

№	Реакції ідентифікації на катіони та аніони
1.	<p>Для ідентифікації лікарської речовини, що містить карбонат-іон, згідно вимогам ДФ України, провізор-аналітик повинен використати розчин:</p> <p><i>A</i> *кислоти оцтової розведеної <i>B</i> амонію оксалату <i>C</i> калію йодиду <i>D</i> натрію гідроксиду <i>E</i> натрію хлориду</p>
2.	<p>Для встановлення ідентифікації субстанції лікарської речовини, що містить карбонат-іон, згідно вимог ДФУ, провізор-аналітик повинен використовувати наступний реактив:</p> <p><i>A</i> * кислоту оцтову розведену <i>B</i> реактив Несслера <i>C</i> розчин натрію хлориду <i>D</i> розчин натрію гідроксиду <i>E</i> розчин калію йодиду</p>
3.	<p>Який реактив повинен використати провізор-аналітик для ідентифікації іонів заліза (III) згідно вимогам ДФУ?</p> <p><i>A</i> *розчин калію фероціаніду <i>B</i> розчин аміаку <i>C</i> розчин лантану нітрату <i>D</i> розчин натрію гідроксиду <i>E</i> розчин срібла нітрату</p>
4.	<p>Провізор-аналітик проводить ідентифікацію лікарської речовини за сульфід-іоном згідно ДФУ. Який реактив при цьому використовується?</p> <p><i>A</i> *розчин йоду <i>B</i> розчин заліза (III) хлориду <i>C</i> розчин аміаку <i>D</i> розчин калію йодиду <i>E</i> розчин калію хромату</p>
5.	<p>Для ідентифікації алкалоїдів ДФУ вимагає використовувати реакцію з наступним осадовим реактивом:</p> <p><i>A</i> *розчин калію йодвісмутату <i>B</i> розчин кислоти фосфорномолібденової <i>C</i> розчин таніну <i>D</i> розчин кислоти фосфорновольфрамової <i>E</i> розчин калію йодиду йодованний</p>
6.	<p>Згідно ДФУ однією із реакцій ідентифікації ацетатів є реакція з розчином: нітрату лантану у присутності розчину йоду та розчину аміаку розведеного при нагріванні. В результаті цієї реакції утворюється:</p> <p><i>A</i> *синій осад або синє забарвлення <i>B</i> червоний осад або червоне забарвлення <i>C</i> зелений осад або зелене забарвлення <i>D</i> жовтий осад або жовте забарвлення <i>E</i> білий осад або безбарвний розчин</p>
7.	<p>Для ідентифікації арсенатів за ДФУ провізору-аналітику контрольно-аналітичної лабораторії слід використати розчин:</p> <p><i>A</i> *магнію сульфату <i>B</i> натрію гідрокарбонату <i>C</i> срібла нітрату <i>D</i> натрію сульфідіду <i>E</i> кальцію хлориду</p>

8.	<p>За допомогою якого реактиву можна розрізнити розчини натрію карбонату і гідрокарбонату?</p> <p><i>A</i> *магнію сульфат <i>B</i> натрію сульфат <i>C</i> натрію хлорид <i>D</i> калію йодид <i>E</i> калію хлорат</p>
9.	<p>За ДФУ однією з реакцій ідентифікації солей ртуті (II) є реакція з гідроксидом натрію. В результаті реакції утворюється осад:</p> <p><i>A</i> *жовтого кольору <i>B</i> червоного кольору <i>C</i> фіолетового кольору <i>D</i> зеленого кольору <i>E</i> синього кольору</p>
10.	<p>Провізор-аналітик досліджує лікарську форму, що містить магнію сульфат. За допомогою якого реактиву він може підтвердити наявність катіону магнію в досліджуваній лікарській формі?</p> <p><i>A</i> *динатрію гідрофосфату <i>B</i> натрію сульфідіду <i>C</i> калію фероціаніду <i>D</i> срібла нітрату <i>E</i> натрію тетрафенілборату</p>
11.	<p>Які іони відповідно до вимог ДФУ ідентифікують з розчином динатрію гідрофосфату у присутності розчину аміаку розведеного і розчину амонію хлориду?</p> <p><i>A</i> *магнію <i>B</i> кальцію <i>C</i> аргентуму <i>D</i> калію <i>E</i> арсену(III)</p>
12.	<p>Натрію хлорид ідентифікують за іоном натрію реакцією з:</p> <p><i>A</i> *калію піроантимонатом <i>B</i> дифенілкарбазидом <i>C</i> калію тіоціанатом <i>D</i> амонію оксалатом <i>E</i> барію хлоридом</p>
13.	<p>Калію хлорид ідентифікують за іоном калію реакцією з:</p> <p><i>A</i> *кислотою тартратною <i>B</i> цинкураніацетатом <i>C</i> срібла нітратом <i>D</i> натрію гідроксидом <i>E</i> калію фериціанідом</p>
14.	<p>Згідно вимог ДФУ реакцію ідентифікації йодид-іонів проводять у присутності кислоти сірчаної розведеної та хлороформу дією розчину:</p> <p><i>A</i> *калію дихромату <i>B</i> калію карбонату <i>C</i> амонію нітрату <i>D</i> натрію гідрокарбонату <i>E</i> амонію тіоціанату</p>
15.	<p>Нітрати можна ідентифікувати реакцією з розчином:</p> <p><i>A</i> *дифеніламіну <i>B</i> йоду <i>C</i> срібла нітрату <i>D</i> аміаку <i>E</i> натрію нітропрусиду</p>

