la solution de dichromate de potassium
O	A	le mélange d'éther couche est coloré en bleu après l'agitation et décantation
O	B	on forme la coloration jaune
O	B	on forme le précipité rouge
O	Γ	on forme la coloration verte
B	060	En cas de la réaction de l'ion magnésium avec la solution d'hydrophosphate de disodium en présence de chlorure d'ammonium et d'ammoniac on forme
O	A	Le précipité cristallin blanc
O	B	La coloration bleue
O	B	Le précipité rouge
O	Γ	La coloration verte
B	061	Choisissez les méthodes de détermination quantitative pour le peroxyde d'hydrogène
O	A	La permanganométrie
O	A	L'iodométrie
O	B	La cérimétrie
O	Γ	La complexométrie
B	062	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour le peroxyde de magnésium
O	A	La permanganométrie
O	B	La neutralisation
O	B	La cérimétrie
O	Γ	La complexométrie
B	063	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour l'hydropyrite
O	A	La permanganométrie
O	B	La neutralisation
O	B	La cérimétrie
O	Γ	La complexométrie
B	064	En cas de la réaction de thiosulfate de sodium avec la solution de nitrate d'argent on forme
O	A	Le précipité blanc qui se colore en jaune, puis en noir

<input type="radio"/>	Б	La coloration bleue
<input type="radio"/>	В	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
Б	065	En cas de la réaction de thiosulfate de sodium avec la solution d'iode on forme
<input type="radio"/>	А	La décoloration de la solution
<input type="radio"/>	Б	La coloration bleue
<input type="radio"/>	В	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
Б	066	En cas de la réaction de thiosulfate de sodium avec l'acide chlorhydrique on forme
<input type="radio"/>	А	L'opalescence avec l'odeur
<input type="radio"/>	Б	La coloration bleue
<input type="radio"/>	В	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
Б	067	En cas de la réaction de thiosulfate de sodium avec le chlorure de fer (III) on forme
<input type="radio"/>	А	La couleur violette, qui devient progressivement incolore
<input type="radio"/>	Б	La coloration bleue
<input type="radio"/>	В	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
Б	068	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour le thiosulfate de sodium
<input type="radio"/>	А	L'iodométrie
<input type="radio"/>	Б	La neutralisation
<input type="radio"/>	В	La cériométrie
<input type="radio"/>	Г	La complexométrie
Б	069	$\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{S} \rightarrow \text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	А	thiosulfate de sodium
<input type="radio"/>	Б	acide chlorhydrique
<input type="radio"/>	В	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
Б	070	$2\text{NO} + \text{O}_2 = 2\text{NO}_2$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	А	dioxyde d'azote
<input type="radio"/>	Б	monoxyde d'azote
<input type="radio"/>	В	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
Б	071	$\text{CO}_2 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{BaCO}_3\downarrow + \text{H}_2\text{O}$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	А	carbonate de barium
<input type="radio"/>	Б	acide chlorhydrique
<input type="radio"/>	В	nitrate d'argent

O	Γ	peroxyde d'hydrogène
B	072	$\text{BaO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{H}_2\text{O}_2 + \text{BaSO}_4 \downarrow$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	peroxyde d'hydrogène
O	B	acide chlorhydrique
O	B	nitrate d'argent
O	Γ	thiosulfate de sodium
B	073	$\text{MgO}_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\text{O}_2$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	peroxyde d'hydrogène
O	B	acide chlorhydrique
O	B	nitrate d'argent
O	Γ	thiosulfate de sodium
B	074	 Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	peroxyde d'hydrogène
O	B	acide chlorhydrique
O	B	nitrate d'argent
O	Γ	thiosulfate de sodium
B	075	$\text{MgO} + \text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{MgO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	peroxyde de magnésium
O	B	acide chlorhydrique
O	B	nitrate d'argent
O	Γ	thiosulfate de sodium
B	076	$2\text{MgO} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}_2$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	peroxyde de magnésium
O	B	acide chlorhydrique
O	B	nitrate d'argent
O	Γ	thiosulfate de sodium
B	077	 Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	hydropyrite
O	B	acide chlorhydrique

<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Γ	thiosulfate de sodium
B	078	$\text{HO}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{Cr}}-\text{O}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{Cr}}-\text{OH} + 4\text{H}_2\text{O}_2 \longrightarrow \text{O}=\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{Cr}}=\text{O} + 5\text{H}_2\text{O}$ <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
<input type="radio"/>	A	peroxyde de chrome (VI)
<input type="radio"/>	B	hydropyrite
<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Γ	thiosulfate de sodium
B	079	$2\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 + \text{I}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{S}_4\text{O}_6 + 2\text{NaI}$ <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
<input type="radio"/>	A	tétrathionate de sodium
<input type="radio"/>	B	hydropyrite
<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Γ	thiosulfate de sodium
B	080	NaNO_2 Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	Le nitrite de sodium
<input type="radio"/>	B	Le chlore
<input type="radio"/>	B	L'iridium
<input type="radio"/>	Γ	Le nitrate de sodium
B	081	NaNO_2 Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	Le nitrite de sodium
<input type="radio"/>	B	Le chlore
<input type="radio"/>	B	L'iridium
<input type="radio"/>	Γ	Le nitrate de sodium
B	082	$\text{Bi} \begin{matrix} \text{OH} \\ \text{OH} \\ \text{NO}_3 \end{matrix}$ <p>Le médicament, représentant par cette formule, est</p>
<input type="radio"/>	A	Le nitrate de bismuth basique
<input type="radio"/>	B	Le chlore
<input type="radio"/>	B	L'iridium
<input type="radio"/>	Γ	Le nitrate de sodium
B	083	Quelles sont les substances de base dans la synthèse de nitrite de sodium:
<input type="radio"/>	A	Le carbonate de sodium
<input type="radio"/>	A	Le nitrate de sodium
<input type="radio"/>	B	Le chlorure de magnésium
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	084	Quelle est la substance de base dans la synthèse de nitrate de bismuth basique:

<input type="radio"/>	A	Le bismuth métallique
<input type="radio"/>	B	L'eau de forage
<input type="radio"/>	B	Le chlorure de magnésium
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	085	En cas de la réaction de nitrite de sodium avec la diphénylamine on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le gaz rouge-orangé
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	086	En cas de la réaction de nitrite de sodium avec l'acide sulfurique on forme
<input type="radio"/>	A	Le gaz jaune-brun
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	087	En cas de la réaction de nitrite de sodium avec l'antipyrine on forme
<input type="radio"/>	A	Le gaz jaune-brun
<input type="radio"/>	B	La coloration verte émeraude
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration bleue
B	088	En cas de la réaction de nitrite de sodium avec le permanganate de potassium on forme
<input type="radio"/>	A	La décoloration de la solution
<input type="radio"/>	B	La coloration verte émeraude
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration bleue
B	089	En cas de la réaction de nitrite de sodium avec l'iodure du sodium on forme
<input type="radio"/>	A	Le gaz
<input type="radio"/>	B	La coloration verte émeraude
<input type="radio"/>	B	Le précipité bleu
<input type="radio"/>	Γ	La coloration blanche
B	090	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour le nitrite de sodium
<input type="radio"/>	A	L'iodométrie
<input type="radio"/>	B	La neutralisation
<input type="radio"/>	B	La cériométrie
<input type="radio"/>	Γ	La complexométrie
B	091	En cas de la réaction de nitrate de bismuth basique avec le sulfure de sodium on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité brun foncé
<input type="radio"/>	B	La coloration verte émeraude

<input type="radio"/>	B	Le précipité bleu
<input type="radio"/>	Г	La coloration blanche
B	092	En cas de la réaction de nitrate de bismuth basique avec l'iodure du potassium on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité jaune-orange
<input type="radio"/>	B	La coloration verte émeraude
<input type="radio"/>	B	Le précipité bleu
<input type="radio"/>	Г	La coloration blanche
B	093	En cas de la réaction de nitrate de bismuth basique avec l'iodure du potassium on forme
<input type="radio"/>	A	Le gaz brun
<input type="radio"/>	B	La coloration verte émeraude
<input type="radio"/>	B	Le précipité bleu
<input type="radio"/>	Г	La coloration blanche
B	094	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour le nitrate de bismuth basique
<input type="radio"/>	A	La complexométrie
<input type="radio"/>	B	La neutralisation
<input type="radio"/>	B	La cérimétrie
<input type="radio"/>	Г	L'iodométrie
B	095	$2\text{NO}_2 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{NaNO}_2 + \text{NaNO}_3 + \text{CO}_2\uparrow$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	nitrite de sodium
<input type="radio"/>	B	acide chlorhydrique
<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	096	$\text{NaNO}_3 + \text{Pb} \rightarrow \text{PbO} + \text{NaNO}_2$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	nitrite de sodium
<input type="radio"/>	B	monooxyde d'azote
<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	097	 Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	nitrosoantipyrine
<input type="radio"/>	B	acide chlorhydrique
<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène

B	098	$2\text{KMnO}_4 + 5\text{NaNO}_2 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{MnSO}_4 + 5\text{NaNO}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	sulfate de potassium
O	Б	acide chlorhydrique
O	B	nitrate d'argent
O	Г	thiosulfate de sodium
B	099	$2\text{NaNO}_2 + 2\text{NaI} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{NO}\uparrow + 2\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{I}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	oxyde d'azote
O	Б	acide chlorhydrique
O	B	nitrate d'argent
O	Г	thiosulfate de sodium
B	100	$2\text{Bi}(\text{NO}_3)_3 + 3\text{Na}_2\text{S} \rightarrow \text{Bi}_2\text{S}_3\downarrow + 6\text{NaNO}_3$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	sulfure de bismuth
O	Б	acide chlorhydrique
O	B	nitrate d'argent
O	Г	thiosulfate de sodium
B	101	$4\text{BiO}(\text{NO}_3) \rightarrow 2\text{Bi}_2\text{O}_3 + 4\text{NO}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	oxyde de bismuth
O	Б	acide chlorhydrique
O	B	nitrate d'argent
O	Г	thiosulfate de sodium
B	102	NaHCO_3 Le médicament, représentant par cette formule, est
O	A	L'hydrocarbonate de sodium
O	Б	Le carbonate de sodium
O	B	Le peroxyde d'hydrogène
O	Г	L'oxygène
B	103	Li_2CO_3 Le médicament, représentant par cette formule, est
O	A	Le carbonate de lithium
O	Б	L'hydrocarbonate de lithium
O	B	Le peroxyde d'hydrogène
O	Г	L'oxygène
B	103	Quelle est la substance de base dans la synthèse d'hydrocarbonate de sodium :
O	A	Le chlorure de sodium
O	Б	L'eau de forage

<input type="radio"/>	B	Le chlorure de magnésium
<input type="radio"/>	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	104	Quelles sont les substances de base dans la synthèse de carbonate de lithium :
<input type="radio"/>	A	Le chlorure de lithium
<input type="radio"/>	B	L'hydroxyde de lithium
<input type="radio"/>	B	Le chlorure de magnésium
<input type="radio"/>	Г	Les solutions aqueuses d'hydroxyde de sodium ou d'hydroxyde de potassium
B	105	En cas de la réaction de carbonate de lithium avec l'acide chlorhydrique on forme
<input type="radio"/>	A	Le gaz
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	106	En cas de la réaction d'hydrocarbonate de sodium avec l'acide chlorhydrique on forme
<input type="radio"/>	A	Le gaz
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	107	En cas de la réaction de carbonate de lithium avec la solution du sulfate de magnésium saturée on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité blanc
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	108	En cas d'identification de l'ion lithium par la coloration de la flamme on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration rouge carmin
<input type="radio"/>	B	La coloration rouge
<input type="radio"/>	B	La coloration rouge-brique
<input type="radio"/>	Г	La coloration violette
B	109	En cas de la réaction de chlorure de lithium avec l'hydrophosphate de sodium (en présence de la solution de l'ammoniaque) on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité blanc
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	110	En cas de la réaction de chlorure de lithium avec le fluorure de sodium on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité blanc
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte

B	111	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour l'hydrocarbonate de sodium
O	A	L'acidométrie
O	B	La manganimétrie
O	B	La cérimétrie
O	Γ	La complexométrie
B	112	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour l'hydrocarbonate de sodium
O	A	L'acidométrie (titrage en retour)
O	B	La manganimétrie
O	B	La cérimétrie
O	Γ	La complexométrie
B	113	H_3BO_3 Le médicament, représentant par cette formule, est
O	A	L'acide borique
O	B	L'acide perchlorique
O	B	L'acide bromhydrique
O	Γ	Le peroxyde d'hydrogène
B	114	$Na_2B_4O_7 \cdot 10H_2O$ Le médicament, représentant par cette formule, est
O	A	Le tétraborate de sodium décahydraté
O	B	Le chlorate de sodium
O	B	Le bromate de sodium
O	Γ	Le peroxyde d'hydrogène
B	115	$Al(OH)_3$ Le médicament, représentant par cette formule, est
O	A	L'hydroxyde d'aluminium
O	B	L'aluminate de potassium
O	B	Le bromate de sodium
O	Γ	Le peroxyde d'hydrogène
B	116	$AlPO_4$ Le médicament, représentant par cette formule, est
O	A	Le phosphate d'aluminium
O	B	L'aluminate de potassium
O	B	Le bromate de sodium
O	Γ	Le peroxyde d'hydrogène
B	117	Quelles sont les substances de base dans la synthèse d'acide borique:
O	A	kernite
O	A	borax
O	A	hayésine
O	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	118	Quelles sont les substances de base dans la synthèse de tétraborate de sodium:

<input type="radio"/>	A	carbonate de sodium
<input type="radio"/>	A	hayésine
<input type="radio"/>	B	sylvinite
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	119	Quelle est la substance de base dans la synthèse de phosphate d'aluminium:
<input type="radio"/>	A	sulfate d'aluminium
<input type="radio"/>	B	hayésine
<input type="radio"/>	B	sylvinite
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	120	Quelles sont les substances de base dans la synthèse d'hydroxyde d'aluminium:
<input type="radio"/>	A	sulfate d'aluminium
<input type="radio"/>	A	bauxite
<input type="radio"/>	B	sylvinite
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	121	En cas de la réaction d'acide borique avec la curcumine on forme
<input type="radio"/>	A	Les composés de couleur rose
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	122	En cas de la réaction d'acide borique avec la curcumine on forme
<input type="radio"/>	A	Les composés de couleur rose
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	123	En cas de la réaction d'acide borique avec la solution de carmin dans l'acide sulfurique concentré on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	124	En cas de la réaction d'acide borique avec la solution de quinalizarine dans l'acide sulfurique concentré on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	125	En cas de la réaction d'acide borique avec la solution de rouge alizarine dans l'acide sulfurique concentré on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	B	La coloration violette