16.	<p>Для проведення ідентифікації лікарських субстанцій до складу яких входить нітриту, провізор-аналітик використовує:</p> <p><i>A.</i> Антипірин у присутності кислоти хлористоводневої розведеної <i>B.</i> Реактив метоксифенілоцтової кислоти <i>C.</i> Розчин гліоксальгідроксіанілу <i>D.</i> Хлорамін у присутності кислоти хлористоводневої розведеної <i>E.</i> Розчин тіосечовини</p>
17.	<p>Провізор-аналітик визначає наявність вісмут-іону згідно АНД. Вкажіть, який з наведених реактивів він використовує?</p> <p><i>A</i> *розчин калію йодиду <i>B</i> розчин фенолфталеїну <i>C</i> розчин натрію діетилдитіокарбамінату <i>D</i> розчин крохмалю <i>E</i> розчин диметилгліоксиму</p>
18.	<p>Хімік ВТК фармацевтичного підприємства може підтвердити в препараті, що містить залізо (II), наявність останнього реакцією з:</p> <p><i>A</i> * розчином калію фериціаніду <i>B</i> розчином калію ціаниду <i>C</i> розчином калію хлориду <i>D</i> розчином калію тіоціанату <i>E</i> розчином калію броміду</p>
19.	<p>Наявність у складі лікарської форми катіону заліза (II) може бути підтверджено провізором-аналітиком аптеки за допомогою:</p> <p><i>A</i> * розчину амонію сульфідру <i>B</i> розчину натрію хлориду <i>C</i> розчину магнію сульфату <i>D</i> розчину калію броміду <i>E</i> розчину натрію фосфату</p>
20.	<p>Наявність сульфат іону в лікарських засобах виявляють розчином барію хлориду в присутності такої кислоти:</p> <p><i>A</i> * розведена хлороводнева <i>B</i> розведена фосфатна <i>C</i> розведена нітратна <i>D</i> концентрована нітратна <i>E</i> льодяна оцтова</p>
21.	<p>Для експрес-аналізу катіону заліза (III) фахівець контрольно-аналітичної лабораторії може скористатися реакцією з:</p> <p><i>A</i> * розчином калію фероціаніду <i>B</i> розчином кобальту нітрату <i>C</i> розчином натрію хлориду <i>D</i> розчином кальцію хлориду <i>E</i> розчином цинку сульфату</p>
22.	<p>Хімік ВТК фармацевтичної фірми катіон натрію у досліджуваній субстанції може підтвердити з розчином:</p> <p><i>A</i> *калію піроантимонату <i>B</i> калію хлориду <i>C</i> калію фероціаніду <i>D</i> калію гідроксиду <i>E</i> калію нітрату</p>
23.	<p>Солі калію, внесені в безбарвне полум'я газового пальника, забарвлюють його в колір:</p> <p><i>A</i> *фіолетовий <i>B</i> червоний <i>C</i> цеглястий <i>D</i> жовтий</p>

	<i>E</i> зелений
24.	Оберіть назву реактиву, який використовується під час проведення ідентифікації іонів заліза(II) за вимогами ДФУ. <i>A</i> *розчин калію фериціаніду <i>B</i> розчин аміаку <i>C</i> розчин лантану нітрату <i>D</i> розчин натрію гідроксиду <i>E</i> розчин срібла нітрату
25.	Оберіть назву реактиву, який використовується під час проведення ідентифікації іонів заліза(III) за вимогами ДФУ. <i>A</i> *розчин калію тіоціанату <i>B</i> розчин аміаку <i>C</i> розчин калію хлориду <i>D</i> розчин натрію сульфату <i>E</i> розчин срібла нітрату
26.	Оберіть назву реактиву, який використовується під час проведення ідентифікації ацетат-іонів за вимогами ДФУ. <i>A</i> *кислота щавлева <i>B</i> кислота метоксифенілоцтова <i>C</i> кислота сульфатна <i>D</i> кислота азотна <i>E</i> кислота оцтова
27.	Оберіть назву реактиву, який використовується під час проведення ідентифікації сульфат-іонів за вимогами ДФУ. <i>A</i> *кислота хлористоводнева розведена <i>B</i> кислота щавлева <i>C</i> кислота сульфатна <i>D</i> кислота азотна розведена <i>E</i> кислота оцтова
28.	В лікарських засобах катіони кальцію можна виявити за допомогою розчину <i>A</i> *оксалату амонію <i>B</i> нітрату срібла <i>C</i> перманганату калію <i>D</i> нітриту натрію <i>E</i> хлориду натрію
29.	Для проведення ідентифікації лікарських засобів до складу яких входить фосфат-іон, провізор-аналітик використовує: <i>A</i> *розчин срібла нітрату <i>B</i> розчин амоніаку <i>C</i> розчин ртуті нітрату <i>D</i> розчин кальцію хлориду <i>E</i> розчин натрію гідроксиду
30.	Для проведення ідентифікації лікарських засобів до складу яких входить сульфат-іон, провізор-аналітик до розчину лікарської сполуки додає кислоту хлористоводневу і спостерігає: <i>A</i> *виділення газу з різким запахом <i>B</i> виділення газу бурого кольору <i>C</i> появу жовтого забарвлення розчину <i>D</i> появу жовтого осаду <i>E</i> появу білого осаду
31.	Однією з реакцій ідентифікації лікарських сполук, які містять катіон кальцію згідно вимог ДФ України, є реакція з:

	<p><i>A</i> *гліюксальгідроксіанілом <i>B</i> гідроксихіноліном <i>C</i> гідроксиламіном <i>D</i> алізаріном <i>E</i> кислотою сульфатною</p>
32.	<p>Оберіть катіон, який з розчином калію фероціаніду в середовищі кислоти ацетатної з наступним додаванням амонію хлориду утворює білий кристалічний осад: <i>A</i> * кальцій <i>B</i> магнію <i>C</i> цинку <i>D</i> ферум (III) <i>E</i> ферум(II)</p>
33.	<p>Хімік ВТК фармацевтичної фірми катіон натрію в досліджуваній субстанції відповідно до ДФУ може підтвердити з розчином: <i>A</i> *калію піроантимонату <i>B</i> калію хлориду <i>C</i> калію фероціаніду (III) <i>D</i> калію гідроксиду <i>E</i> калію нітрату</p>
34.	<p>Які іони відповідно до вимог ДФУ ідентифікують з розчином динатрію гідрофосфату у присутності розчину аміаку розведеного і розчину амонію хлориду? <i>A</i> *магнію <i>B</i> кальцію <i>C</i> аргентуму <i>D</i> калію <i>E</i> арсену(III)</p>
35.	<p>Наявність сульфат-іону в лікарських засобах виявляють розчином барію хлориду в присутності: <i>A</i> *розведеної хлороводневої кислоти <i>B</i> льодяної оцтової кислоти <i>C</i> концентрованої нітратної кислоти <i>D</i> розведеної фосфатної кислоти <i>E</i> розведеної нітратної кислоти</p>
36.	<p>Провізор-аналітик КАЛ проводить ідентифікацію лікарської речовини. Який реактив використовується під час проведення ідентифікації іонів арсену згідно вимог ДФУ? <i>A</i> * Реактив гіпофосфіту <i>B</i> Розчин калію йодвісмутату <i>C</i> Розчин натрію гідроксиду <i>D</i> Реактив тіоацетаміду <i>E</i> Розчин альфа-нафтолу</p>
37.	<p>Провізор-аналітик КАЛ проводить ідентифікацію лікарської речовини за сульфат-іонами згідно до вимог ДФУ. Який реактив знебарвлюється під час цього дослідження? <i>A</i> * Розчин йоду <i>B</i> Розчин заліза (III) хлориду <i>C</i> Розчин аміаку <i>D</i> Розчин калію йодиду <i>E</i> Розчин калію нітрату</p>
38.	<p>Згідно вимог ДФУ, реакцію ідентифікації йодид-іонів проводять в середовищі розведеної сульфатної кислоти в присутності хлороформу дією <i>A</i> *$K_2Cr_2O_7$ <i>B</i> K_2SO_4 <i>C</i> NH_4NO_3 <i>D</i> Na_2CO_3 <i>E</i> $NaSCN$</p>