<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	126	En cas de la réaction d'acide borique avec la solution aqueuse de pyrocatechin de violet en présence de la solution tampon d'ammoniaque on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	127	En cas de la réaction d'acide borique avec la solution d'iode en présence d'acide chlorhydrique dilué et d'alcool polyvinylique on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	128	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour l'acide borique
<input type="radio"/>	A	L'alcalimétrie
<input type="radio"/>	B	La permanganométrie
<input type="radio"/>	B	La cérimétrie
<input type="radio"/>	Г	La complexométrie
B	129	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour le tétraborate de sodium:
<input type="radio"/>	A	L'acidimétrie
<input type="radio"/>	B	La permanganométrie
<input type="radio"/>	B	La cérimétrie
<input type="radio"/>	Г	La complexométrie
B	130	En cas de la réaction de sel d'aluminium avec la solution de nitrate de cobalt on forme
<input type="radio"/>	A	La couleur bleue (bleu thénard)
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	131	En cas de la réaction de sel d'aluminium avec l'alizarine on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration vive-rouge
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité bleu
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	132	En cas de la réaction de sel d'aluminium avec la 8- oxyquinoléine on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité blanc
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité bleu
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	133	En cas de la réaction de sel d'aluminium avec la solution d'hydroxyde de sodium ou la

		solution de l'ammoniac après la dissolution de la substance dans l'acide chlorhydrique on forme
<input type="radio"/>	A	Le gel blanc
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité bleue
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	134	En cas de la réaction de phosphate d'aluminium avec le sulfate de magnésium en présence de la solution de l'ammoniaque et chlorure d'ammonium on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité blanc
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité bleue
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	135	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour le phosphate d'aluminium
<input type="radio"/>	A	La complexométrie
<input type="radio"/>	B	La neutralisation
<input type="radio"/>	B	La cériométrie
<input type="radio"/>	Γ	La permanganométrie
B	136	Choisissez les méthodes de détermination quantitative pour l'hydroxyde d'aluminium
<input type="radio"/>	A	La complexométrie
<input type="radio"/>	A	La gravimétrie
<input type="radio"/>	B	La cériométrie
<input type="radio"/>	Γ	La permanganométrie
B	137	$\text{H}_3\text{BO}_3 + 3 \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \longrightarrow \text{B} \begin{array}{l} \text{OC}_2\text{H}_5 \\ \text{OC}_2\text{H}_5 \\ \text{OC}_2\text{H}_5 \end{array} + 3 \text{H}_2\text{O}$ <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
<input type="radio"/>	A	l'éther boroéthyle
<input type="radio"/>	B	l'éther diéthylique
<input type="radio"/>	B	l'éther acétylacétique
<input type="radio"/>	Γ	l'éther amylozoteux
B	138	$\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 4\text{H}_2\text{O} + 2\text{HCl} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{H}_3\text{BO}_3 + 2\text{NaCl}$ <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
<input type="radio"/>	A	l'acide borique
<input type="radio"/>	B	l'acide perchlorique
<input type="radio"/>	B	l'acide bromhydrique
<input type="radio"/>	Γ	l'éther amylozoteux
B	139	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 2\text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow 2\text{AlPO}_4 \downarrow + 3\text{Na}_2\text{SO}_4$ <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
<input type="radio"/>	A	phosphate d'aluminium
<input type="radio"/>	B	acide chlorhydrique
<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Γ	peroxyde d'hydrogène

B	140	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{Al}(\text{OH})_3\downarrow + 3(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$
		Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	hydroxyde d'aluminium
O	B	acide chlorhydrique
O	B	nitrate d'argent
O	Г	peroxyde d'hydrogène
B	141	$\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
		Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	chlorure d'aluminium
O	B	acide chlorhydrique
O	B	nitrate d'argent
O	Г	peroxyde d'hydrogène
B	142	$2\text{Al}(\text{OH})_3 \xrightarrow{t^\circ} \text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
		Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	oxyde d'aluminium
O	B	acide chlorhydrique
O	B	nitrate d'argent
O	Г	peroxyde d'hydrogène
B	143	MgO
		Le médicament, représentant par cette formule, est
O	A	L'oxyde de magnésium
O	B	La magnésite
O	B	Le sulfate de magnésium
O	Г	Le peroxyde d'hydrogène
B	144	MgSO ₄
		Le médicament, représentant par cette formule, est
O	A	Le sulfate de magnésium
O	B	La magnésite
O	B	L'oxyde de magnésium
O	Г	Le peroxyde d'hydrogène
B	145	Quelle est la substance de base dans la synthèse de sulfate de magnésium:
O	A	La magnésite
O	B	L'eau de forage
O	B	Le nitrate d'argent
O	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	146	Quelle est la substance de base dans la synthèse d'oxyde de magnésium:
O	A	Les sels de magnésium (chlorures ou sulfates)
O	B	L'eau de forage
O	B	Le nitrate d'argent

<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	B 147	En cas de la réaction de sel de magnésium avec l'hydrophosphate de sodium, en présence de la solution d'ammoniac on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité cristallin blanc, soluble dans l'acide acétique)
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	B 148	En cas de la réaction de sel de magnésium avec l'excès de l'hydroxyde de sodium on formé le précipité blanc gélatineuse, insoluble dans l'excès de solution d'hydroxyde de sodium). En cas d'addition d'iode on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité brun foncé
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	B 149	En cas de la réaction de sel de magnésium avec la quinalizarine dans le milieu alcalin on forme
<input type="radio"/>	A	Le mélange bleu
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	B 150	En cas de la réaction de sel de magnésium avec la 8-hydroxyquinoléine on forme
<input type="radio"/>	A	Le mélange fluorescent vert
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	B 151	En cas de la réaction de sulfate de magnésium avec les sels du barium on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité blanc
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	B 152	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour le sulfate de magnésium
<input type="radio"/>	A	La complexométrie
<input type="radio"/>	B	La neutralisation
<input type="radio"/>	B	La cériométrie
<input type="radio"/>	Γ	La permanganométrie
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	B 153	$\text{CaCl}_2 \cdot 6 \text{H}_2\text{O}$ Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	L'hexahydrate de chlorure de calcium
<input type="radio"/>	B	La magnésite
<input type="radio"/>	B	Le sulfate de calcium
<input type="radio"/>	Γ	Le peroxyde d'hydrogène
<input type="radio"/>		

B	154	$\text{CaSO}_4 \cdot 0,5\text{H}_2\text{O}$ Le médicament, représentant par cette formule, est
O	A	L'hémihydrate de sulfate de calcium
O	B	La magnésite
O	B	Le chlorure de calcium
O	Г	Le peroxyde d'hydrogène
B	155	Quelle est la substance de base dans la synthèse de chlorure de calcium:
O	A	La calcite
O	B	L'eau de forage
O	B	Le nitrate d'argent
O	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	156	Quelle est la substance de base dans la synthèse de sulfate de calcium:
O	A	Le dihydrate de gypse ($\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$)
O	B	L'eau de forage
O	B	Le nitrate d'argent
O	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	157	En cas de la réaction de chlorure de calcium avec l'oxalate d'ammonium on forme
O	A	Le précipité blanc
O	B	La coloration violette
O	B	Le précipité rouge
O	Г	La coloration verte
B	158	En cas d'identification de l'ion calcium par la coloration de la flamme on forme
O	A	La coloration rouge-brique
O	B	La coloration bleue
O	B	La coloration jaune
O	Г	La coloration violette
B	159	En cas de la réaction de chlorure de calcium avec l'hexacyanoferrate (II) de potassium on forme
O	A	Le précipité blanc
O	B	La coloration violette
O	B	Le précipité rouge
O	Г	La coloration verte
B	160	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour le chlorure de calcium
O	A	La complexométrie
O	B	La neutralisation
O	B	La cériométrie
O	Г	L'iodométrie
B	161	BaSO_4 Le médicament, représentant par cette formule, est
O	A	Le sulfate de baryum

<input type="radio"/>	Б	La magnésite
<input type="radio"/>	B	Le sulfate de magnésium
<input type="radio"/>	Г	Le peroxyde d'hydrogène
B	162	Quelles sont les substances de base dans la synthèse de sulfate de baryum:
<input type="radio"/>	A	barytine
<input type="radio"/>	A	carbonate de baryum
<input type="radio"/>	A	withérite
<input type="radio"/>	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	163	En cas de la réaction de sel de barium avec l'acide sulfurique dilué on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité blanc
<input type="radio"/>	Б	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	164	En cas de la réaction de sel de barium avec le bichromate de potassium dans le tampon d'acétate on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité cristallin jaune
<input type="radio"/>	Б	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	165	En cas d'identification de l'ion barium par la coloration de la flamme on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration jaune-verte
<input type="radio"/>	Б	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	La coloration rouge-brique
<input type="radio"/>	Г	La coloration violette
B	166	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour le sulfate de baryum
<input type="radio"/>	A	La gravimétrie
<input type="radio"/>	Б	La neutralisation
<input type="radio"/>	B	La cériométrie
<input type="radio"/>	Г	L'iodométrie
B	167	$\text{BaSO}_4 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{BaCO}_3\downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$
		Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	carbonate de barium
<input type="radio"/>	Б	thiosulfate de sodium
<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	168	$\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{NaCl}$
		Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	sulfate de barium
<input type="radio"/>	Б	thiosulfate de sodium

<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	169	$\text{BaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{BaCl}_2 + \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	chlorure de barium
<input type="radio"/>	Б	thiosulfate de sodium
<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	170	$2\text{BaCl}_2 + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O} + 2\text{CH}_3\text{COONa} \rightarrow 2\text{BaCrO}_4\downarrow + 2\text{KCl} + 2\text{CH}_3\text{COOH} + 2\text{NaCl}$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	chromate de barium
<input type="radio"/>	Б	thiosulfate de sodium
<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	171	$\text{BaSO}_4 + 4\text{C} \rightarrow \text{BaS} + 4\text{CO}\uparrow$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	sulfure de barium
<input type="radio"/>	Б	thiosulfate de sodium
<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	172	$\text{CaCl}_2 + (\text{NH}_4)_2\text{C}_2\text{O}_4 \rightarrow \text{CaC}_2\text{O}_4\downarrow + 2\text{NH}_4\text{Cl}$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	oxalate de calcium
<input type="radio"/>	Б	thiosulfate de sodium
<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	173	$\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{CO}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	chlorure de calcium
<input type="radio"/>	Б	thiosulfate de sodium
<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	174	$\text{MgO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	hydroxyde de magnésium
<input type="radio"/>	Б	thiosulfate de sodium
<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	175	$\text{MgO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	carbonate de magnésium

<input type="radio"/>	B	thiosulfate de sodium
<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Γ	peroxyde d'hydrogène
B	176	$MgO + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2O$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	chlorure de magnésium
<input type="radio"/>	B	thiosulfate de sodium
<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Γ	peroxyde d'hydrogène
B	177	$NH_4MgPO_4 + 2CH_3COOH \rightarrow Mg(CH_3COO)_2 + NH_4H_2PO_4$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	acétate de magnésium
<input type="radio"/>	B	thiosulfate de sodium
<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Γ	peroxyde d'hydrogène
B	178	ZnO Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	L'oxyde de zinc
<input type="radio"/>	B	L'oxyde de calcium
<input type="radio"/>	B	Le sulfate de zinc
<input type="radio"/>	Γ	Le peroxyde d'hydrogène
B	179	ZnSO ₄ *7H ₂ O Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	L'heptahydrate de sulfate de zinc
<input type="radio"/>	B	L'oxyde de calcium
<input type="radio"/>	B	L'oxyde de zinc
<input type="radio"/>	Γ	Le peroxyde d'hydrogène
B	180	Quelles sont les substances de base dans la synthèse d'oxyde de zinc:
<input type="radio"/>	A	Le sulfate de zinc
<input type="radio"/>	A	Le carbonate de zinc
<input type="radio"/>	A	Le zinc
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	181	Quelle est la substance de base dans la synthèse de sulfate de zinc:
<input type="radio"/>	A	Le zinc
<input type="radio"/>	B	L'eau de forage
<input type="radio"/>	B	Le chlorure de magnésium
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	182	En cas de la réaction de sel de zinc avec le sulfure de sodium (ou l'acide hydrosulfurique) on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité blanc

<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	183	En cas de la réaction de sel de zinc avec la solution de l'hexacyanoferrate (II) de potassium on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité blanc
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	184	En cas de la réaction de sel de zinc avec le tetrathiocyanomercurate (II) d'ammonium on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité blanc
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	185	En cas de la réaction de sel de zinc avec le diphenylthiocarbazone on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration rouge
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité jaune
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	186	En cas de la réaction de sel de zinc avec le nitrate de cobalt on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration verte
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité jaune
<input type="radio"/>	Γ	La coloration rouge
B	187	$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	Le pentahydrate de sulfate de cuivre
<input type="radio"/>	B	Le sulfate de calcium
<input type="radio"/>	B	L'oxyde de cuivre
<input type="radio"/>	Γ	Le peroxyde d'hydrogène
B	188	Quelles sont les substances de base dans la synthèse de sulfate de cuivre:
<input type="radio"/>	A	L'oxyde de cuivre
<input type="radio"/>	A	Le cuivre
<input type="radio"/>	B	Le zinc
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	189	En cas de la réaction de sulfate de cuivre avec la solution ammoniacale on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité bleu
<input type="radio"/>	B	La coloration jaune
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte

B	190	En cas de la réaction de sulfate de cuivre avec le sulfate d'ammonium dans la solution ammoniacale on forme
O	A	La couleur sombre-bleue
O	B	La coloration jaune
O	B	Le précipité rouge
O	Γ	La coloration verte
B	191	En cas de la réaction de sulfate de cuivre avec le ferrocyanure (II) de potassium on forme
O	A	Le précipité roux foncé
O	B	La coloration jaune
O	B	Le précipité bleu
O	Γ	La coloration verte
B	192	En cas de la réaction de sulfate de cuivre avec le sulfure de sodium on forme
O	A	Le précipité noir
O	B	La coloration jaune
O	B	Le précipité bleu
O	Γ	La coloration verte
B	193	En cas de la réaction de sulfate de cuivre avec la solution d'hydroxyde de sodium on forme
O	A	Le précipité bleu
O	B	La coloration jaune
O	B	Le précipité noir
O	Γ	La coloration verte
B	194	En cas de la réaction de sulfate de cuivre avec la glycérine (dans le milieu alcalin) on forme
O	A	La couleur bleue
O	B	La coloration jaune
O	B	Le précipité noir
O	Γ	La coloration verte
B	195	En cas de la réaction de sulfate de cuivre avec la dithizone on forme
O	A	La couleur rouge-violette
O	B	La coloration jaune
O	B	Le précipité noir
O	Γ	La coloration verte
B	196	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour le sulfate de cuivre
O	A	l'iodométrie
O	B	La neutralisation
O	B	La cériométrie
O	Γ	La permanganométrie
B	197	$2Zn + O_2 \rightarrow 2ZnO$

		Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	oxyde de zinc
<input type="radio"/>	Б	sulfate de zinc
<input type="radio"/>	В	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	198	$Zn + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + H_2\uparrow$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	sulfate de zinc
<input type="radio"/>	Б	oxyde de zinc
<input type="radio"/>	В	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	199	$ZnO + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2O$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	chlorure de zinc
<input type="radio"/>	Б	oxyde de zinc
<input type="radio"/>	В	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	200	$ZnO + 2HNO_3 \rightarrow Zn(NO_3)_2 + H_2O$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	nitrate de zinc
<input type="radio"/>	Б	nitrite de zinc
<input type="radio"/>	В	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	201	$ZnSO_4 + Na_2S \rightarrow ZnS\downarrow + Na_2SO_4$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	sulfure de zinc
<input type="radio"/>	Б	sulfate de zinc
<input type="radio"/>	В	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	202	$ZnCl_2 + (NH_4)_2Hg(NCS)_4 \rightarrow ZnHg(NCS)_4\downarrow + 2NH_4Cl$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	tetrathiocyanomercurate de zinc
<input type="radio"/>	Б	sulfate de zinc
<input type="radio"/>	В	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	203	$2Cu + 2H_2SO_4 + O_2 \rightarrow 2CuSO_4 + 2H_2O$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	sulfate de cuivre
<input type="radio"/>	Б	sulfate de zinc
<input type="radio"/>	В	nitrate d'argent

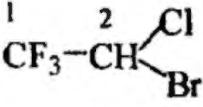
O	Γ	peroxyde d'hydrogène
B	204	$\text{CuSO}_4 + \text{Na}_2\text{S} \rightarrow \text{CuS}\downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	sulfure de cuivre
O	Б	sulfate de zinc
O	B	nitrate d'argent
O	Γ	peroxyde d'hydrogène
B	205	$\text{CuSO}_4 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2\downarrow + \text{Na}_2\text{SO}_4$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	hydroxyde de cuivre
O	Б	sulfate de zinc
O	B	nitrate d'argent
O	Γ	peroxyde d'hydrogène
B	206	$ \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-OH} \\ \\ 2 \text{CH-OH} \\ \\ \text{CH}_2\text{-OH} \end{array} + \text{Cu}(\text{OH})_2 \longrightarrow \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{-OH} \quad \text{HO-CH}_2 \\ \quad \quad \\ \text{CH-O} \quad \text{Cu-O-CH} \\ \quad \quad \\ \text{CH}_2\text{-OH} \quad \text{HO-CH}_2 \end{array} + 2\text{H}_2\text{O} $ Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	glycérate de cuivre
O	Б	sulfate de zinc
O	B	nitrate d'argent
O	Γ	peroxyde d'hydrogène
B	207	$2\text{CuSO}_4 + 4\text{KI} \rightarrow \text{I}_2 + 2\text{CuI}\downarrow + 2\text{K}_2\text{SO}_4$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	iodure de cuivre
O	Б	sulfate de zinc
O	B	nitrate d'argent
O	Γ	peroxyde d'hydrogène
B	208	AgNO_3 Le médicament, représentant par cette formule, est
O	A	Le nitrate d'argent
O	Б	Le chlore
O	B	L'iridium
O	Γ	L'oxygène
B	209	Quelles sont les substances de base dans la synthèse de nitrate d'argent?
O	A	L'argent métallique
O	A	Le chlorure d'argent
O	Б	L'acide perchlorique
O	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	210	En cas de la réaction de nitrate d'argent avec l'acide chlorhydrique on forme
O	A	Le précipité blanc
O	Б	La coloration bleue

<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	211	En cas de la réaction du formaldéhyde avec la solution d'ammoniaque de nitrate d'argent on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité noir
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	212	En cas de la réaction de nitrate d'argent avec la solution d'hydroxyde de sodium ou la solution d'ammoniaque on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité noir
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	213	En cas de la réaction de nitrate d'argent avec la solution de la diphenylamine on forme
<input type="radio"/>	A	La couleur bleue clair
<input type="radio"/>	B	La coloration jaune
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	214	En cas de la réaction de nitrate d'argent avec avec le chromate de potassium on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité rouge-orangé
<input type="radio"/>	B	La coloration jaune
<input type="radio"/>	B	Le précipité bleu
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	215	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour le nitrate d'argent
<input type="radio"/>	A	La thiocyanatométrie
<input type="radio"/>	B	La neutralisation
<input type="radio"/>	B	La cériométrie
<input type="radio"/>	Γ	La complexométrie
B	216	$\text{FeSO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$ Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	L'heptahydrate de sulfate de fer
<input type="radio"/>	B	Le sulfite de fer
<input type="radio"/>	B	Le nitrate de fer
<input type="radio"/>	Γ	Le sulfure de fer
B	217	Quelles sont les substances de base dans la synthèse de sulfate de fer?
<input type="radio"/>	A	Le fer
<input type="radio"/>	A	La mélantérite
<input type="radio"/>	B	L'acide perchlorique
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	218	En cas de la réaction de sulfate de fer avec la solution ammoniacale ou les alcalis on

		forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité vert clair
<input type="radio"/>	B	La coloration jaune
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration violette
B	219	En cas de la réaction de sulfate de fer avec l'hexacyanoferrate(III) de potassium on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité bleu
<input type="radio"/>	B	La coloration jaune
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration violette
B	220	En cas de la réaction de sulfate de fer avec le sulfure d'ammonium on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité noir
<input type="radio"/>	B	La coloration jaune
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration violette
B	221	En cas de la réaction de sulfate de fer avec le diméthylglyoxime on forme
<input type="radio"/>	A	La couleur rouge
<input type="radio"/>	B	La coloration jaune
<input type="radio"/>	B	Le précipité noir
<input type="radio"/>	Γ	La coloration violette
B	222	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour le sulfate de fer
<input type="radio"/>	A	La permanganométrie
<input type="radio"/>	B	La neutralisation
<input type="radio"/>	B	L'iodométrie
<input type="radio"/>	Γ	La complexométrie
B	223	$\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{H}_2\uparrow$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	sulfate de fer
<input type="radio"/>	B	acide chlorhydrique
<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Γ	peroxyde d'hydrogène
B	224	$\text{Fe}^{2+} + 2\text{OH}^- \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_2\downarrow$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	hydroxyde de fer
<input type="radio"/>	B	acide chlorhydrique
<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Γ	peroxyde d'hydrogène
B	225	$\text{FeSO}_4 + (\text{NH}_4)_2\text{S} \rightarrow \text{FeS}\downarrow + (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ Choisissez le nom de produit de cette réaction

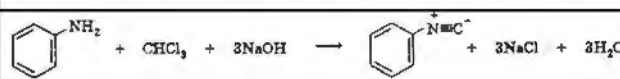
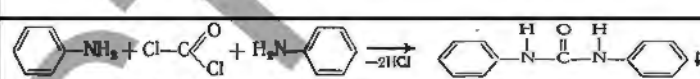
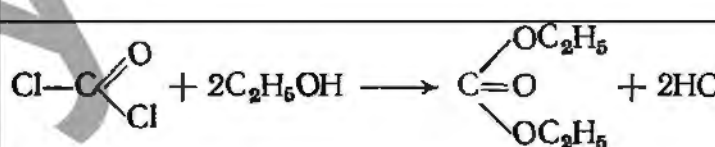
<input type="radio"/>	A	sulfure de fer
<input type="radio"/>	B	acide chlorhydrique
<input type="radio"/>	B	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	226	$3\text{Ag} + 4\text{HNO}_3 \rightarrow 3\text{AgNO}_3 + 2\text{H}_2\text{O} + \text{NO}\uparrow$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	nitrate d'argent
<input type="radio"/>	B	acide chlorhydrique
<input type="radio"/>	B	sulfure de fer
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	227	$\text{AgNO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{AgCl}\downarrow + \text{HNO}_3$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	chlorure d'argent
<input type="radio"/>	B	acide chlorhydrique
<input type="radio"/>	B	sulfure de fer
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	228	$\text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Ag} + \text{NO}\uparrow + \text{O}_2\uparrow$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	oxyde d'azote
<input type="radio"/>	B	acide chlorhydrique
<input type="radio"/>	B	sulfure de fer
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	229	$\text{AgNO}_3 + \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{AgOH} + \text{NH}_4\text{NO}_3$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	hydroxyde d'argent
<input type="radio"/>	B	acide chlorhydrique
<input type="radio"/>	B	sulfure de fer
<input type="radio"/>	Г	peroxyde d'hydrogène
B	230	Choisissez les impuretés qui sont analysées dans le nitrate d'argent
<input type="radio"/>	A	absence des sels du bismuth, le cuivre, le plomb
<input type="radio"/>	A	acidité
<input type="radio"/>	B	chlorures
<input type="radio"/>	Г	sulfates
B	231	Choisissez les impuretés qui sont analysées dans le sulfate de magnésium
<input type="radio"/>	A	métaux lourds
<input type="radio"/>	A	acidité ou alcalinité
<input type="radio"/>	A	chlorures
<input type="radio"/>	A	arsenic
B	232	Choisissez les impuretés qui sont analysées dans le sulfate de barium
<input type="radio"/>	A	métaux lourds

<input type="radio"/>	A	acidité ou alcalinité
<input type="radio"/>	A	chlorures
<input type="radio"/>	A	arsenic
B	234	Choisissez les impuretés qui sont analysées dans l'acide borique
<input type="radio"/>	A	métaux lourds
<input type="radio"/>	A	impuretés organiques
<input type="radio"/>	A	sulfates
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	235	Choisissez les impuretés qui sont analysées dans l'iodure de potassium
<input type="radio"/>	A	alcalinité
<input type="radio"/>	A	cyanures
<input type="radio"/>	A	sulfates
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	236	Choisissez les impuretés qui sont analysées dans l'iodure de potassium
<input type="radio"/>	A	acidité ou alcalinité
<input type="radio"/>	A	baryum
<input type="radio"/>	A	fer
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	237	Choisissez les impuretés qui sont analysées dans le bicarbonate de sodium
<input type="radio"/>	A	ammonium
<input type="radio"/>	A	chlorures
<input type="radio"/>	A	fer
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	238	Choisissez les impuretés qui sont analysées dans le tétraborate de sodium
<input type="radio"/>	A	ammonium
<input type="radio"/>	A	sulfates
<input type="radio"/>	A	fer
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	239	Choisissez les impuretés qui sont analysées dans le fluorure de sodium
<input type="radio"/>	A	chlorures
<input type="radio"/>	A	sulfates
<input type="radio"/>	A	fluorosilicates
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	240	Choisissez les impuretés qui sont analysées dans le chlorure de sodium
<input type="radio"/>	A	baryum
<input type="radio"/>	A	sulfates
<input type="radio"/>	A	nitrites
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	241	Choisissez les impuretés qui sont analysées dans l'oxyde de zinc
<input type="radio"/>	A	fer, cuivre et aluminium
<input type="radio"/>	A	plomb

<input type="radio"/>	A	arsenic
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	242	CH₃CH₂Cl Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	Le chlorure d'éthyle
<input type="radio"/>	B	Le chloroforme
<input type="radio"/>	B	Le peroxyde d'hydrogène
<input type="radio"/>	Γ	L'halothane
B	243	 Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	L'halothane
<input type="radio"/>	B	Le peroxyde de magnésium
<input type="radio"/>	B	Le chloroforme
<input type="radio"/>	Γ	Le chlorure d'éthyle
B	244	CHCl₃ Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	Le chloroforme
<input type="radio"/>	B	Le peroxyde de magnésium
<input type="radio"/>	B	L'halothane
<input type="radio"/>	Γ	Le chlorure d'éthyle
B	245	Quelles sont les substances de base dans la synthèse de chlorure d'éthyle :
<input type="radio"/>	A	L'éthane
<input type="radio"/>	A	L'éthylène
<input type="radio"/>	A	L'éthanol
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	246	Quelles sont les substances de base dans la synthèse de chloroforme:
<input type="radio"/>	A	Le méthane
<input type="radio"/>	A	L'acétaldéhyde
<input type="radio"/>	A	L'hydrate de chloral
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	247	En cas de la réaction de l'ion chlorure avec la solution de nitrate d'argent on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité blanc
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	248	En cas de la réaction de l'ion fluorure avec la solution de complexe d'alizarine avec le zirconium on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration jaune

<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	249	En cas de la réaction de chloroforme avec l'aniline et l'hydroxyde de sodium on forme
<input type="radio"/>	A	L'odeur repoussante
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	250	En cas de la réaction de chloroforme avec le réactif de Fehling on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	B	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	L'odeur repoussante
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	251	Choisissez les impuretés qui sont analysées dans l'halothane
<input type="radio"/>	A	chlorures
<input type="radio"/>	A	bromures
<input type="radio"/>	B	arsenic
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	252	Choisissez les impuretés qui sont analysées dans le chloroforme
<input type="radio"/>	A	chlorures
<input type="radio"/>	A	impuretés organiques
<input type="radio"/>	B	arsenic
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	253	Choisissez les impuretés qui sont analysées dans le chlorure d'éthyle
<input type="radio"/>	A	acidité
<input type="radio"/>	A	impuretés organiques
<input type="radio"/>	B	fer
<input type="radio"/>	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	254	$\text{CH}_3 - \text{CH}_3 + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{HCl}$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	chlorure d'éthyle
<input type="radio"/>	B	chloroforme
<input type="radio"/>	B	peroxyde d'hydrogène
<input type="radio"/>	Γ	thiosulfate de sodium
B	255	$\text{CH}_2 = \text{CH}_2 + \text{HCl} \longrightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	chlorure d'éthyle
<input type="radio"/>	B	chloroforme
<input type="radio"/>	B	peroxyde d'hydrogène
<input type="radio"/>	Γ	thiosulfate de sodium

B	256	$C_2H_5OH + HCl \longrightarrow C_2H_5Cl + H_2O$
		Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	chlorure d'éthyle
O	B	chloroforme
O	B	halothane
O	Г	thiosulfate de sodium
B	257	$CF_3-CH_2Cl + Br_2 \longrightarrow CF_3-\underset{Br}{\overset{Cl}{C}} + HBr$
		Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	halothane
O	B	chloroforme
O	B	chlorure d'éthyle
O	Г	thiosulfate de sodium
B	258	$CH_2Cl_2 + Cl_2 \rightarrow CHCl_3 + HCl$
		Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	chloroforme
O	B	halothane
O	B	chlorure d'éthyle
O	Г	thiosulfate de sodium
B	259	$2CCl_3\overset{O}{\parallel}C-H + Ca(OH)_2 \longrightarrow 2CHCl_3 + Ca(HCOO)_2$
		Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	chloroforme
O	B	halothane
O	B	chlorure d'éthyle
O	Г	thiosulfate de sodium
B	260	$CCl_3-\overset{OH}{\underset{OH}{C}}-H + NaOH \longrightarrow CHCl_3 + HCOONa + H_2O$
		Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	chloroforme
O	B	halothane
O	B	chlorure d'éthyle
O	Г	thiosulfate de sodium
B	261	$C_2H_5OH \xrightarrow{NaOCl} H_3C-\overset{O}{\parallel}C-H \xrightarrow{NaOCl} Cl_3C-\overset{O}{\parallel}C-H \xrightarrow{NaOH} CHCl_3 + HCOONa$
		Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	chloroforme
O	B	halothane
O	B	chlorure d'éthyle

O	Г	thiosulfate de sodium
B	262	$\text{KCl} + \text{AgNO}_3 \longrightarrow \text{AgCl} \downarrow + \text{KNO}_3$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	chlorure d'argent
O	Б	halothane
O	B	chlorure d'éthyle
O	Г	thiosulfate de sodium
B	263	 $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{CHCl}_3 + 3\text{NaOH} \longrightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{N}=\text{C} + 3\text{NaCl} + 2\text{H}_2\text{O}$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	isonitrile
O	Б	halothane
O	B	chlorure d'éthyle
O	Г	chlorure d'argent
B	264	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 4\text{I}_2 + 6\text{KOH} \longrightarrow \text{CHI}_3 \downarrow + 5\text{KI} + \text{HCOOK} + 5\text{H}_2\text{O}$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	iodoforme
O	Б	halothane
O	B	chlorure d'éthyle
O	Г	chloroforme
B	265	$\text{K}_2\text{HgI}_4 + \text{R}-\text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\ \parallel \\ \text{H} \end{array} + 3\text{KOH} \longrightarrow \text{RCOOK} + 4\text{KI} + \text{Hg} \downarrow + 2\text{H}_2\text{O}$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	mercure
O	Б	halothane
O	B	chlorure d'éthyle
O	Г	chloroforme
B	266	 $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{Cl}-\text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\ \parallel \\ \text{Cl} \end{array} + \text{H}_2\text{N}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{NH}_2 \xrightarrow{-2\text{HCl}} \text{C}_6\text{H}_5-\text{NH}-\text{C} \begin{array}{l} \text{H} \quad \text{O} \quad \text{H} \\ \parallel \\ \text{N} \quad \text{C} \quad \text{N} \end{array} -\text{C}_6\text{H}_5$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	diphénylurée
O	Б	halothane
O	B	chlorure d'éthyle
O	Г	chloroforme
B	267	 $\text{Cl}-\text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\ \parallel \\ \text{Cl} \end{array} + 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \longrightarrow \text{C} \begin{array}{l} \text{OC}_2\text{H}_5 \\ \parallel \\ \text{O} \\ \text{OC}_2\text{H}_5 \end{array} + 2\text{HCl}$ Choisissez le nom de produit de cette réaction
O	A	éther diéthylique d'acide carbonique
O	Б	halothane
O	B	chlorure d'éthyle
O	Г	diphénylurée