39.	Для проведення ідентифікації лікарських субстанцій, до складу яких входить кальцій, провізор-аналітик використовує розчин: <i>A</i> *гліюксальгідроксіанілу <i>B</i> гексаметилентетраміну <i>C</i> калію тіюціанату <i>D</i> β -нафтолу <i>E</i> калію перманганату
40.	Для проведення ідентифікації лікарських субстанцій до складу яких входить нітрити, провізор-аналітик використовує: <i>A</i> *Антипірін у присутності кислоти хлористоводневої розведеної <i>B</i> . Реактив метоксифенілоцтової кислоти <i>C</i> . Розчин гліюксальгідроксіанілу <i>D</i> . Хлорамін у присутності кислоти хлористоводневої розведеної <i>E</i> . Розчин тіюсечовини (№78-2017)

№	Випробування на граничний вміст домішок
1.	Хімік контрольно-аналітичної лабораторії одержав завдання приготувати еталони каламутності згідно вимог фармакопеї. Які речовини він повинен використовувати для цього як вихідні? <i>A</i> *гексаметилентетрамін і гідразину сульфат <i>B</i> кальцію сульфат і гліцерин <i>C</i> натрію хлорид і кальцію нітрат <i>D</i> калію хлорид і барію сульфат <i>E</i> срібла нітрат і кальцію хлорид
2.	Згідно ДФУ домішку арсену за методом <i>A</i> можна визначити після відновлення сполук арсену до арсину, який забарвлює від жовтого до оранжевого кольору: <i>A</i> *ртутно-бромідний папір <i>B</i> лакмусовий папір <i>C</i> свинцевий папір <i>D</i> йодкрохмальний папір <i>E</i> куркумовий папір
3.	Для виявлення домішки кальцію за ДФУ використовується реактив: <i>A</i> *розчин амонію оксалату <i>B</i> розчин гліюксальгідроксіанілу <i>C</i> розчин кислоти сульфатної <i>D</i> розчин калію фероціаніду <i>E</i> розчин кислоти фосфатної
4.	Провізор-аналітик визначає в натрію йодиді домішку важких металів з тіюацетамідним реактивом. Наявність домішки він встановлює за появою: <i>A</i> *коричневого забарвлення <i>B</i> жовтого забарвлення <i>C</i> зеленої флуоресценції <i>D</i> білої опалесценції <i>E</i> синього забарвлення
5.	Провізор-аналітик визначає в натрію хлориді домішку магнію та лужно-земельних металів. Для цього він використав розчин: <i>A</i> *натрію едетату <i>B</i> натрію нітропрусиду <i>C</i> натрію гідроксиду <i>D</i> натрію тетрафенілборату <i>E</i> натрію цитрату

6.	<p>Провізор-аналітик визначає в калію броміді домішку магнію і лужноземельних металів. Для цього він використовував розчин:</p> <p><i>A</i>. *Натрію едетату <i>B</i>. Калію перманганату <i>C</i>. Кислоти хлористоводневої <i>D</i>. Срібла нітрату <i>E</i>. Натрію нітриту</p>
7.	<p>У якості основного реактиву при випробуванні на граничний вміст домішки фосфатів ДФУ рекомендує використовувати:</p> <p><i>A</i> *сульфомолібденовий реактив <i>B</i> мідно-тарtratний реактив <i>C</i> тіоацетамідний реактив <i>D</i> ацетилацетоновий реактив <i>E</i> гіпофосфітний реактив</p>
8.	<p>Визначення домішки солей алюмінію в лікарських засобах проводять з розчином:</p> <p><i>A</i> *8-гідроксихіноліну <i>B</i> піридину <i>C</i> β-нафтолу <i>D</i> етанолу <i>E</i> гідроксиламіну</p>
9.	<p>Виберіть реактив, який застосовується для визначення домішки миш'яку в лікарських речовинах за методом В:</p> <p><i>A</i> *натрію гіпофосфіт <i>B</i> натрію хлорид <i>C</i> натрію сульфід <i>D</i> цинк <i>E</i> калію йодид</p>
10.	<p>Спеціаліст лабораторії з контролю якості лікарських засобів проводить випробування на вміст домішки важких металів у субстанції кислоти борної згідно з вимогами Державної Фармакопеї України. Вихідною стандартною речовиною для приготування еталонного розчину плюмбуму (свинцю) є:</p> <p><i>A</i> *плюмбуму (II) нітрат <i>B</i> плюмбуму (II) оксид <i>C</i> плюмбуму (II) хлорид <i>D</i> плюмбуму (IV) оксид <i>E</i> плюмбуму (II) сульфат</p>
11.	<p>Для визначення припустимої межі домішок в лікарських речовинах провізор-аналітик використовує:</p> <p><i>A</i> *еталонні розчини <i>B</i> розчини лікарських засобів <i>C</i> титровані розчини <i>D</i> буферні розчини <i>E</i> розчини індикаторів</p>
12.	<p>Хімік ампульного цеху проводить аналіз розчину кальцію хлориду для ін'єкцій. На вимогу монографії досліджуваний розчин повинен бути безбарвним. Для виконання цього тесту він повинен порівняти досліджуваний розчин з:</p> <p><i>A</i> *водою <i>B</i> спиртом <i>C</i> ацетоном <i>D</i> кислотою хлористоводневою <i>E</i> хлороформом</p>
13.	<p>Вкажіть, які з наведених реактивів використовують для встановлення домішки кальцію в лікарських препаратах</p> <p><i>A</i> *оксалат амонію</p>