B	268	Par quel methode on fait la détermination quantitative de chlorure d'éthyle
O	A	l'argentométrie
O	B	l'alcalimétrie
O	B	la complexométrie
O	Γ	l'acidimétrie
B	269	Quand il faut controller l'halotane deuxieme fois?
O	A	dans 6 mois
O	B	dans une année
O	B	dans 3 mois
O	Γ	dans un mois
B	270	Par quel methode on fait la détermination quantitative de chloroforme
O	A	l'argentométrie
O	B	l'alcalimétrie
O	B	la complexométrie
O	Γ	l'acidimétrie
B	271	Choisissez le bon stabilisateur pour l'halothane
O	A	thymol
O	B	phénol
O	B	résorcinol
O	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	272	CH₃COOK. Le médicament, représentant par cette formule, est
O	A	L'acétate de potassium
O	B	L'acide acétique
O	B	L'acide citrique
O	Γ	Le citrate du sodium
B	273	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C}-\text{COONa} \\ \\ \text{HO}-\text{C}-\text{COONa} \cdot 5,5\text{H}_2\text{O} \\ \\ \text{H}_2\text{C}-\text{COONa} \end{array}$ Le médicament, représentant par cette formule, est
O	A	Le citrate du sodium
O	B	L'acide acétique
O	B	L'acide citrique
O	Γ	L'acétate de potassium
B	274	$\left(\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{CH}-\text{COO} \\ \\ \text{OH} \end{array} \right)_2 \text{Ca}^{2+} \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ Le médicament, représentant par cette formule, est
O	A	Le lactate de calcium

<input type="radio"/>	B	L'acide acétique
<input type="radio"/>	B	L'acide citrique
<input type="radio"/>	Г	L'acétate de potassium
B	275	<div style="display: flex; align-items: center; justify-content: center;"> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px; margin-right: 10px;"> $\begin{array}{c} \text{COO}^- \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{OH} \\ \\ \text{HO} - \text{C} - \text{H} \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{OH} \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{OH} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$ </div> <div style="margin-left: 10px;"> $\text{Ca}^{2+} \cdot \text{H}_2\text{O}$ </div> </div> <p>Le médicament, représentant par cette formule, est</p>
<input type="radio"/>	A	Le gluconate de calcium
<input type="radio"/>	B	L'acide acétique
<input type="radio"/>	B	Le lactate de calcium
<input type="radio"/>	Г	L'acétate de potassium
B	276	Quelle est la substance de base dans la synthèse d'acétate de potassium:
<input type="radio"/>	A	L'acide acétique
<input type="radio"/>	B	Le gluconate de calcium
<input type="radio"/>	B	Le lactate de calcium
<input type="radio"/>	Г	L'acide citrique
B	277	Quelle est la substance de base dans la synthèse de citrate du sodium:
<input type="radio"/>	A	L'acide citrique
<input type="radio"/>	B	Le gluconate de calcium
<input type="radio"/>	B	Le lactate de calcium
<input type="radio"/>	Г	L'acide acétique
B	278	Quelle est la substance de base dans la synthèse de lactate de calcium:
<input type="radio"/>	A	Le glucose
<input type="radio"/>	B	Le gluconate de calcium
<input type="radio"/>	B	Le lactate de calcium
<input type="radio"/>	Г	L'acide acétique
B	279	Quelle est la substance de base dans la synthèse de gluconate de calcium:
<input type="radio"/>	A	Le glucose
<input type="radio"/>	B	L'acide acétique
<input type="radio"/>	B	Le lactate de calcium
<input type="radio"/>	Г	L'acide citrique
B	280	En cas de la réaction d'acétate de potassium avec l'alcool éthylique et l'acide sulfurique concentré on forme
<input type="radio"/>	A	l'odeur fruitée
<input type="radio"/>	B	la coloration bleue

<input type="radio"/>	B	le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	la coloration verte
B	281	En cas de la réaction d'acétate de potassium avec le chlorure de fer (III) dans les solutions neutres on forme
<input type="radio"/>	A	les composés de la couleur rouge intense ou rouge brunâtre
<input type="radio"/>	B	la coloration bleue
<input type="radio"/>	B	le précipité jaune
<input type="radio"/>	Γ	la coloration verte
B	282	En cas de la réaction gluconate de calcium avec le chlorure de fer (III) dans les solutions neutres on forme
<input type="radio"/>	A	la coloration verte .
<input type="radio"/>	B	la coloration bleue
<input type="radio"/>	B	le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	la coloration jaune
B	283	En cas de la réaction gluconate de calcium avec la phénylhydrazine en présence d'acide acétique on forme
<input type="radio"/>	A	la phénylhydrazide d'acide gluconique avec le point de fusion caractéristique
<input type="radio"/>	B	la coloration bleue
<input type="radio"/>	B	le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	la coloration jaune
B	284	En cas de la réaction de lactate de calcium de décomposition du permanganate de potassium dans le milieu acide on forme
<input type="radio"/>	A	l'odeur caractéristique
<input type="radio"/>	B	la coloration bleue
<input type="radio"/>	B	le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	la coloration jaune
B	285	En cas de la réaction de citrate de sodium avec le chlorure de calcium on forme
<input type="radio"/>	A	le précipité blanc
<input type="radio"/>	B	la coloration bleue
<input type="radio"/>	B	le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	la coloration jaune
B	286	En cas de la réaction du chauffage de citrate de sodium avec la solution de vanille dans l'acide sulfurique on forme
<input type="radio"/>	A	la coloration verte
<input type="radio"/>	B	le précipité blanc
<input type="radio"/>	B	le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	la coloration jaune
B	287	En cas de la réaction de citrate de sodium avec l'eau bromée on forme
<input type="radio"/>	A	le précipité cristallin blanc
<input type="radio"/>	B	la coloration bleue
<input type="radio"/>	B	le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	la coloration jaune

B	288	Choisissez les impuretés qui sont analysées dans le gluconate de calcium
O	A	phosphates
O	A	sulfates
O	A	chlorures
O	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	289	Choisissez les impuretés qui sont analysées dans le lactate de calcium
O	A	fer
O	A	sulfates
O	A	chlorures
O	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	290	Choisissez les impuretés qui sont analysées dans le citrate de sodium
O	A	fer
O	A	sulfates
O	A	chlorures
O	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	291	Choisissez les impuretés qui sont analysées dans l'acétate de potassium
O	A	calcium
O	B	sulfates
O	B	chlorures
O	Γ	il n'y a pas de réponse vraie
B	292	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour l'acétate de potassium
O	A	Le titrage anhydre
O	B	La permanganométrie
O	B	La cérimétrie
O	Γ	La complexométrie
B	293	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour le lactate de calcium
O	A	La complexométrie
O	B	La permanganométrie
O	B	La cérimétrie
O	Γ	Le titrage anhydre
B	294	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour le gluconate de calcium
O	A	La complexométrie
O	B	La permanganométrie
O	B	La cérimétrie
O	Γ	Le titrage anhydre
B	295	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour le citrate de sodium
O	A	La chromatographie par échange d'ions
O	B	La permanganométrie
O	B	La cérimétrie
O	Γ	Le titrage anhydre

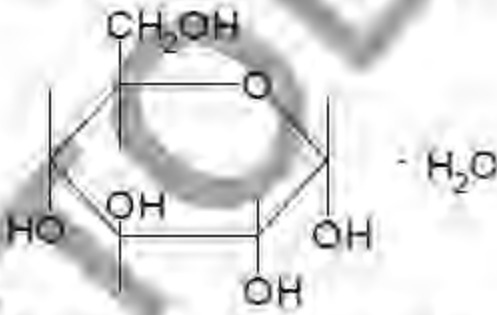
B	296	$2\text{CH}_3\text{COOH} + \text{K}_2\text{CO}_3 \rightarrow 2\text{CH}_3\text{COOK} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow$ <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
O	A	acétate de potassium
O	B	gluconate de calcium
O	B	acide acétique
O	Г	lactate de calcium
B	297	$ \begin{array}{ccc} \text{H}_2\text{C}-\text{COOH} & & \text{H}_2\text{C}-\text{COONa} \\ & & \\ 2\text{HO}-\text{C}-\text{COOH} + 3\text{Na}_2\text{CO}_3 & \rightarrow & 2\text{HO}-\text{C}-\text{COONa} + 3\text{H}_2\text{O} + 3\text{CO}_2\uparrow \\ & & \\ \text{H}_2\text{C}-\text{COOH} & & \text{H}_2\text{C}-\text{COONa} \end{array} $ <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
O	A	citrate du sodium
O	Б	gluconate de calcium
O	B	acide acétique
O	Г	lactate de calcium
B	298	$ 2\text{CH}_3-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{COOH} + \text{CaCO}_3 \rightarrow \left(\text{CH}_3-\underset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{COO}^- \right)_2 \text{Ca}^{2+} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2\uparrow $ <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
O	A	lactate de calcium
O	Б	gluconate de calcium
O	B	acide acétique
O	Г	citrate du sodium
B	299	$ \begin{array}{ccc} \begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{C}=\text{O} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{HO}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array} + \text{Br}_2 + \text{H}_2\text{O} & \xrightarrow{-\text{HBr}} & \begin{array}{c} \text{HO}-\text{C}=\text{O} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{HO}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array} + \text{CaCO}_3 \rightarrow \left[\begin{array}{c} \text{O}^- \\ \\ \text{C}=\text{O} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{HO}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array} \right]_2 \text{Ca}^{2+} \end{array} $ <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
O	A	gluconate de calcium
O	Б	lactate de calcium
O	B	acide acétique
O	Г	citrate du sodium
B	300	$2\text{CH}_3\text{COOK} + \text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \rightarrow 2\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
O	A	acétate d'éthyle
O	Б	lactate de calcium
O	B	acide acétique
O	Г	citrate du sodium
B	301	$ \left[\text{HOH}_2\text{C}(\text{CHOH})_4-\text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\ // \\ \text{O} \end{array} \right]_n \text{Ca} + 2\text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow 2\text{HOH}_2\text{C}(\text{CHOH})_4-\text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\ // \\ \text{OH} \end{array} + (\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca} $

		$\text{HOH}_2\text{C}(\text{CHOH})_4-\text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\ // \\ \text{OH} \end{array} + \text{H}_2\text{N}-\text{NH}-\text{C}_6\text{H}_5 \xrightarrow[-\text{H}_2\text{O}]{r} \text{HOH}_2\text{C}(\text{CHOH})_4-\text{C} \begin{array}{l} \text{O} \\ // \\ \text{NH}-\text{NH}-\text{C}_6\text{H}_5 \end{array}$
		Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	phénylhydrazide d'acide gluconique
<input type="radio"/>	B	lactate de calcium
<input type="radio"/>	B	acide acétique
<input type="radio"/>	Г	citrate du sodium
<input type="radio"/>	B 302	Les acides carboxyliques qui ont dans leur molécule le groupe carboxyle et le groupe aminé sont appelés
<input type="radio"/>	A	acides aminés
<input type="radio"/>	B	glucides
<input type="radio"/>	B	esters
<input type="radio"/>	Г	alcools
<input type="radio"/>	B 303	$\text{HOOC}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{COOH}$
		Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	acide glutamique
<input type="radio"/>	B	acide α -cétoglutarique
<input type="radio"/>	B	aminalone
<input type="radio"/>	Г	acide aminocaproïque
<input type="radio"/>	B 304	$\text{HOOC}-\underset{\text{H}_2}{\text{C}}-\underset{\text{H}_2}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{NH}_2$
		Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	aminalone
<input type="radio"/>	B	acide α -cétoglutarique
<input type="radio"/>	B	acide glutamique
<input type="radio"/>	Г	acide aminocaproïque
<input type="radio"/>	B 305	$\text{CH}_2-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$
		Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	acide aminocaproïque
<input type="radio"/>	B	acide α -cétoglutarique
<input type="radio"/>	B	acide glutamique
<input type="radio"/>	Г	aminalone
<input type="radio"/>	B 306	$\begin{array}{c} \text{COOH} \\ \\ \text{CH}-\text{NH}_2 \\ \\ \text{CH}_2-\text{SH} \end{array}$
		Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	cystéine

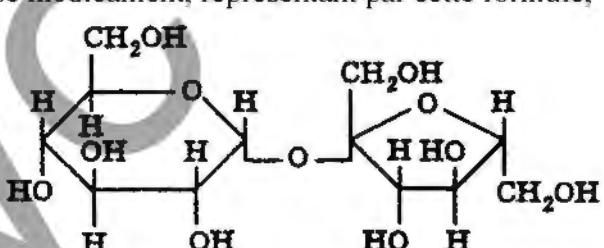
<input type="radio"/>	Б	acide α- céto glutarique
<input type="radio"/>	В	acide glutamique
<input type="radio"/>	Г	aminalone
B	307	$ \begin{array}{c} \text{COOH} \quad \quad \text{O} \\ \quad \quad \quad // \\ \text{CH}-\text{NH}-\text{C}-\text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_2-\text{SH} \end{array} $ <p>Le médicament, représentant par cette formule, est</p>
<input type="radio"/>	A	acétylcystéine
<input type="radio"/>	Б	acide α- céto glutarique
<input type="radio"/>	В	cystéine
<input type="radio"/>	Г	aminalone
B	308	$ \begin{array}{c} \text{COOH} \\ \\ \text{CH}-\text{NH}_2 \\ \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{S}-\text{CH}_3 \end{array} $ <p>Le médicament, représentant par cette formule, est</p>
<input type="radio"/>	A	méthionine
<input type="radio"/>	Б	acétylcystéine
<input type="radio"/>	В	cystéine
<input type="radio"/>	Г	aminalone
B	309	$ \begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \\ \text{HS}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\ \quad \quad \\ \text{CH}_3 \quad \text{NH}_2 \quad \text{O} \end{array} $ <p>Le médicament, représentant par cette formule, est</p>
<input type="radio"/>	A	pénicillamine
<input type="radio"/>	Б	acétylcystéine
<input type="radio"/>	В	cystéine
<input type="radio"/>	Г	aminalone
B	310	Quelle est la substance de base dans la synthèse d'acide glutamique:
<input type="radio"/>	A	acide α- céto glutarique
<input type="radio"/>	Б	eau de forage
<input type="radio"/>	В	carbamide
<input type="radio"/>	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	311	Quelle est la substance de base dans la synthèse d'aminalone:
<input type="radio"/>	A	pyrrolidone-2
<input type="radio"/>	Б	acide α- céto glutarique
<input type="radio"/>	В	carbamide
<input type="radio"/>	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	312	Quelle est la substance de base dans la synthèse d'acide aminocaproïque:
<input type="radio"/>	A	cyclohexanone
<input type="radio"/>	Б	acide α- céto glutarique

<input type="radio"/>	B	carbamide
<input type="radio"/>	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	313	Quelle est la substance de base dans la synthèse de cystéine:
<input type="radio"/>	A	cystine
<input type="radio"/>	B	acide α - céto glutarique
<input type="radio"/>	B	cyclohexanone
<input type="radio"/>	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	314	Quelle est la substance de base dans la synthèse d'acétylcystéine:
<input type="radio"/>	A	cystine
<input type="radio"/>	B	acide α - céto glutarique
<input type="radio"/>	B	cyclohexanone
<input type="radio"/>	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	315	Quelle est la substance de base dans la synthèse de méthionine:
<input type="radio"/>	A	substance protéique
<input type="radio"/>	B	acide α - céto glutarique
<input type="radio"/>	B	cyclohexanone
<input type="radio"/>	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	316	Quelle est la substance de base dans la synthèse de pénicillamine:
<input type="radio"/>	A	benzylpénicilline
<input type="radio"/>	B	acide α - céto glutarique
<input type="radio"/>	B	cyclohexanone
<input type="radio"/>	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	317	En cas de la réaction d'acide glutamique avec la ninhydrine on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration bleu-violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité cristallin blanc
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	318	En cas de la réaction d'acide glutamique avec la résorcine en présence de l'acide sulfurique concentré on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration rouge-violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité cristallin blanc
<input type="radio"/>	B	Le précipité jaune
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	319	En cas de la réaction d'aminolone avec l'alloxane on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration cramoisie
<input type="radio"/>	B	Le précipité cristallin blanc
<input type="radio"/>	B	Le précipité jaune
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	320	En cas de la réaction d'acide aminocaproïque avec la diméthylformamide en présence d'acide ascorbique on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration orange

<input type="radio"/>	B	Le précipité cristallin blanc
<input type="radio"/>	B	Le précipité jaune
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	321	En cas de la réaction de cystéine avec l'acétate de plomb on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration noire
<input type="radio"/>	B	Le précipité cristallin blanc
<input type="radio"/>	B	Le précipité jaune
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	322	En cas de la réaction d'acétylcystéine avec le nitroprussiate de sodium en présence de la solution de l'ammoniac concentré on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration pourpre foncé
<input type="radio"/>	B	Le précipité cristallin blanc
<input type="radio"/>	B	Le précipité jaune
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	323	En cas de la réaction de méthionine avec le nitroprussiate de sodium en présence de la solution de l'ammoniac concentré on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration rouge
<input type="radio"/>	B	Le précipité cristallin blanc
<input type="radio"/>	B	Le précipité jaune
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	324	En cas de la réaction de méthionine avec le nitroprussiate de sodium en présence de la solution de l'ammoniac concentré on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration rouge
<input type="radio"/>	B	Le précipité cristallin blanc
<input type="radio"/>	B	Le précipité jaune
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	325	En cas de la réaction de pénicillamine avec l'acide phosphorique-tungstène on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité cristallin blanc
<input type="radio"/>	B	Le précipité jaune
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	326	En cas de la réaction de pénicillamine avec la ninhydrine on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration bleue
<input type="radio"/>	B	Le précipité cristallin blanc
<input type="radio"/>	B	Le précipité jaune
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	327	Choisissez les méthodes de détermination quantitative pour l'acide glutamique
<input type="radio"/>	A	La méthode de Kjeldahl
<input type="radio"/>	A	La neutralisation
<input type="radio"/>	B	La cériométrie
<input type="radio"/>	Γ	La complexométrie

B	328	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour l'aminalone
<input type="radio"/>	A	La neutralisation
<input type="radio"/>	B	La méthode de Kjeldahl
<input type="radio"/>	B	La cériométrie
<input type="radio"/>	F	La complexométrie
B	329	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour l'acide aminocaproïque
<input type="radio"/>	A	Le titrage anhydre
<input type="radio"/>	B	La méthode de Kjeldahl
<input type="radio"/>	B	La cériométrie
<input type="radio"/>	F	La complexométrie
B	330	Choisissez les méthodes de détermination quantitative pour la méthionine
<input type="radio"/>	A	L'iodométrie
<input type="radio"/>	A	La méthode de Kjeldahl
<input type="radio"/>	B	La cériométrie
<input type="radio"/>	F	La complexométrie
B	331	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour la pénicillamine
<input type="radio"/>	A	Le titrage anhydre
<input type="radio"/>	B	La permanganométrie
<input type="radio"/>	B	La cériométrie
<input type="radio"/>	F	La complexométrie
B	332	Le médicament, représentant par cette formule, <div style="text-align: center;">  </div> se rapporte à (selon la classification chimique)
<input type="radio"/>	A	glucides
<input type="radio"/>	E	phénols
<input type="radio"/>	B	terpènes
<input type="radio"/>	F	acides aromatiques
B	333	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour le glucose
<input type="radio"/>	A	la méthode iodométrique
<input type="radio"/>	B	l'alcalimétrie en présence de l'orange méthylique
<input type="radio"/>	E	le titrage acidimétrique direct en présence de l'orange méthylique
<input type="radio"/>	F	la complexométrie
B	334	Le glucose selon les propriétés physiques est
<input type="radio"/>	A	La poudre blanche microcristalline, sans odeur, goût sucré
<input type="radio"/>	B	La poudre blanche manue facile sans odeur

<input type="radio"/>	B	La poudre amorphe molle blanche
<input type="radio"/>	T	Les cristaux hygroscopiques blancs ou légèrement teintés de jaune.
B	335	Choisissez la substance de base pour la production du glucose:
<input type="radio"/>	A	L'amidon
<input type="radio"/>	A	Le saccharose
<input type="radio"/>	E	L'éthanol
<input type="radio"/>	B	Le benzène
B	336	Choisir le réactif pour l'identification du glucose
<input type="radio"/>	A	Le réactif de Fehling
<input type="radio"/>	E	Le nitrobenzène
<input type="radio"/>	B	Le permanganate de potassium
<input type="radio"/>	T	Le chloroforme
B	337	En cas de la réaction du glucose avec la solution d'ammoniaque de nitrate d'argent on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité noir
<input type="radio"/>	E	La coloration jaune
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	T	La coloration verte
B	338	Quelle substance est absente dans le schéma de la synthèse du glucose ? $+ nH_2O \longrightarrow nC_6H_{12}O_5$
<input type="radio"/>	A	amidon
<input type="radio"/>	E	alcool éthylique
<input type="radio"/>	B	saccharose
<input type="radio"/>	T	il n'y a pas de réponse vraie
B	339 se forme au cas du chauffage du glucose avec une liqueur de Fehling:
<input type="radio"/>	A	précipité rouge-brûlé
<input type="radio"/>	E	coloration rouge-brûlé
<input type="radio"/>	B	solution en couleur bleue
<input type="radio"/>	T	opalescence blanche
B	340	On peut trouver une production d'une réaction du glucose avec l'acide oxalique, quelle se passe pendant la chauffage, par une réaction avec
<input type="radio"/>	A	phénol
<input type="radio"/>	E	aniline
<input type="radio"/>	B	hydroxylamine
<input type="radio"/>	T	propanal
B	341	On utilise une méthode de la polarimétrie au cas d'une analyse du glucose parce qu'il ya dans sa structure:
<input type="radio"/>	A	carbone asymétrique
<input type="radio"/>	E	fonction aldéhyde
<input type="radio"/>	B	hydroxyle alcoolique
<input type="radio"/>	T	Il n'ya pas de réponse vraie

B	342	Qu'est-ce qu'on peut passer au cas d'in observation des conditions du stockage de la saccharose?
O	A	hydrolyse avec une formation des monosaccharides
O	B	sa fermentation avec une formation de l'alcool éthylique
O	B	action mutuelle avec l'oxygène atmosphérique
O	Γ	toutes les réponses sont vraies
B	343	On obtient à l'aide de l'hydrolyse del'amidon en présence des acides minéraux
O	A	glucose
O	B	lactose
O	B	saccharose
O	Γ	glycerol
B	344	Les monosaccharides contenant cinq atomes de carbone sont appelés
O	A	pentoses
O	B	hexoses
O	B	tetroses
O	Γ	trioses
B	345	L'hexose monosaccharide répandue est
O	A	glucose
O	B	fructose
O	B	ribose
O	Γ	saccharose
B	346	Par la structure chimique, le glucose est
O	A	alcool - aldéhyde
O	B	acide
O	B	ester
O	Γ	cétols
B	347	Le médicament, représentant par cette formule,  se rapporte à (selon la classification chimique)
O	A	monosaccharide
O	B	disaccharide
O	B	polysaccharide
O	Γ	toutes les réponses sont vraies
B	348	Le maltose est un sucre réducteur, parce que:-cocher une ou plusieurs réponses correctes-
O	A	l'hydroxyle du carbone anomère du second glucose est libre

- A un des glucoses peut s'ouvrir pour faire apparaître une fonction aldéhyde libre
- B il ne contient pas de liaison alpha 1- bêta 2 osidique
- C il ne contient pas de liaison bêta 1-4 osidique

Spécifier le nom exact du sucre diholoside correspondant à la figure suivante:

α -D-glucopyranose

β -D-fructofuranose

- A Saccharose
- B Maltose
- C Raffinose
- D Lactose

Spécifier le nom exact du sucre diholoside correspondant à la figure suivante:

α -D-glucopyranose

D-glucopyranose

- A Maltose
- B Saccharose
- C Stachyose
- D Lactose

Spécifier le nom exact du sucre diholoside correspondant à la figure suivante:

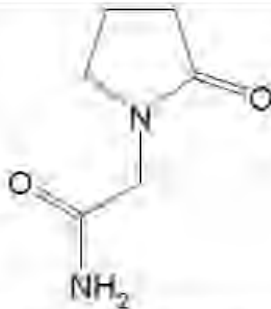
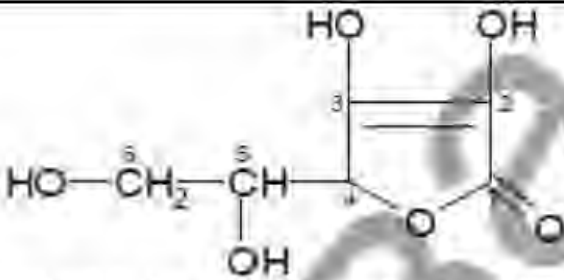
β -D-galactopyranose

D-glucopyranose

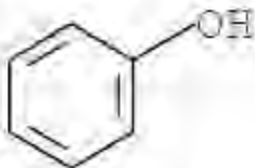
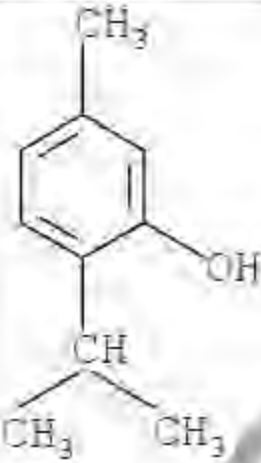
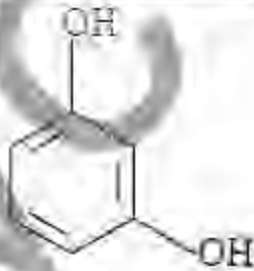
- A Lactose
- B Maltose

<input type="radio"/>	B	Raffinose
<input type="radio"/>	Γ	Saccharose
B	352	Le dissacchaide suivant est un: - cocher une seule réponse -
<input type="radio"/>	A	'alpha'-D-glucopyronosyl 1->2-'béta'-D-fructofuranoside
<input type="radio"/>	B	'alpha'-D-glucopyronosyl 1->2-'alpha'-D-fructofuranoside
<input type="radio"/>	B	'béta'-D-glucopyronosyl 1->2-'alpha'-D-fructofuranoside
<input type="radio"/>	Γ	solutions de pH acide
B	353	Le saccharose est formé de:- cocher une seule réponse -
<input type="radio"/>	A	Un aldose et un cétose
<input type="radio"/>	B	Un hexose et un pentose
B	354	Deux sucres -glucides- énantiomères sont images l'un de l'autre dans un miroir - inverses optiques-:- cocher une seule réponse -
<input type="radio"/>	A	Vrai
<input type="radio"/>	B	Faux
B	355	Un ose libre en solution n'est représenté que par une seule forme anomérique -'alpha' ou 'béta'-:
<input type="radio"/>	A	Faux
<input type="radio"/>	A	Vrai
<input type="radio"/>	B	Sucre non réducteur
B	356	Contrairement à l'anomérie 'alpha', l'anomérie 'béta' des glucides (sucres) est caractérisée par l'orientation de l'hydroxyle porté par le carbone anomérique -C1 pour les aldoses- au dessus du plan du cycle:- cocher une seule réponse -
<input type="radio"/>	A	Vrai
<input type="radio"/>	B	Faux
B	357	Les glucides (sucres) ne différant que par la configuration d'un seul carbone (comme le cas du glucose et du galactose) sont dits:- cocher une seule réponse -
<input type="radio"/>	A	Epimères
<input type="radio"/>	B	Anomères
<input type="radio"/>	B	Isomères
<input type="radio"/>	Γ	Enantiomères
B	358	Les sucres (glucides) ayant les mêmes formules brutes mais des formes développées différentes -comme le cas du glucose et du fructose- de formule brute C ₆ H ₁₂ O ₆ , sont dits:- cocher une seule réponse -
<input type="radio"/>	A	Isomères
<input type="radio"/>	B	Epimères
<input type="radio"/>	B	Anomères
<input type="radio"/>	Γ	Aldose
B	359	Quelle est la proposition vraie relative aux 4 structures des hexoses -glucides- ci dessus ?- cocher une seule réponse -
<input type="radio"/>	A	Les représentations 1, 2 et 3 sont des hexoses en projection de Fisher
<input type="radio"/>	B	La représentation 4 correspond à une forme furanose du glucose

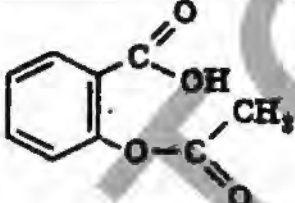
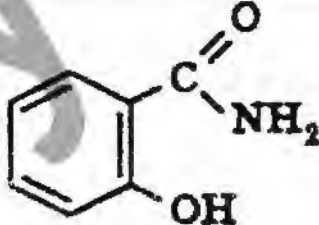
B	360	<p>Cocher la définition vraie relative à la structure des glucides -sucres- ci dessous -</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"> $\begin{array}{c} \text{CHO} \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{OH} \\ \\ \text{HO} - \text{C} - \text{H} \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{OH} \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{OH} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$ <p>1</p> </div> <div style="text-align: center;"> $\begin{array}{c} \text{CHO} \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{OH} \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{OH} \\ \\ \text{HO} - \text{C} - \text{H} \\ \\ \text{HO} - \text{C} - \text{H} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$ <p>2</p> </div> <div style="text-align: center;"> $\begin{array}{c} \text{CHO} \\ \\ \text{HO} - \text{C} - \text{H} \\ \\ \text{HO} - \text{C} - \text{H} \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{OH} \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{OH} \\ \\ \text{CH}_2\text{OH} \end{array}$ <p>3</p> </div> <div style="text-align: center;"> <p>4</p> </div> </div> <p>- cocher une seule réponse -</p>
<input type="radio"/>	A	Les hexoses de structure ci dessus sont des aldoses
<input type="radio"/>	B	Les représentations 1, 2 et 3 sont des conformations spatiales d'hexoses
B	361	<p>Choisir parmi les propositions suivantes relatives aux réactions d'identification des glucides, celle qui est valable à la fois pour le test de Barfoed et le test à la liqueur de Fehling - cocher une seule réponse</p>
<input type="radio"/>	A	Solutions de pH basique -T. Fehling- et acide -T. Barfoed- contenant le cuivre
<input type="radio"/>	B	Solutions de pH acide
<input type="radio"/>	B	Solutions salines de pH neutre
<input type="radio"/>	T	Solutions de pH acide contenant le cuivre
B	362	<p>Ce sont des esters cycliques que l'on désigne parfois dans la nomenclature par la terminaison -olide. Ces cycles peuvent être relativement petits (cycles butanolide ou pentanolide des hétérosides cardiotoniques) ou plus grands (macrocycles de certains antibiotiques du groupe des macrolides)</p>
<input type="radio"/>	A	Lactones
<input type="radio"/>	B	Amines
<input type="radio"/>	B	Pyrrolidines
<input type="radio"/>	T	Imidazoles
B	363	Quelle est la substance de base dans la synthèse industrielle de l'acide ascorbique.
<input type="radio"/>	A	D-glucose
<input type="radio"/>	B	saccharose
<input type="radio"/>	B	L-xylannose
<input type="radio"/>	T	il n'y a pas de réponse vraie
B	364	<div style="text-align: center;"> </div> <p>Le médicament, représentant par cette formule, est.....</p>
<input type="radio"/>	A	acide ascorbique
<input type="radio"/>	B	acide glutamique
<input type="radio"/>	B	acide salicylique