	<p><i>B</i> хлорид барію <i>C</i> карбонат калію <i>D</i> нітрат срібла <i>E</i> сульфат натрію</p>
14.	<p>Вкажіть реактив з якого готують еталонний розчин хлорид-іону <i>A</i> *натрію хлорид <i>B</i> кальцію хлорид <i>C</i> калію хлорид <i>D</i> заліза(III) хлорид <i>E</i> хлоридна кислота</p>
15.	<p>Провізор-аналітик визначає домішку заліза в препараті відповідно до вимог ДФУ за допомогою лимонної і тіогліколевої кислот. Поява якого забарвлення свідчить про наявність цієї домішки? <i>A</i> *рожевого <i>B</i> зеленого <i>C</i> жовтого <i>D</i> синього <i>E</i> чорного</p>
16.	<p>Провізор-аналітик визначає домішку заліза кальцію гліцерофосфату згідно ДФУ за утворенням рожевого забарвлення з розчином такої кислоти: <i>A</i>. *Тіогліколева <i>B</i>. Борна <i>C</i>. Сірчана <i>D</i>. Хлористоводнева <i>E</i>. Нітратна</p>
17.	<p>В контрольно-аналітичну лабораторію на аналіз поступила субстанція прокаїну гідрохлориду. Граничний вміст важких металів згідно ДФУ визначають за допомогою: <i>A</i> *тіоацетамідного реактиву <i>B</i> реактиву метоксифенілоцтової кислоти <i>C</i> реактиву гіпофосфіту <i>D</i> реактиву амінометилалізаріноцтової кислоти <i>E</i> сульфомолібденового реактиву</p>
18.	<p>Як основний реактив при випробуванні на граничний вміст домішки магнію згідно ДФУ хімік-аналітик використовує розчин: <i>A</i> *гідроксихіноліну <i>B</i> резорцину <i>C</i> піридину <i>D</i> формальдегіду <i>E</i> бензальдегіду</p>
19.	<p>Провізор-аналітик визначає в лікарській речовині домішку солей амонію за методом В. Наявність домішки він встановлює за появою сірого забарвлення: <i>A</i> *срібно-марганцевого паперу <i>B</i> куркумового паперу <i>C</i> свинцево-ацетатного паперу <i>D</i> ртутно-бромідного паперу <i>E</i> йодкрохмального паперу</p>
20.	<p>Провізор-аналітик досліджує доброякісність магнію оксиду легкого відповідно до вимог ДФУ. За допомогою якого реактиву він визначив в ньому наявність домішки солей кальцію? <i>A</i> *амонію оксалату <i>B</i> барію сульфату <i>C</i> срібла нітрату <i>D</i> калію фероціаніду <i>E</i> натрію сульфіді</p>

21.	<p>Як основний реактив при випробуванні на граничний вміст домішки цинку хімік-аналітик використовує розчин:</p> <p><i>A</i> *калію фуроціаніду <i>B</i> амонію тіоціанату <i>C</i> натрію сульфід <i>D</i> срібла нітрату <i>E</i> барію хлориду</p>
22.	<p>Для виявлення домішок важких металів (метод А), згідно вимог ДФУ, провізор-аналітик аптеки проводить реакцію з реактивом:</p> <p><i>A</i> *тіоацетамідним <i>B</i> натрію сульфід <i>C</i> кислоти сульфосаліцилової <i>D</i> амонію оксалату <i>E</i> калію йодиду</p>
23.	<p>Провізор-аналітик визначає в препараті домішку солей калію з розчином натрію тетрафенілборату. Наявність домішки він встановлює за появою:</p> <p><i>A</i> *білої опалесценції <i>B</i> жовтого забарвлення <i>C</i> зеленої флуоресценції <i>D</i> коричневого осаду <i>E</i> синього забарвлення</p>
24.	<p>У контрольно-аналітичну лабораторію на аналіз поступила субстанція заліза сульфату гептагідрату. За допомогою якого реактиву ДФУ рекомендує визначати в ньому домішку солей цинку?</p> <p><i>A</i> *калію фуроціаніду <i>B</i> натрію нітропрусиду <i>C</i> амонію тіоціанату <i>D</i> натрію тетрафенілборату <i>E</i> калію ацетату</p>
25.	<p>Провізор-аналітик визначає в калію броміді домішку магнію і лужно-земельних металів. Для цього він використав розчин:</p> <p><i>A</i> *натрію едетату <i>B</i> калію перманганату <i>C</i> кислоти хлористоводневої <i>D</i> срібла нітрату <i>E</i> натрію нітриту</p>
26.	<p>Як основний реактив при випробуванні на граничний вміст домішки алюмінію хімік-аналітик використовує розчин:</p> <p><i>A</i> *гідроксихіноліну <i>B</i> резорцину <i>C</i> піридину <i>D</i> формальдегіду <i>E</i> бензальдегіду</p>
27.	<p>Провізор-аналітик визначає домішку сульфатів в борній кислоті. Як основний реактив він додає:</p> <p><i>A</i> *барію хлорид <i>B</i> натрію сульфід <i>C</i> калію фуроціанід <i>D</i> срібла нітрат <i>E</i> амонію оксалат</p>
28.	<p>Хлорид-іони виявляють розчином аргентуму нітрату в присутності кислоти:</p> <p><i>A</i> *нітратної <i>B</i> сульфатної <i>C</i> фосфатної</p>

	<p><i>D</i> оцтової <i>E</i> сульфїтної</p>
29.	<p>Для визначення домішки калїю у лікарських сполуках провізор-аналїтик проводить реакцію з:</p> <p><i>A</i> *натрію тетрафенїлборатом <i>B</i> натрію тетраборатом <i>C</i> натрію нїтратом <i>D</i> натрію сульфатом <i>E</i> натрію салїцилатом</p>
30.	<p>Для визначення домішки алюмінію у лікарських сполуках провізор-аналїтик проводить реакцію з:</p> <p><i>A</i> *розчином гїдроксихїноліну <i>B</i> розчином натрію гїдроксиду <i>C</i> розчином амонїаку <i>D</i> розчином натрію сульфїду <i>E</i> розчином натрію дигїдрофосфату</p>
31.	<p>Для визначення домішки фторидів у лікарських сполуках провізор-аналїтик проводить перегонку з водяною парою і потїм визначає наявність натрію фториду реакцією з:</p> <p><i>A</i> *реактивом аїнометилалїзарїнової кислоти <i>B</i> реактивом тїоацетамїдним <i>C</i> реактивом метоксифенїлоцтової кислоти <i>D</i> реактивом роданбромїдним <i>E</i> реактивом йодсїрчистим</p>
32.	<p>Хїмїк ВТК фармацевтичного пїдприємства визначає доброякїсність води очищеної. Який реактив йому необхідно використовувати для виявлення домішок нїтратів і нїтритів?</p> <p><i>A</i> *розчин дифенїламіну <i>B</i> розчин амонїю оксалату <i>C</i> розчин кислоти сульфосалїцилової <i>D</i> розчин сїрбла нїтрату <i>E</i> розчин барїю хлориду</p>
33.	<p>Спеціалїст контрольно-аналїтичної лабораторїї визначає в лікарській речовинї втрату в масї при висушуванні. Постїйну масу він повинен вважати досягнутою, якщо рїзниця двох подальших зважувань пїсля висушування не перевищує:</p> <p><i>A</i> *0,0005 г <i>B</i> 0,01 г <i>C</i> 0,005 г <i>D</i> 0,05 г <i>E</i> 0,0008 г</p>
34.	<p>Провїзор-аналїтик аптеки проводить аналіз води очищеної. Для цього певну кїлькїсть досліджуваного зразка він доводить до кипїння, додає 0,02 М розчин калїю перманганату і кислоту сїрчану розведену. Пїсля кип'ятїння отриманого розчину протягом 5 хвилин рожеве забарвлення повинно зберїгатися. Яку домішку визначав провізор-аналїтик?</p> <p><i>A</i> *речовини, що відновлюються <i>B</i> нїтрати <i>C</i> дїоксид вуглецю <i>D</i> сульфати <i>E</i> важкї метали</p>
35.	<p>На аналіз поступив зразок води очищеної з аптеки. За допомогою якого реактиву можна виявити в ньому наявність важких металів?</p> <p><i>A</i> *тїоацетамїду <i>B</i> натрію нїтропрусиду <i>C</i> 2,6-дихлорфенїлїндофенолу <i>D</i> нїнгїдрину</p>