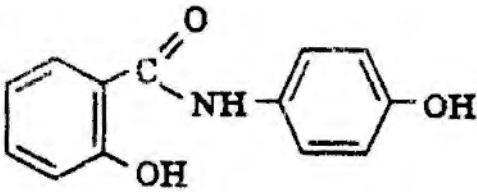
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	acide acétylsalicylique
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	
B	365	 <p>Le médicament, représentant par cette formule, est.....</p>
<input type="radio"/>	A	piracétam
<input type="radio"/>	B	aminalone
<input type="radio"/>	B	paracétamol
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	acide ascorbique
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	
B	366	 <p>Les fonctions acides du médicament sont conditionnés par la présence de dans la structure.</p>
<input type="radio"/>	A	hydroxyles énoliques en 2 et 3 positions
<input type="radio"/>	B	fonction carboxyle
<input type="radio"/>	B	hydroxyle alcoolique en 5 et 6 positions
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	cycle lactone
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	
B	367	Quelle est la raison de changement de la constitution chimique et de la vue externe de l'acide ascorbique au cas du stockage faux?
<input type="radio"/>	A	oxydation
<input type="radio"/>	B	réduction
<input type="radio"/>	B	efflorescence
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	hydrolyse
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	
B	368	Quelle détermination on fait au cas de l'analyse de la substance pharmaceutique «acide ascorbique»?
<input type="radio"/>	A	cendre sulfatée
<input type="radio"/>	B	cendre, non soluble dans l'acide muriatique
<input type="radio"/>	B	perte de la masse au cas de la calcination
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	cendre générale
<input type="radio"/>	<input type="radio"/>	
B	369	On peut faire la détermination quantitative du médicament par l'iodométrie à l'aide de
<input type="radio"/>	A	oxydation jusqu'au acide déhydroascorbique
<input type="radio"/>	B	coupure du cycle lactonique

<input type="radio"/>	B	oxydation des hydroxyles alcooliques en 5 et 6 positions
<input type="radio"/>	Γ	neutralization des hydroxyles énoliques en 2 et 3 positions
B	370	On titre le médicament au cas de la détermination quantitative comme
<input type="radio"/>	A	acide monobasique en présence de l'atome C ³ (l'hydroxyle phénolique)
<input type="radio"/>	B	acide monobasique en présence de l'atome C ² (l'hydroxyle phénolique)
<input type="radio"/>	B	diacide en présence des atomes C ⁵ et C ⁶ (l'hydroxyle alcoolique)
<input type="radio"/>	Γ	diacide en présence des atomes C ² et C ³ (l'hydroxyle phénolique)
B	371	On utilise ... aux cas suivants: scorbut, hémorragie, maladie infectieuse, intoxication, maladie hépatique, maladie rénale etc.
<input type="radio"/>	A	acide ascorbique
<input type="radio"/>	B	paracétamol
<input type="radio"/>	B	acide acétylsalicylique
<input type="radio"/>	Γ	glucose
B	372	Effet de la vitamine C :
<input type="radio"/>	A	Synthèse du collagène
<input type="radio"/>	B	Soigne le rachistisme
<input type="radio"/>	B	Assimilation des nutriments
<input type="radio"/>	Γ	Dépression
B	373	Contre-indication de la vitamine C :
<input type="radio"/>	A	Déficit en G6PD
<input type="radio"/>	B	Grossesse
<input type="radio"/>	B	Désir de grossesse
<input type="radio"/>	Γ	Fracture de la hanche
B	374	La vitamine dont le déficit est responsable du scorbut est :
<input type="radio"/>	A	La vitamine C
<input type="radio"/>	B	La vitamine A
<input type="radio"/>	B	La vitamine K
<input type="radio"/>	Γ	La vitamine dont le déficit est responsable du scorbut est :
B	375	En cas de la réaction d'acide ascorbique avec la solution de nitrate on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité foncé
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	376	En cas de la réaction d'acide ascorbique avec le réactif de Fehling on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipitate jaune-orange
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant bleu
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	377	En cas de la réaction de réduction du sulfate de cuivre (II) dans le cuivre (I) d'acide ascorbique on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipitate blanc

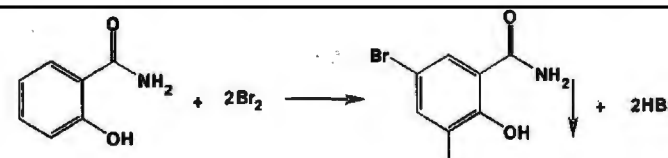
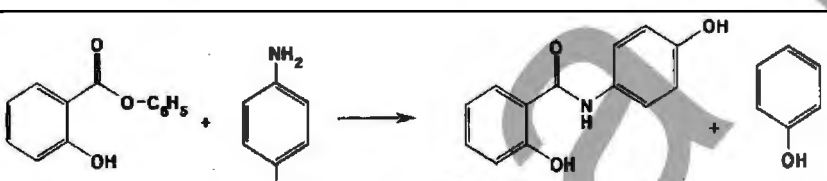
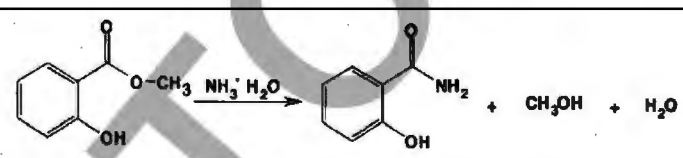
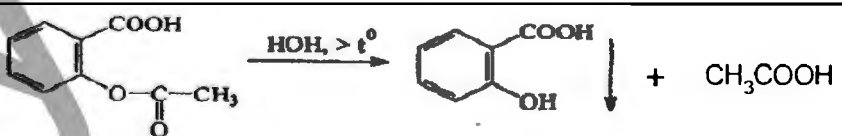
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant bleu
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	F	La coloration verte
B	378	 <p>Le médicament, représentant par cette formule, est</p>
<input type="radio"/>	A	phénol
<input type="radio"/>	E	acide ascorbique
<input type="radio"/>	B	chlorhydrate de ticlopidine
<input type="radio"/>	F	glucose
B	379	 <p>Le médicament, représentant par cette formule, est</p>
<input type="radio"/>	A	thymol
<input type="radio"/>	E	acide ascorbique
<input type="radio"/>	B	chlorhydrate de ticlopidine
<input type="radio"/>	F	glucose
B	380	 <p>Le médicament, représentant par cette formule, est</p>
<input type="radio"/>	A	résorcine
<input type="radio"/>	E	acide ascorbique
<input type="radio"/>	B	chlorhydrate de ticlopidine
<input type="radio"/>	F	glucose
B	381	Choisissez la substance de base pour la production du phénol

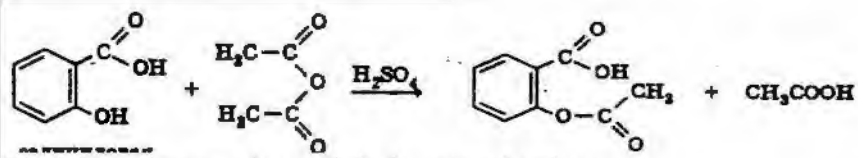
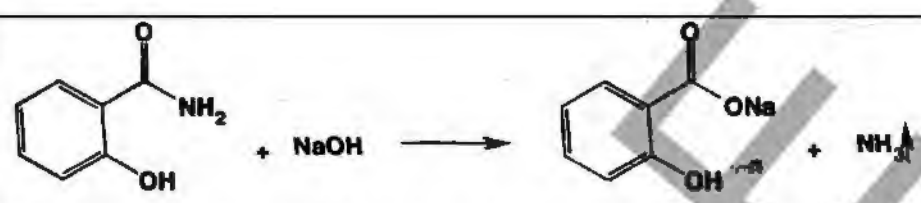
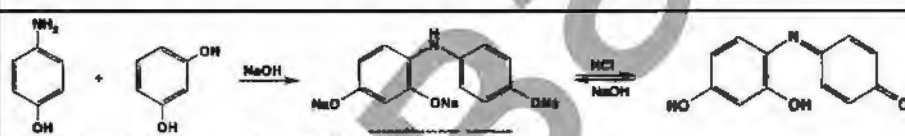
<input type="radio"/>	A	benzène
<input type="radio"/>	A	aniline
<input type="radio"/>	A	chlorobenzène
<input type="radio"/>	Г	β-picoline
B	382	Choisissez la substance de base pour la production du thymol
<input type="radio"/>	A	benzène
<input type="radio"/>	Б	<i>N</i> -formyl - <i>D,L</i> -alanine
<input type="radio"/>	Б	éthanol
<input type="radio"/>	Г	β-picoline
B	383	Choisissez la substance de base pour la production de résorcine
<input type="radio"/>	A	<i>m</i> -crésol
<input type="radio"/>	Б	<i>N</i> -formyl - <i>D,L</i> -alanine
<input type="radio"/>	Б	éthanol
<input type="radio"/>	Г	β-picoline
B	384	En cas de la réaction du phénol avec le chlorure de fer (III) on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité violette
<input type="radio"/>	Б	La coloration jaune
<input type="radio"/>	Б	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	385	En cas de la réaction du thymol avec le chlorure de fer (III) on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité bleue-violette
<input type="radio"/>	Б	La coloration jaune
<input type="radio"/>	Б	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	386	En cas de la réaction de résorcine avec le chlorure de fer (III) on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité rouge-violette
<input type="radio"/>	Б	La coloration jaune
<input type="radio"/>	Б	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	387	En cas de la réaction de nitrosation du phénol on forme
<input type="radio"/>	A	La couleur verte
<input type="radio"/>	Б	La coloration jaune
<input type="radio"/>	Б	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	388	En cas de la réaction du phénol avec le brome on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité blanc
<input type="radio"/>	Б	La coloration jaune
<input type="radio"/>	Б	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte

B	389	En cas de la réaction de condensation du phénol on forme
O	A	La couleur rouge
O	B	La coloration jaune
O	B	Le précipité rouge
O	Г	La coloration verte
B	390	Choisissez les méthodes de détermination quantitative pour le phénol
O	A	La bromatométrie
O	A	L'iodométrie
O	A	La iodchloremétrie
O	Г	La complexométrie
B	391	Choisissez les méthodes de détermination quantitative pour la résoïcine
O	A	La bromatométrie
O	B	La cérimétrie
O	B	L'alcalimétrie
O	Г	La complexométrie
B	392	... sont utilisés comme antiseptiques. On utilise ... sous forme des solutions (3-5%) pour la désinfection (ustensiles de ménage, usage hospitalier, instrument, linge etc) et pour la désinsectisation.
O	A	Les phénols
O	B	Les benzènes
O	B	Les anilines
O	Г	Les β-picolines
B	393	 <p>Le médicament, représentant par cette formule, est</p>
O	A	acide acétylsalicylique
O	B	acide ascorbique
O	B	chlorhydrate de ticlopidine
O	Г	salicylamide
B	394	 <p>Le médicament, représentant par cette formule, est</p>
O	A	salicylamide
O	B	acide ascorbique
O	B	acide acétylsalicylique

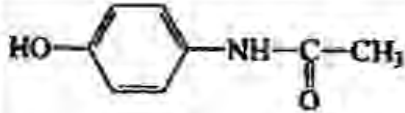
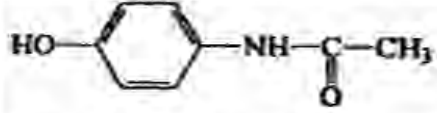
O	Г	nicergoline
B	395	 <p>Le médicament, représentant par cette formule, est</p>
O	A	oxaphénamide
O	Б	acide ascorbique
O	B	acide acétylsalicylique
O	Г	salicylamide
B	396	Quelle est la substance de base dans la synthèse industrielle d'acide acétylsalicylique:
O	A	acide salicylique
O	Б	saccharose
O	B	L-mannose
O	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	397	Quelle est la substance de base dans la synthèse industrielle de salicylamide:
O	A	salicylate de méthyle
O	Б	saccharose
O	B	acide salicylique
O	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	398	Quelle est la substance de base dans la synthèse industrielle de oxaphénamide:
O	A	phénylsalicylate
O	Б	salicylate de méthyle
O	B	acide salicylique
O	Г	il n'y a pas de réponse vraie
B	399	En cas de la réaction d'acide acétylsalicylique avec la condensation avec le formaldéhyde on forme
O	A	La couleur rose
O	Б	Le précipité flocculant jaune
O	B	Le précipité rouge
O	Г	La coloration verte
B	400	En cas de la réaction de salicylamide avec le brome on forme
O	A	Le précipité
O	Б	L'odeur
O	B	Le gaz
O	Г	La coloration verte
B	401	En cas de la réaction de salicylamide avec la solution d'hydroxyde de sodium de 30%

		on forme
<input type="radio"/>	A	L'odeur
<input type="radio"/>	B	La coloration verte
<input type="radio"/>	B	Le précipité jaune
<input type="radio"/>	Г	La couleur bleue
B	402	On prescrit ... comme le moyen cholagogue
<input type="radio"/>	A	oxaphénamide
<input type="radio"/>	B	acide acétylsalicylique
<input type="radio"/>	B	phénylsalicylate
<input type="radio"/>	Г	salicylate de méthyle
B	403	On prescrit ... comme le moyen antirhumatismal, antiinflammatoire, analgésique, fébrifuge
<input type="radio"/>	A	salicylamide
<input type="radio"/>	B	phénylsalicylate
<input type="radio"/>	B	salicylate de méthyle
<input type="radio"/>	Г	oxaphénamide
B	404	Où peut-on trouver de l'acide acétylsalicylique à l'état naturel ?
<input type="radio"/>	A	Dans la feuille de saule
<input type="radio"/>	B	Dans la coquille d'escargot
<input type="radio"/>	B	Dans la sauge
B	405	Quelles sont les principales actions de l'aspirine ?
<input type="radio"/>	A	Antalgique, antipyrétique, anti-inflammatoire, antiagrégant plaquettaire
<input type="radio"/>	B	Antalgique, antipyrétique, anti-inflammatoire, antiagrégant plasmatique
<input type="radio"/>	B	Antalgique, antipyrétique, anti-bactérien, antiagrégant placentaire
B	406	Comment appelle-t-on les composés de l'aspirine qui lui donnent un goût, une couleur, une forme ?
<input type="radio"/>	A	Les excipients
<input type="radio"/>	B	Les excents
<input type="radio"/>	B	Les excipients
B	407	Dans quels cas est-il déconseillé d'ingérer de l'aspirine ?
<input type="radio"/>	A	Lorsque l'on est âgé (plus de 75 ans)
<input type="radio"/>	A	Lorsque l'on est enceinte
<input type="radio"/>	B	Lorsque l'on est adolescent et fatigué
B	408	L'aspirine se résorbe selon le principe de...
<input type="radio"/>	A	La diffusion passive
<input type="radio"/>	B	La Loi de Fick et dans le sens du gradient de concentration
<input type="radio"/>	B	Le transport actif