	<i>E</i> тіосемікарбазиду
36.	Визначення ступеня забарвлення рідин проводять візуально шляхом порівняння з відповідними еталонами. Вкажіть, як готують еталонні розчини. <i>A</i> *розбавленням основних розчинів кислотою хлористоводневою <i>B</i> змішуванням основних розчинів <i>C</i> змішуванням вихідних розчинів <i>D</i> змішуванням вихідних та основних розчинів <i>E</i> розбавленням вихідних розчинів водою
37.	Виберить відновник, який необхідний для визначення домішки арсену в лікарських речовинах (<i>метод B</i>) <i>A</i> *гіпофосфіт натрію <i>B</i> розчин натрію сульфату <i>C</i> розчин натрію гідроксиду <i>D</i> розчин калію йодиду <i>E</i> розчин соляної кислоти
38.	Провізор-аналітик визначає домішки солей амонію (<i>метод A</i>) в натрію тетрабораті згідно ДФУ за допомогою розчину: <i>A</i> * калію тетраїодомеркурату <i>B</i> калію фероціаніду <i>C</i> натрію тетраборату <i>D</i> барію хлориду <i>E</i> срібла нітрату
39.	Провізор-аналітик визначає домішки кальцію та магнію в воді очищеній згідно ДФУ за допомогою розчину : <i>A</i> * натрію едетату <i>B</i> срібла нітрату <i>C</i> натрію тіосульфату <i>D</i> барію хлориду <i>E</i> калію тіоціанату
40.	Спеціаліст контрольно-аналітичної лабораторії проводить визначення домішки солей амонію у лікарському засобі за допомогою розчину калію тетраїодмеркурату лужного. Поява якого забарвлення свідчить про наявність цієї домішки? <i>A</i> *Жовтого <i>B</i> Рожевого <i>C</i> Коричневого <i>D</i> Сірого <i>E</i> Зеленого
41.	Провізор-аналітик визначає в калії броміді домішку магнію та лужноземельних металів. Наявність домішки він встановлює за допомогою титрованого розчину: <i>A</i> * натрію едетату <i>B</i> срібла нітрату <i>C</i> натрію нітриту <i>D</i> натрію тіосульфату <i>E</i> натрію гідроксиду
42.	Провізор-аналітик визначає домішку солей амонію (<i>методом A</i>) в натрію тетрабораті згідно ДФУ за допомогою розчину: <i>A</i> * калію тетраїодомеркурату <i>B</i> калію фероціаніду <i>C</i> натрію тетрафенілборату <i>D</i> барію хлориду <i>E</i> срібла нітрату

№	Випробування на граничний вміст домішок
1.	<p>Хімік контрольно-аналітичної лабораторії одержав завдання приготувати еталони каламутності згідно вимог фармакопеї. Які речовини він повинен використовувати для цього як вихідні?</p> <p><i>A</i> *гексаметилентетрамін і гідразину сульфат <i>B</i> кальцію сульфат і гліцерин <i>C</i> натрію хлорид і кальцію нітрат <i>D</i> калію хлорид і барію сульфат <i>E</i> срібла нітрат і кальцію хлорид</p>
2.	<p>Згідно ДФУ домішку арсену за методом А можна визначити після відновлення сполук арсену до арсину, який забарвлює від жовтого до оранжевого кольору:</p> <p><i>A</i> *ртутно-бромідний папір <i>B</i> лакмусовий папір <i>C</i> свинцевий папір <i>D</i> йодкрохмальний папір <i>E</i> куркумовий папір</p>
3.	<p>Для виявлення домішки кальцію за ДФУ використовується реактив:</p> <p><i>A</i> *розчин амонію оксалату <i>B</i> розчин гліоксальгідроксіанілу <i>C</i> розчин кислоти сульфатної <i>D</i> розчин калію фероціаніду <i>E</i> розчин кислоти фосфатної</p>
4.	<p>Провізор-аналітик визначає в натрію йодиді домішку важких металів з тіоацетамідним реактивом. Наявність домішки він встановлює за появою:</p> <p><i>A</i> *коричневого забарвлення <i>B</i> жовтого забарвлення <i>C</i> зеленої флуоресценції <i>D</i> білої опалесценції <i>E</i> синього забарвлення</p>
5.	<p>Провізор-аналітик визначає в натрію хлориді домішку магнію та лужно-земельних металів. Для цього він використав розчин:</p> <p><i>A</i> *натрію едетату <i>B</i> натрію нітропрусиду <i>C</i> натрію гідроксиду <i>D</i> натрію тетрафенілборату <i>E</i> натрію цитрату</p>
6.	<p>Провізор-аналітик визначає в калію броміді домішку магнію і лужноземельних металів. Для цього він використовував розчин:</p> <p><i>A</i>. *Натрію едетату <i>B</i>. Калію перманганату <i>C</i>. Кислоти хлористоводневої <i>D</i>. Срібла нітрату <i>E</i>. Натрію нітриту</p>
7.	<p>У якості основного реактиву при випробуванні на граничний вміст домішки фосфатів ДФУ рекомендує використовувати:</p> <p><i>A</i> *сульфомолібденовий реактив <i>B</i> мідно-тартратний реактив <i>C</i> тіоацетамідний реактив <i>D</i> ацетилацетоновий реактив <i>E</i> гіпофосфітний реактив</p>
8.	<p>Визначення домішки солей алюмінію в лікарських засобах проводять з розчином:</p> <p><i>A</i> *8-гідроксихіноліну <i>B</i> піридину</p>