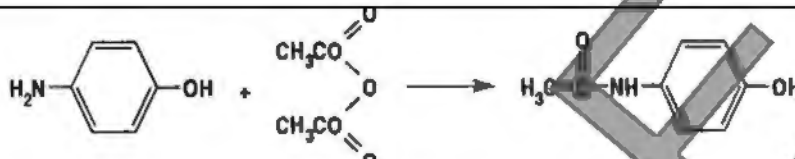
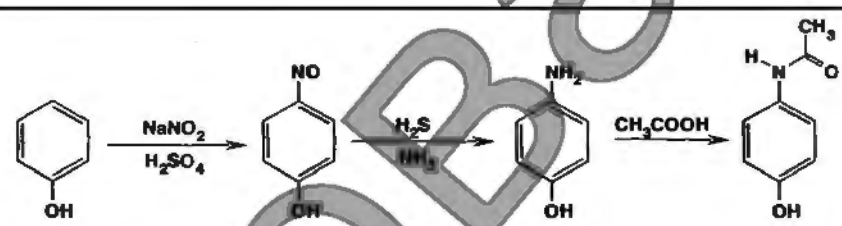
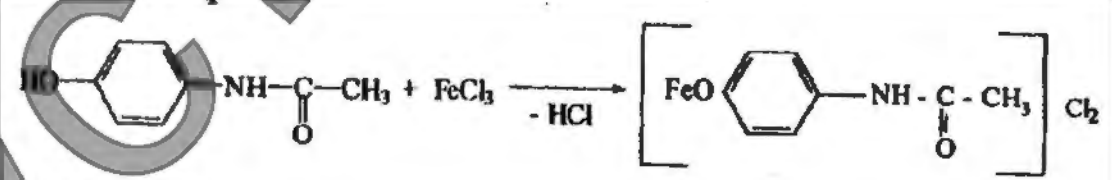
B	409	Dans le cas de l'aspirine, la métabolisation est...
O	A	Hépatique
O	B	Pulmonaire
O	B	Intestinale
B	410	 <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
O	A	dibromsalicylamide
O	B	méthyléthylcétone
O	B	iodoantipyrine
O	Г	phénylbutazone
B	411	 <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
O	A	oxaphénamide
O	B	méthyléthylcétone
O	B	dibromsalicylamide
O	Г	phénylbutazone
B	412	 <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
O	A	salicylamide
O	B	phénylsalicylate
O	B	salicylate de méthyle
O	Г	oxaphénamide
B	413	 <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
O	A	acide salicylique
O	B	phénylsalicylate
O	B	salicylate de méthyle
O	Г	oxaphénamide

B	414	 <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
<input type="radio"/>	A	acide acétylsalicylique
<input type="radio"/>	B	phénylsalicylate
<input type="radio"/>	B	salicylate de méthyle
<input type="radio"/>	Г	oxaphénamide
B	415	 <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
<input type="radio"/>	A	salicylate de sodium
<input type="radio"/>	B	phénylsalicylate
<input type="radio"/>	B	salicylate de méthyle
<input type="radio"/>	Г	oxaphénamide
B	416	 <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
<input type="radio"/>	A	indophénol
<input type="radio"/>	B	phénylsalicylate
<input type="radio"/>	B	salicylate de méthyle
<input type="radio"/>	Г	oxaphénamide
B	417	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour l'acide acétylsalicylique
<input type="radio"/>	A	La méthode d'alcalimétrie sans l'hydrolyse préliminaire
<input type="radio"/>	A	La neutralisation
<input type="radio"/>	A	La cériométrie
<input type="radio"/>	Г	La complexométrie
B	418	Choisissez la méthode de détermination quantitative physico-chimique pour l'acide acétylsalicylique
<input type="radio"/>	A	Spectrophotométrie UV
<input type="radio"/>	B	Chromatographie en phase gazeuse
<input type="radio"/>	B	Polarimétrie
<input type="radio"/>	Г	Réfractométrie
B	419	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour l'acide acétylsalicylique
<input type="radio"/>	A	Le titrage anhydre
<input type="radio"/>	B	La méthode de Kjeldahl
<input type="radio"/>	B	La cériométrie
<input type="radio"/>	Г	La complexométrie

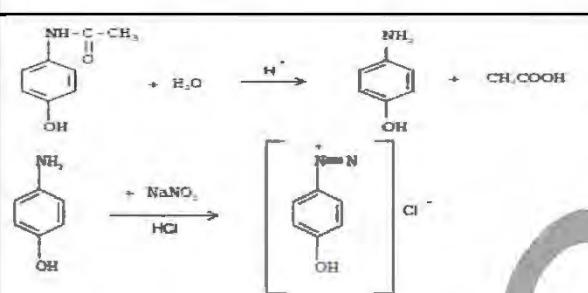
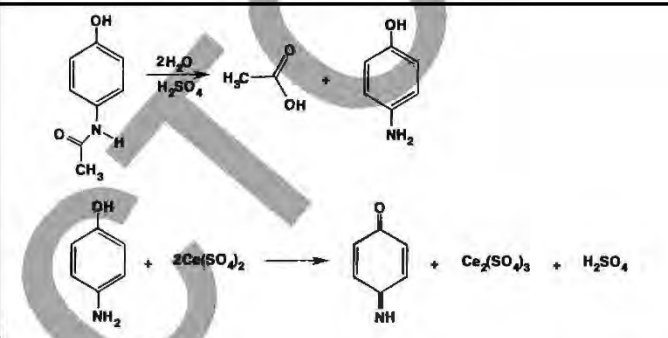
B	420	<p>Le médicament, représentant par cette formule,</p>  <p>se rapporte à (selon la classification chimique)</p>
<input type="radio"/>	A	amide d'acide salicylique
<input type="radio"/>	B	phenols
<input type="radio"/>	B	terpènes
<input type="radio"/>	Г	acides aromatiques
B	421	<p>Le médicament, représentant par cette formule,</p>  <p>se rapporte à (selon la classification chimique)</p>
<input type="radio"/>	A	amide d'acide salicylique
<input type="radio"/>	B	phenols
<input type="radio"/>	B	terpènes
<input type="radio"/>	Г	acides aromatiques
B	422	<p>Le médicament, représentant par cette formule,</p>  <p>se rapporte à (selon la classification chimique)</p>
<input type="radio"/>	A	acide salicylique
<input type="radio"/>	B	phenols
<input type="radio"/>	B	terpènes
<input type="radio"/>	Г	acides aromatiques
B	423	<p>... est la substance active de nombreuses spécialités pharmaceutiques, Doliprane®, Efferalgan® ou Dafalgan® ; il est également présent dans des antigrippaux, comme Rhinofébral®, HumexRhume® ou Actifed®. Il est en vente libre en pharmacie, sous des formes galéniques variées (comprimé, suppositoire, solution, injectable...).</p>
<input type="radio"/>	A	Paracétamol
<input type="radio"/>	B	Phenol
<input type="radio"/>	B	Terpène
<input type="radio"/>	Г	Acide aromatique
B	424	Le médicament, représentant par cette formule,

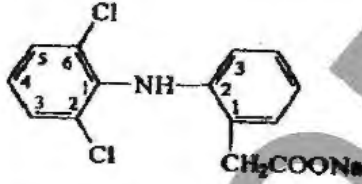
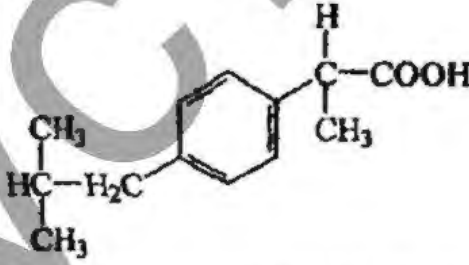
		
		se rapporte à..... (selon la classification chimique)
<input type="radio"/>	A	dérivés du p-aminophénol
<input type="radio"/>	B	dérivés des phenols
<input type="radio"/>	B	dérivés des terpènes
<input type="radio"/>	I	dérivés des acides aromatiques
B	425	
		Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	paracétamol
<input type="radio"/>	B	acide ascorbique
<input type="radio"/>	B	chlorhydrate de ticlopidine
<input type="radio"/>	I	acide acétique
B	426	Choisir la substance de base pour la synthèse de paracétamol:
<input type="radio"/>	A	p-aminophénol
<input type="radio"/>	A	phénol
<input type="radio"/>	B	acide ascorbique
<input type="radio"/>	I	L- aminohydantoïne.
B	427	Choisissez les méthodes physico-chimiques d'identification pour le paracétamol
<input type="radio"/>	A	Spectrophotométrie UV
<input type="radio"/>	A	Spectrophotométrie IR
<input type="radio"/>	B	Polarimétrie
<input type="radio"/>	I	Réfractométrie
B	428	En cas de la réaction de paracétamol avec la solution de chlorure de fer (III) on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration bleue-violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	I	La coloration verte
B	429	En cas de la réaction de paracétamol avec le dichromate de potassium au milieu d'acide chlorhydrique on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	I	La coloration verte
B	430	En cas de la réaction de paracétamol avec la formation du colorant azoïque on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration rouge
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	I	La coloration verte

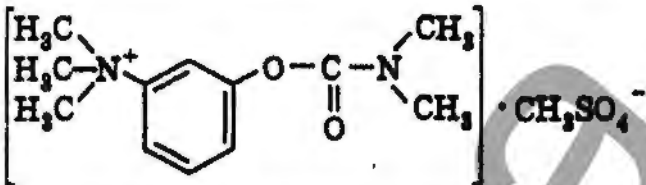
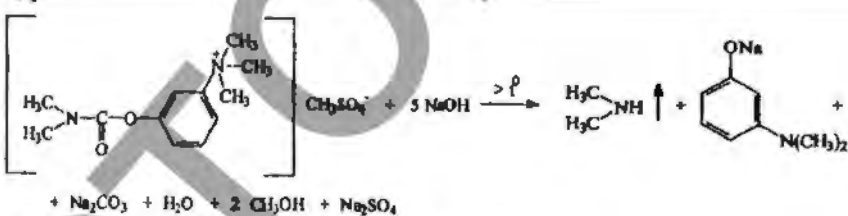
B	431	En cas de la réaction de paracétamol avec le nitrite de sodium et avec la solution alcaline β -naphthol on forme
O	A	La coloration rouge
O	B	Le précipité flocculant jaune
O	B	La coloration violette
O	Γ	La coloration verte
B	432	En cas de la réaction de paracétamol avec l'acide sulfurique on forme
O	A	L'odeur
O	B	Le précipité flocculant jaune
O	B	La coloration violette
O	Γ	La coloration verte
B	433	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour le paracétamol
O	A	La nitritométrie
O	B	La cerimétrie
O	B	Le titrage acidimétrique direct en présence de l'orange méthylique
O	Γ	La complexométrie
B	434	Choisissez la méthode de détermination quantitative physico-chimique pour le paracétamol
O	A	Spectrophotométrie
O	B	CCM
O	B	Polarimétrie
O	Γ	Réfractométrie
B	435	Donnez l'antidote du paracétamol :
O	A	Fluimucil® (acétylcystéine)
O	B	Mucomyst® (acétylcystéine)
O	B	Naloxone Mylan
B	436	On peut associer la codéine et le paracétamol.
O	A	Vrai, action synergique
O	B	Faux, ce sont des antagonistes
B	437	Choisissez les antalgiques de niveau 1.
O	A	Paracétamol
O	A	Dérivés salicylés
O	A	Néfopan
O	Γ	Codéine
O	Δ	Morphiniques
B	438	Le paracétamol est un :
O	A	Antipyrétique
O	A	Antalgique
O	B	Anti-agrégant plaquettaire
O	Γ	Anti-inflammatoire

B	439	L'action principale du paracétamol s'exerce au niveau du système nerveux périphérique.
<input type="radio"/>	A	Faux
<input type="radio"/>	B	Vrai
B	440	La dose maximale de paracétamol pour un adulte est de ...
<input type="radio"/>	A	4g par jour
<input type="radio"/>	B	2g par jour
<input type="radio"/>	B	80mg/kg/j
<input type="radio"/>	Γ	7g par jour
B	441	 <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
<input type="radio"/>	A	paracétamol
<input type="radio"/>	B	méthyléthylcétone
<input type="radio"/>	B	p- diméthylaminobenzaldehyde
<input type="radio"/>	Γ	phénylbutazone
B	442	 <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
<input type="radio"/>	A	paracétamol
<input type="radio"/>	B	méthyléthylcétone
<input type="radio"/>	B	p- diméthylaminobenzaldehyde
<input type="radio"/>	Γ	phénylbutazone
B	443	 <p>Choisissez l'effet analytique de produit de cette réaction</p>
<input type="radio"/>	A	La coloration bleu-violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	La coloration rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte

B	444	<p> <chem>CC(=O)Nc1ccc(OCC)cc1</chem> $\xrightarrow[\text{HCl}]{\text{H}_2\text{O}}$ <chem>Nc1ccc(O)cc1</chem> $+ \text{CH}_3\text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ </p>
		Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	p-aminophénol
<input type="radio"/>	B	méthyléthylcétone
<input type="radio"/>	B	p- diméthylaminobenzaldehyde
<input type="radio"/>	Г	phénylbutazone
B	445	<p> <chem>CC(=O)Nc1ccc(O)cc1</chem> $\xrightarrow[\text{-CH}_3\text{COOH}]{\text{HCl, t}^\ominus}$ <chem>Nc1ccc(O)cc1</chem> $\xrightarrow[\text{H}^+]{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7}$ <chem>O=C1C=CC(=O)N=C1</chem> $\xrightarrow[\text{-H}_2\text{O}]{\text{NH}_2\text{C}_6\text{H}_4\text{OH}}$ <chem>OC(=O)C(=O)C(=O)Nc1ccc(O)cc1</chem> </p>
		Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	indamine
<input type="radio"/>	B	méthyléthylcétone
<input type="radio"/>	B	p- diméthylaminobenzaldehyde
<input type="radio"/>	Г	phénylbutazone
B	446	<p> <chem>CC(=O)Nc1ccc(O)cc1</chem> $\xrightarrow[\text{H}_2\text{SO}_4]{2\text{H}_2\text{O}}$ <chem>CC(=O)O</chem> $+ \text{Nc1ccc(O)cc1}$ </p>
		Choisissez le nom de produit de cette réaction
<input type="radio"/>	A	p-aminophénol
<input type="radio"/>	B	méthyléthylcétone
<input type="radio"/>	B	p- diméthylaminobenzaldehyde
<input type="radio"/>	Г	phénylbutazone
B	447	... est dans la composition des préparations combinées étrangères: Coldrex, Solpadeine, Panadol extra; et aussi il est dans la composition des préparations combinées nationales: Citrapak, Citramon P etc.
<input type="radio"/>	A	Paracétamol
<input type="radio"/>	B	Phenol
<input type="radio"/>	B	Terpène
<input type="radio"/>	Г	Acide aromatique
B	448	Le paracétamol peut être obtenu par:
<input type="radio"/>	A	La nitrosation du phénol
<input type="radio"/>	B	L'oxydation du cumène
<input type="radio"/>	B	L' extraction du thym
<input type="radio"/>	Г	La fusion d'acide benzènesulfonique avec l'alcali

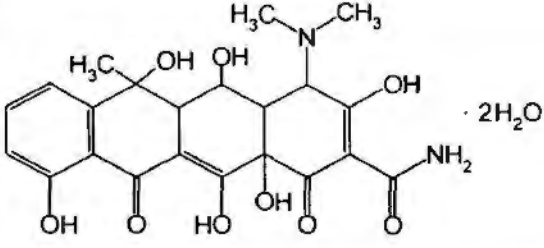
B	449	Quantitativement, le paracétamol est déterminé par la méthode:
O	A	cérimétrie
O	B	bromatométrie
O	B	titrage anhydre
O	Г	iodochlorométrie
B	450	Déterminez les conditions de stockage du paracétamol:
O	A	On le garde dans un emballage bien fermé dans un lieu sec, protégé de la lumière pour n'avoir pas de possibilité de l'hydrolyse et de l'oxydation.
O	B	il n'ya pas de réponse vraie
O	B	conserver dans l'endroit sec, dans le récipient bien fermé.
O	Г	dans un récipient bien fermé et sans lumière.
B	451	 <p>$\text{NaNO}_2 + 2\text{KI} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{I}_2 + \text{NO} + 2\text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$</p> <p>Choisissez le nom de détermination quantitative</p>
O	A	nitritométrie
O	B	cérimétrie
O	B	bromatométrie
O	Г	titrage anhydre
B	452	 <p>$2\text{Ce}(\text{SO}_4)_2 + 2\text{KI} \rightarrow \text{I}_2 + \text{Ce}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{K}_2\text{SO}_4$</p> <p>Choisissez le nom de détermination quantitative</p>
O	A	cérimétrie
O	B	bromatométrie
O	B	titrage anhydre
O	Г	nitritométrie
B	453	<p>... est un anti-inflammatoire non stéroïdien (AINS). Cette substance active, utilisée dans de nombreux médicaments, lutte contre la douleur (action antalgique) et fait baisser la fièvre (action antipyrétique).</p> <p>... est donc très souvent utilisé en cas d'affections entraînant simultanément des</p>

		douleurs et une élévation de la température. Il se révèle, par exemple, très efficace en cas de maux de tête et de règles douloureuses. Il peut être également administré à l'enfant. Néanmoins, cette molécule s'utilise, de préférence, en deuxième intention, notamment en cas de contre-indication au paracétamol.
<input type="radio"/>	A	L'ibuprofène
<input type="radio"/>	B	Paracétamol
<input type="radio"/>	B	Phenol
<input type="radio"/>	Γ	Terpène
B	454	<p>... appartient à la classe des médicaments appelés anti-inflammatoires non stéroïdiens ou AINS. Il agit en calmant la douleur, l'enflure et l'inflammation.</p> <p>Les comprimés et les suppositoires de ... s'utilisent pour soulager la douleur des personnes atteintes de polyarthrite rhumatoïde, d'arthrose et de coxarthrose (arthrose de la hanche). Les comprimés de ... s'utilisent pour le soulagement à court terme de la douleur et de l'inflammation, comme la douleur provoquée par les entorses, les interventions chirurgicales dentaires et les crampes menstruelles.</p> <p>Ce médicament est disponible sous divers noms de marque ou sous différentes présentations.</p>
<input type="radio"/>	A	Diclofénac sodique
<input type="radio"/>	B	Paracétamol
<input type="radio"/>	B	Phenol
<input type="radio"/>	Γ	Terpène
B	455	 <p>Le médicament, représentant par cette formule, est</p>
<input type="radio"/>	A	Diclofénac sodique
<input type="radio"/>	B	Paracétamol
<input type="radio"/>	B	Phenol
<input type="radio"/>	Γ	Terpène
B	456	 <p>Le médicament, représentant par cette formule, est</p>
<input type="radio"/>	A	Diclofénac sodique
<input type="radio"/>	B	Paracétamol
<input type="radio"/>	B	Phenol
<input type="radio"/>	Γ	Terpène
B	457	Choisir la substance de base pour la synthèse de le diclofénac sodique:
<input type="radio"/>	A	2,6-dichloracétanylide

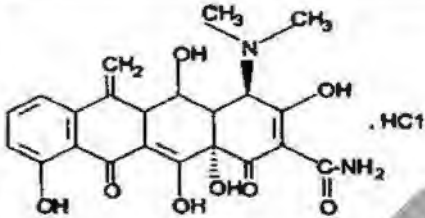
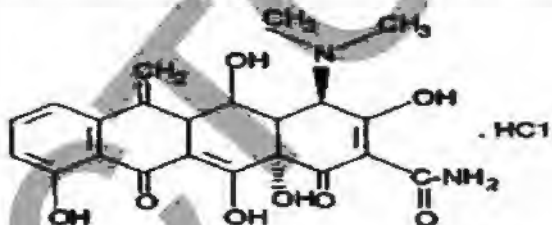
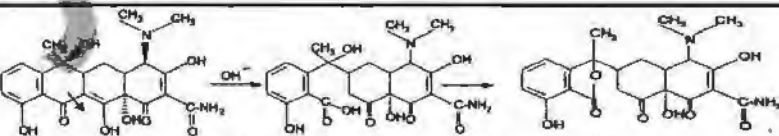
<input type="radio"/>	B	p-aminophénol
<input type="radio"/>	B	acide ascorbique
<input type="radio"/>	Г	1- aminohydantoïne
B	458	Choisir la substance de base pour la synthèse de le diclofénac sodique:
<input type="radio"/>	A	2-acide chlorephényleacétique
<input type="radio"/>	B	p-aminophénol
<input type="radio"/>	B	acide ascorbique
<input type="radio"/>	Г	1- aminohydantoïne
B	459	En cas d'hydrolyse basique de prostigmine on forme
<input type="radio"/>	A	Le gaz
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	460	 <p>Le médicament, représentant par cette formule, est</p>
<input type="radio"/>	A	prostigmine
<input type="radio"/>	B	Paracétamol
<input type="radio"/>	B	Phenol
<input type="radio"/>	Г	Terpène
B	461	 <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
<input type="radio"/>	A	m-diméthylphénolate de sodium
<input type="radio"/>	B	méthyléthylcétone
<input type="radio"/>	B	p- diméthylaminobenzaldehyde
<input type="radio"/>	Г	phénylbutazone
B	462	En cas de la réaction de m-diméthylphénolate de sodium avec le diazoréactif on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration orange-rouge
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	463	Choisissez les méthodes de détermination quantitative pour la prostigmine
<input type="radio"/>	A	La méthode modifié de Kjeldahl
<input type="radio"/>	A	L'iodométrie
<input type="radio"/>	B	Le titrage acidimétrique direct en présence de l'orange méthylique

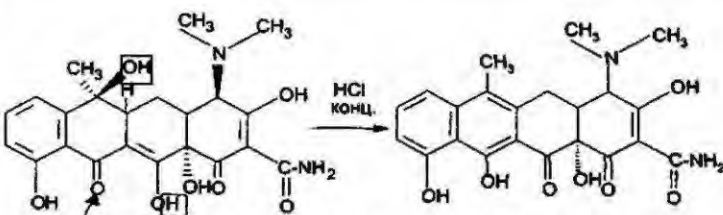
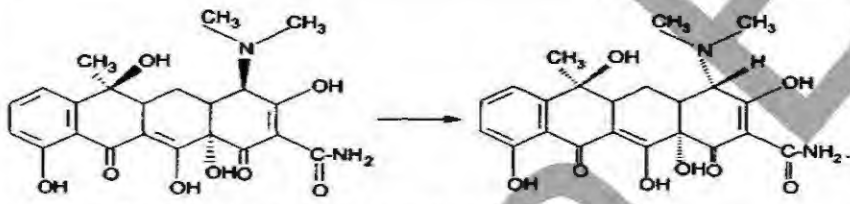
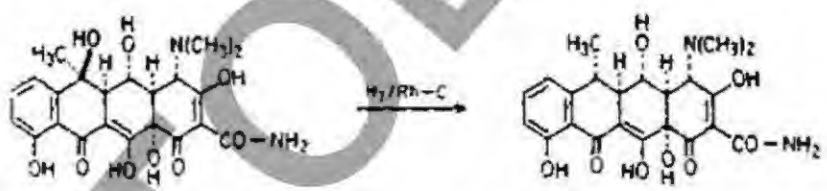
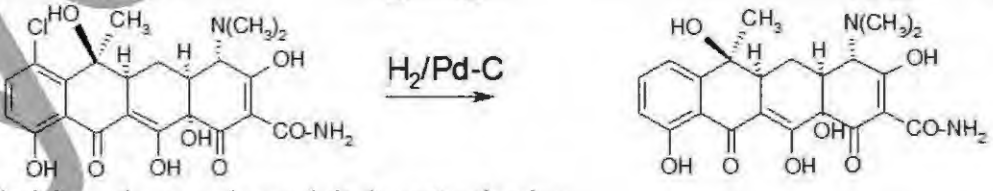
<input type="radio"/>	Γ	La complexométrie
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	B 464	Choisissez la méthode de détermination quantitative physico-chimique pour la prostigmine
<input type="radio"/>	A	Spectrophotométrie UV
<input type="radio"/>	B	CCM
<input type="radio"/>	B	Polarimétrie
<input type="radio"/>	Γ	Réfractométrie
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	B 465	En cas de la réaction de diclofénac de sodium avec l'acide chlorhydrique on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité blanc grumeleux
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	B 466	En cas de la réaction de diclofénac de sodium avec le nitrate d'argent on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité blanc
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	B 467	En cas de la réaction de diclofénac de sodium avec le chlorure de fer (III) on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité jaune-brun
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	B 468	En cas de la réaction de diclofénac de sodium avec le sulfate de cuivre (II) on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité vert-clair
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	B 469	En cas de la réaction de diclofénac de sodium avec l'acide sulfurique concentré on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration framboise
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	B 470	En cas de la réaction de diclofénac de sodium avec le réactif de Marquis on forme
<input type="radio"/>	A	Le cycle vert-blanc
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
<input type="radio"/>		
<input type="radio"/>	B 471	Choisissez les méthodes de détermination quantitative physico-chimiques pour la prostigmine

<input type="radio"/>	A	HPLC
<input type="radio"/>	A	CCM
<input type="radio"/>	B	Polarimétrie
<input type="radio"/>	Γ	Réfractométrie
B	472	Choisissez les méthodes de détermination quantitative pour le diclofénac de sodium
<input type="radio"/>	A	Le titrage anhydre
<input type="radio"/>	A	L'acidimétrie dans le milieu aqueux
<input type="radio"/>	B	Le titrage acidimétrique direct en présence de l'orange méthylique
<input type="radio"/>	Γ	La complexométrie
B	473	Choisissez les méthodes de détermination quantitative physico-chimiques pour le diclofénac de sodium
<input type="radio"/>	A	HPLC
<input type="radio"/>	A	Spectrophotométrie UV
<input type="radio"/>	B	Polarimétrie
<input type="radio"/>	Γ	Réfractométrie
B	474	Choisissez la méthode de détermination quantitative pour l'ibuprofène
<input type="radio"/>	A	L'alcalimétrie
<input type="radio"/>	B	L'acidimétrie dans le milieu aqueux
<input type="radio"/>	B	Le titrage acidimétrique direct en présence de l'orange méthylique
<input type="radio"/>	Γ	La complexométrie
B	475	Choisissez les méthodes de détermination quantitative physico-chimiques pour l'ibuprofène
<input type="radio"/>	A	HPLC
<input type="radio"/>	A	Spectrophotométrie UV
<input type="radio"/>	B	Polarimétrie
<input type="radio"/>	Γ	Réfractométrie
B	476	 <p>The image shows the chemical structure of tetracycline, a tetracycline antibiotic. It consists of a tetracyclic core with various substituents: a methyl group and a hydroxyl group on the C4 position, a dimethylamino group on the C5 position, a hydroxyl group on the C6 position, and an amino group on the C12 position.</p>
		Le médicament, représentant par cette formule, est
<input type="radio"/>	A	tétracycline
<input type="radio"/>	B	acide ascorbique
<input type="radio"/>	B	chlorhydrate de ticlopidine
<input type="radio"/>	Γ	acide acétique

B	477	 <p>Le médicament, représentant par cette formule, est</p>
<input type="radio"/>	A	oxytétracycline
<input type="radio"/>	B	acide ascorbique
<input type="radio"/>	B	chlorhydrate de ticlopidine
<input type="radio"/>	Г	acide acétique
B	478	Choisir la substance de base pour la synthèse de tétracycline:
<input type="radio"/>	A	chlorotétracycline
<input type="radio"/>	B	phénol
<input type="radio"/>	B	acide ascorbique
<input type="radio"/>	Г	l- aminohydantoïne
B	479	... sont les composés amphotères... forment les sels avec les acides organiques et inorganiques (Le diméthylaminogroupe a les propriétés basique).
<input type="radio"/>	A	tétracyclines
<input type="radio"/>	B	phenols
<input type="radio"/>	B	terpènes
<input type="radio"/>	Г	acides aromatiques
B	480	... peuvent former les sel solubles avec les hydroxydes de métaux alcalins (les hydroxyles enoliques et phénoliques). Ils forment aussi les complexes insolubles peint cationique avec les cations polyvalents.
<input type="radio"/>	A	tétracyclines
<input type="radio"/>	B	phenols
<input type="radio"/>	B	terpènes
<input type="radio"/>	Г	acides aromatiques
B	481	En cas de la réaction de tetracycline avec l'acide chlorhydrique concentré on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration jaune foncé
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	482	En cas de la réaction d'oxydation de tetracycline on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
B	483	En cas de la réaction d'oxydation d'oxytétracycline on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration cerise-rouge
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune

<input type="radio"/>	B	Le précipité violette
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	484	En cas de la réaction d'anhydrotétracycline avec l'acide sulfurique concentré on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration violette
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	485	En cas de la réaction d'oxytétracycline avec l'acide sulfurique concentré on forme
<input type="radio"/>	A	Le précipité rouge
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	486	En cas de la réaction de dihydraté d'oxytétracycline avec le chlorure de fer (III) dans le milieu alcoolique on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration brune
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	487	Choisir la substance de base pour la synthèse de métacycline:
<input type="radio"/>	A	oxytétracycline
<input type="radio"/>	B	chlorotétracycline
<input type="radio"/>	B	acide ascorbique
<input type="radio"/>	Γ	1- aminohydantoïne
B	488	En cas de la réaction de métacycline avec l'acide sulfurique on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration jaune
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	489	En cas de la réaction de métacycline avec le chlorure de fer on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration rouge-brune
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	Γ	La coloration verte
B	490	Choisissez les méthodes de détermination quantitative pour le métacycline
<input type="radio"/>	A	HPLC
<input type="radio"/>	A	La méthode biologique
<input type="radio"/>	B	Le titrage acidimétrique direct en présence de l'orange méthylique
<input type="radio"/>	Γ	La complexométrie
B	491	Choisir la substance de base pour la synthèse de doxycycline:
<input type="radio"/>	A	oxytétracycline

<input type="radio"/>	B	chlorotétracycline
<input type="radio"/>	B	acide ascorbique
<input type="radio"/>	Г	l- aminohydantoïne
<input type="radio"/>		
B	492	En cas de la réaction de doxycycline avec l'acide sulfurique on forme
<input type="radio"/>	A	La coloration jaune
<input type="radio"/>	B	Le précipité flocculant jaune
<input type="radio"/>	B	La coloration violette
<input type="radio"/>	Г	La coloration verte
<input type="radio"/>		
B	493	Choisissez la méthode de détermination quantitative physico-chimique pour la doxycycline
<input type="radio"/>	A	Spectrophotométrie UV
<input type="radio"/>	A	CCM
<input type="radio"/>	A	Spectrophotométrie IR
<input type="radio"/>	A	HPLC
<input type="radio"/>		
B	494	 <p>Le médicament, représentant par cette formule, est</p>
<input type="radio"/>	A	doxycycline
<input type="radio"/>	B	acide ascorbique
<input type="radio"/>	B	chlorhydrate de ticlopidine
<input type="radio"/>	Г	acide acétique
<input type="radio"/>		
B	495	 <p>Le médicament, représentant par cette formule, est</p>
<input type="radio"/>	A	métacycline
<input type="radio"/>	B	acide ascorbique
<input type="radio"/>	B	chlorhydrate de ticlopidine
<input type="radio"/>	Г	acide acétique
<input type="radio"/>		
B	496	 <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
<input type="radio"/>	A	isotétracycline
<input type="radio"/>	B	méthyléthylcétone
<input type="radio"/>	B	p- diméthylaminobenzaldéhyde

O	Γ	phénylbutazone
B	497	 <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
O	A	anhydrotétracycline
O	B	méthyléthylcétone
O	B	p- diméthylaminobenzaldéhyde
O	Γ	phénylbutazone
B	498	 <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
O	A	4- epitétracycline
O	B	méthyléthylcétone
O	B	p- diméthylaminobenzaldéhyde
O	Γ	phénylbutazone
B	499	 <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
O	A	doxycycline
O	B	méthyléthylcétone
O	B	p- diméthylaminobenzaldéhyde
O	Γ	phénylbutazone
B	500	 <p>Choisissez le nom de produit de cette réaction</p>
O	A	tétracycline
O	B	méthyléthylcétone
O	B	p- diméthylaminobenzaldéhyde
O	Γ	phénylbutazone