	<p><i>C</i> β-нафтолу <i>D</i> етанолу <i>E</i> гідроксиламіну</p>
9.	<p>Виберіть реактив, який застосовується для визначення домішки миш'яку в лікарських речовинах за методом В: <i>A</i> *натрію гіпофосфіт <i>B</i> натрію хлорид <i>C</i> натрію сульфід <i>D</i> цинк <i>E</i> калію йодид</p>
10.	<p>Спеціаліст лабораторії з контролю якості лікарських засобів проводить випробування на вміст домішки важких металів у субстанції кислоти борної згідно з вимогами Державної Фармакопеї України. Вихідною стандартною речовиною для приготування еталонного розчину плюмбуму (свинцю) є: <i>A</i> *плюмбуму (II) нітрат <i>B</i> плюмбуму (II) оксид <i>C</i> плюмбуму (II) хлорид <i>D</i> плюмбуму (IV) оксид <i>E</i> плюмбуму (II) сульфат</p>
11.	<p>Для визначення припустимої межі домішок в лікарських речовинах провізор-аналітик використовує: <i>A</i> *еталонні розчини <i>B</i> розчини лікарських засобів <i>C</i> титровані розчини <i>D</i> буферні розчини <i>E</i> розчини індикаторів</p>
12.	<p>Хімік ампульного цеху проводить аналіз розчину кальцію хлориду для ін'єкцій. На вимогу монографії досліджуваний розчин повинен бути безбарвним. Для виконання цього тесту він повинен порівняти досліджуваний розчин з: <i>A</i> *водою <i>B</i> спиртом <i>C</i> ацетоном <i>D</i> кислотою хлористоводневою <i>E</i> хлороформом</p>
13.	<p>Вкажіть, які з наведених реактивів використовують для встановлення домішки кальцію в лікарських препаратах <i>A</i> *оксалат амонію <i>B</i> хлорид барію <i>C</i> карбонат калію <i>D</i> нітрат срібла <i>E</i> сульфат натрію</p>
14.	<p>Вкажіть реактив з якого готують еталонний розчин хлорид-іону <i>A</i> *натрію хлорид <i>B</i> кальцію хлорид <i>C</i> калію хлорид <i>D</i> заліза(III) хлорид <i>E</i> хлоридна кислота</p>
15.	<p>Провізор-аналітик визначає домішку заліза в препараті відповідно до вимог ДФУ за допомогою лимонної і тиоглікової кислот. Поява якого забарвлення свідчить про наявність цієї домішки? <i>A</i> *рожевого <i>B</i> зеленого <i>C</i> жовтого <i>D</i> синього</p>

	<i>E</i> чорного
16.	Провізор-аналітик визначає домішку заліза кальцію гліцерофосфату згідно ДФУ за утворенням рожевого забарвлення з розчином такої кислоти: <i>A</i> . *Тіогліколева <i>B</i> . Борна <i>C</i> . Сірчана <i>D</i> . Хлористоводнева <i>E</i> . Нітратна
17.	В контрольно-аналітичну лабораторію на аналіз поступила субстанція прокаїну гідрохлориду. Граничний вміст важких металів згідно ДФУ визначають за допомогою: <i>A</i> *тіоацетамідного реактиву <i>B</i> реактиву метоксифенілоцтової кислоти <i>C</i> реактиву гіпофосфіту <i>D</i> реактиву амінометилалізаріноцтової кислоти <i>E</i> сульфомолібденового реактиву
18.	Як основний реактив при випробуванні на граничний вміст домішки магнію згідно ДФУ хімік-аналітик використовує розчин: <i>A</i> *гідроксихіноліну <i>B</i> резорцину <i>C</i> піридину <i>D</i> формальдегіду <i>E</i> бензальдегіду
19.	Провізор-аналітик визначає в лікарській речовині домішку солей амонію за методом В. Наявність домішки він встановлює за появою сірого забарвлення: <i>A</i> *срібно-марганцевого паперу <i>B</i> куркумового паперу <i>C</i> свинцево-ацетатного паперу <i>D</i> ртутно-бромідного паперу <i>E</i> йодкрохмального паперу
20.	Провізор-аналітик досліджує доброякісність магнію оксиду легкого відповідно до вимог ДФУ. За допомогою якого реактиву він визначив в ньому наявність домішки солей кальцію? <i>A</i> *амонію оксалату <i>B</i> барію сульфату <i>C</i> срібла нітрату <i>D</i> калію фeroціаніду <i>E</i> натрію сульфідну
21.	Як основний реактив при випробуванні на граничний вміст домішки цинку хімік-аналітик використовує розчин: <i>A</i> *калію фeroціаніду <i>B</i> амонію тіоціанату <i>C</i> натрію сульфідну <i>D</i> срібла нітрату <i>E</i> барію хлориду
22.	Для виявлення домішок важких металів (метод А), згідно вимог ДФУ, провізор-аналітик аптеки проводить реакцію з реактивом: <i>A</i> *тіоацетамідним <i>B</i> натрію сульфідну <i>C</i> кислоти сульфосаліцилової <i>D</i> амонію оксалату <i>E</i> калію йодиду

23.	<p>Провізор-аналітик визначає в препараті домішку солей калію з розчином натрію тетрафенілборату. Наявність домішки він встановлює за появою:</p> <p><i>A</i> *білої опалесценції <i>B</i> жовтого забарвлення <i>C</i> зеленої флуоресценції <i>D</i> коричневого осаду <i>E</i> синього забарвлення</p>
24.	<p>У контрольно-аналітичну лабораторію на аналіз поступила субстанція заліза сульфату гептагідрату. За допомогою якого реактиву ДФУ рекомендує визначати в ньому домішку солей цинку?</p> <p><i>A</i> *калію фероціаніду <i>B</i> натрію нітропрусиду <i>C</i> амонію тіоціанату <i>D</i> натрію тетрафенілборату <i>E</i> калію ацетату</p>
25.	<p>Провізор-аналітик визначає в калію броміді домішку магнію і лужно-земельних металів. Для цього він використав розчин:</p> <p><i>A</i> *натрію едетату <i>B</i> калію перманганату <i>C</i> кислоти хлористоводневої <i>D</i> срібла нітрату <i>E</i> натрію нітриту</p>
26.	<p>Як основний реактив при випробуванні на граничний вміст домішки алюмінію хімік-аналітик використовує розчин:</p> <p><i>A</i> *гідроксихіноліну <i>B</i> резорцину <i>C</i> піридину <i>D</i> формальдегіду <i>E</i> бензальдегіду</p>
27.	<p>Провізор-аналітик визначає домішку сульфатів в борній кислоті. Як основний реактив він додає:</p> <p><i>A</i> *барію хлорид <i>B</i> натрію сульфід <i>C</i> калію фероціанід <i>D</i> срібла нітрат <i>E</i> амонію оксалат</p>
28.	<p>Хлорид-іони виявляють розчином аргентуму нітрату в присутності кислоти:</p> <p><i>A</i> *нітратної <i>B</i> сульфатної <i>C</i> фосфатної <i>D</i> оцтової <i>E</i> сульфідної</p>
29.	<p>Для визначення домішки калію у лікарських сполуках провізор-аналітик проводить реакцію з:</p> <p><i>A</i> *натрію тетрафенілборатом <i>B</i> натрію тетраборатом <i>C</i> натрію нітратом <i>D</i> натрію сульфатом <i>E</i> натрію саліцилатом</p>
30.	<p>Для визначення домішки алюмінію у лікарських сполуках провізор-аналітик проводить реакцією з:</p> <p><i>A</i> *розчином гідроксихіноліну <i>B</i> розчином натрію гідроксиду <i>C</i> розчином амоніаку</p>

	<p><i>D</i> розчином натрію сульфідру</p> <p><i>E</i> розчином натрію дигідрофосфату</p>
31.	<p>Для визначення домішки фторидів у лікарських сполуках провізор-аналітик проводить перегонку з водяною парою і потім визначає наявність натрію фториду реакцією з:</p> <p><i>A</i> *реактивом амінометилалізарінової кислоти</p> <p><i>B</i> реактивом тіоацетамідним</p> <p><i>C</i> реактивом метоксифенілоцтової кислоти</p> <p><i>D</i> реактивом роданбромідним</p> <p><i>E</i> реактивом йодсірчистим</p>
32.	<p>Хімік ВТК фармацевтичного підприємства визначає доброякісність води очищеної. Який реактив йому необхідно використовувати для виявлення домішок нітратів і нітритів?</p> <p><i>A</i> *розчин дифеніламіну</p> <p><i>B</i> розчин амонію оксалату</p> <p><i>C</i> розчин кислоти сульфосаліцилової</p> <p><i>D</i> розчин срібла нітрату</p> <p><i>E</i> розчин барію хлориду</p>
33.	<p>Спеціаліст контрольно-аналітичної лабораторії визначає в лікарській речовині втрату в масі при висушуванні. Постійну масу він повинен вважати досягнутою, якщо різниця двох подальших зважувань після висушування не перевищує:</p> <p><i>A</i> *0,0005 г</p> <p><i>B</i> 0,01 г</p> <p><i>C</i> 0,005 г</p> <p><i>D</i> 0,05 г</p> <p><i>E</i> 0,0008 г</p>
34.	<p>Провізор-аналітик аптеки проводить аналіз води очищеної. Для цього певну кількість досліджуваного зразка він доводить до кипіння, додає 0,02 М розчин калію перманганату і кислоту сірчану розведenu. Після кип'ятіння отриманого розчину протягом 5 хвилин рожеве забарвлення повинно зберігатися. Яку домішку визначав провізор-аналітик?</p> <p><i>A</i> *речовини, що відновлюються</p> <p><i>B</i> нітрати</p> <p><i>C</i> діоксид вуглецю</p> <p><i>D</i> сульфати</p> <p><i>E</i> важкі метали</p>
35.	<p>На аналіз поступив зразок води очищеної з аптеки. За допомогою якого реактиву можна виявити в ньому наявність важких металів?</p> <p><i>A</i> *тіоацетаміду</p> <p><i>B</i> натрію нітропрусиду</p> <p><i>C</i> 2,6-дихлорфеніліндофенолу</p> <p><i>D</i> нінгідрину</p> <p><i>E</i> тіосемікарбазиду</p>
36.	<p>Визначення ступеня забарвлення рідин проводять візуально шляхом порівняння з відповідними еталонами. Вкажіть, як готують еталонні розчини.</p> <p><i>A</i> *розбавленням основних розчинів кислотою хлористоводневою</p> <p><i>B</i> змішуванням основних розчинів</p> <p><i>C</i> змішуванням вихідних розчинів</p> <p><i>D</i> змішуванням вихідних та основних розчинів</p> <p><i>E</i> розбавленням вихідних розчинів водою</p>
37.	<p>Виберить відновник, який необхідний для визначення домішки арсену в лікарських речовинах (<i>метод B</i>)</p> <p><i>A</i> *гіпофосфіт натрію</p>

	<p><i>B</i> розчин натрію сульфату <i>C</i> розчин натрію гідроксиду <i>D</i> розчин калію йодиду <i>E</i> розчин соляної кислоти</p>
38.	<p>Провізор-аналітик визначає домішки солей амонію (метод А) в натрію тетрабораті згідно ДФУ за допомогою розчину: <i>A*</i> калію тетраїодомеркурату <i>B</i> калію фероціаніду <i>C</i> натрію тетраборату <i>D</i> барію хлориду <i>E</i> срібла нітрату</p>
39.	<p>Провізор-аналітик визначає домішки кальцію та магнію в воді очищеній згідно ДФУ за допомогою розчину : <i>A*</i> натрію едетату <i>B</i> срібла нітрату <i>C</i> натрію тіосульфату <i>D</i> барію хлориду <i>E</i> калію тіоціанату</p>
40.	<p>Спеціаліст контрольної-аналітичної лабораторії проводить визначення домішки солей амонію у лікарському засобі за допомогою розчину калію тетраїодомеркурату лужного. Поява якого забарвлення свідчить про наявність цієї домішки? <i>A</i> *Жовтого <i>B</i> Рожевого <i>C</i> Коричневого <i>D</i> Сірого <i>E</i> Зеленого</p>
41.	<p>Провізор-аналітик визначає в калії броміді домішку магнію та лужноземельних металів. Наявність домішки він встановлює за допомогою титрованого розчину: <i>A</i> * натрію едетату <i>B</i> срібла нітрату <i>C</i> натрію нітриту <i>D</i> натрію тіосульфату <i>E</i> натрію гідроксиду</p>
42.	<p>Провізор-аналітик визначає домішку солей амонію (методом А) в натрію тетрабораті згідно ДФУ за допомогою розчину: <i>A</i> * калію тетраїодомеркурату <i>B</i> калію фероціаніду <i>C</i> натрію тетрафенілборату <i>D</i> барію хлориду <i>E</i> срібла нітрату</p>

№	Методи кількісного визначення
1.	<p>Провізор-аналітик визначає кількісний вміст лікарського засобу методом зворотної броматометрії. Який з наведених титрованих розчинів він повинен використати: <i>A</i> *розчин натрію тіосульфату <i>B</i> розчин натрію гідроксиду <i>C</i> розчин натрію едетату <i>D</i> розчин натрію нітриту <i>E</i> розчин срібла нітрату</p>
2.	<p>Для кількісного визначення лікарського засобу згідно ДФУ використовують метод комплексонометрії. Назвіть цей лікарський засіб. <i>A</i> *кальцію хлорид <i>B</i> натрію цитрат</p>

	<p><i>C</i> калію хлорид <i>D</i> натрію бензоат <i>E</i> натрію тіосульфат</p>
3.	<p>Для поглинання аміаку в модифікованому методі К'ельдаля можна використати розчин: <i>A</i> *кислоти борної <i>B</i> натрію хлориду <i>C</i> натрію гідроксиду <i>D</i> етилового спирту <i>E</i> ацетону</p>
4.	<p>Для кількісного визначення азоту у лікарських речовинах органічної природи застосовують: <i>A</i> *метод К'ельдаля <i>B</i> метод Фольгарда <i>C</i> метод Лібеха <i>D</i> метод Мора <i>E</i> метод Фаянса</p>
5.	<p>Метод К'ельдаля використовують для кількісного визначення лікарських речовин, які містять в своєму складі: <i>A</i> *азот <i>B</i> карбон <i>C</i> оксиген <i>D</i> фосфор <i>E</i> бор</p>
6.	<p>Для кількісного визначення солей кальцію, магнію, цинку використовують метод: <i>A</i> комплексонометрії <i>B</i> алкаліметрії <i>C</i> ацидиметрії <i>D</i> гравіметрії <i>E</i> аргентометрії</p>
7.	<p>В методі ацидиметрії у неводному середовищі може бути використаний індикатор: <i>A</i> *кристалічний фіолетовий <i>B</i> фенолфталеїн <i>C</i> тимолфталеїн <i>D</i> крохмаль <i>E</i> метиловий червоний</p>
8.	<p>Для кількісного визначення лікарських речовин, що містять первинну ароматичну аміногрупу, використовують метод: <i>A</i> *нітритометрії <i>B</i> йодометрії <i>C</i> ацидиметрії <i>D</i> аргентометрії <i>E</i> йодохлорометрії</p>
9.	<p>Комплексонометричним методом можна визначити кількісний вміст: <i>A</i> *кальцію лактату <i>B</i> натрію цитрату <i>C</i> калію йодиду <i>D</i> натрію тіосульфату <i>E</i> калію хлориду</p>
10.	<p>Кількісний вміст якого лікарського засобу провізор-аналітик може визначити прямим кислотно-основним титруванням? <i>A</i> *натрію гідрокарбонат <i>B</i> натрію хлорид <i>C</i> натрію сульфат</p>

	<i>D</i> натрію йодид <i>E</i> натрію тіосульфат
11.	Метод нітритометрії можна застосувати для кількісного визначення лікарських засобів, що містять: <i>A</i> *первинну ароматичну аміногрупу <i>B</i> аліфатичну аміногрупу <i>C</i> альдегідну групу <i>D</i> карбоксильну групу <i>E</i> гідроксильну групу
12.	Для кількісного визначення лікарських засобів, які містять в молекулі карбоксильну групу, застосовують метод: <i>A</i> *алкаліметрії <i>B</i> йодометрії <i>C</i> комплексонометрії <i>D</i> броматометрії <i>E</i> ацидиметрії
13.	Кількісний вміст лікарських речовин, що містять катіон кальцію, визначають відповідно до вимог ДФУ методом комплексонометрії у присутності: <i>A</i> *натрію гідроксиду <i>B</i> кислоти хлористоводневої <i>C</i> магнію сульфату <i>D</i> натрію карбонату <i>E</i> амонію хлориду
14	Індикатором при зворотному йодхлорметричному методі кількісного визначення лікарських речовин є: <i>A</i> *крохмаль <i>B</i> тропеолін 00 <i>C</i> метиловий червоний <i>D</i> бромтимоловий синій <i>E</i> метиловий оранжевий
15.	Провізор-аналітик визначає кількісний вміст лікарського засобу зворотнім йодометричним методом. Який із перерахованих титрованих розчинів він повинен використати? <i>A</i> *натрію тіосульфат <i>B</i> срібла нітрат <i>C</i> натрію нітрит <i>D</i> натрію едетат <i>E</i> калію бромат
16.	Лікарські препарати, похідні піридину, кількісно визначають методом ацидиметрії в неводному середовищі. Як титрант використовується: <i>A</i> * Перхлоратна кислота <i>B</i> Сульфатна кислота <i>C</i> Нітратна кислота <i>D</i> Натрію гідроксид <i>E</i> Натрію тіосульфат

№	Фізико-хімічні методи аналізу
1.	Яка величина використовується для ідентифікації речовини методом поляриметрії? <i>A</i> *питоме оптичне обертання <i>B</i> кут обертання <i>C</i> показник заломлення <i>D</i> молярний коефіцієнт поглинання <i>E</i> оптична густина

2.	<p>Провізору-аналітику аптеки необхідно швидко зробити висновок про якість приготування 3% розчину натрію броміду. Кількісне визначення мікстури провізор-аналітик виконав рефрактометричним методом. Розрахувати кількість натрію броміду в цьому випадку можна, скориставшись значенням:</p> <p><i>A</i> *показника заломлення <i>B</i> питомого показника поглинання <i>C</i> оптичної густини розчину <i>D</i> в'язкості розчину <i>E</i> рН-розчину</p>
3.	<p>Провізор-аналітик здійснює аналіз 10% розчину кальцію хлориду. Для кількісного визначення він використовує один з фізико-хімічних методів, вимірюючи показник заломлення за допомогою:</p> <p><i>A</i> *рефрактометра <i>B</i> УФ-спектрофотометра <i>C</i> газового хроматографа <i>D</i> потенціометра <i>E</i> поляриметра</p>
4.	<p>Наявність якого атому в молекулі органічної сполуки обумовлює його оптичну активність?</p> <p><i>A</i> * асиметричного атому вуглецю <i>B</i> атому водню <i>C</i> атому азоту <i>D</i> атому кисню <i>E</i> атому сірки</p>
5.	<p>Для визначення кута обертання розчину лікарської речовини використовують:</p> <p><i>A</i> *поляриметр <i>B</i> рефрактометр <i>C</i> пікнометр <i>D</i> ареометр <i>E</i> фотоелектроколориметр</p>
6	<p>рН розчину димедролу для ін'єкцій повинен бути 5,0-6,5. Для вимірювання цього показника хімік-аналітик повинен скористатися:</p> <p><i>A</i> *потенціометром <i>B</i> рефрактометром <i>C</i> полярографом <i>D</i> поляриметром <i>E</i> фотоелектроколориметром</p>
7	<p>Метод газорідної хроматографії використовується для ідентифікації речовин. Ідентифікація речовин в методі газорідної хроматографії проводиться за:</p> <p><i>A</i> *параметрами утримування <i>B</i> ширині піку на половині його висоти <i>C</i> площі піку <i>D</i> характеру нульової лінії <i>E</i> висоті піку</p>
8.	<p>Провізор-аналітик контролює стан рефрактометра. Для його калібрування він використовував воду очищену. Яке значення показника заломлення повинне бути у води очищеної?</p> <p><i>A</i> *1,3330 <i>B</i> 1,3110 <i>C</i> 1,3220 <i>D</i> 1,3440 <i>E</i> 1,3550</p>

9	<p>Температура плавлення є важливою фізичною константою лікарських засобів. Уфармакопейному аналізі визначення температури плавлення дозволяє провізору-аналітику підтвердити:</p> <p><i>A</i> * тотожність і ступінь чистоти лікарської речовини <i>B</i> кількість летких речовин і води в препараті <i>C</i> втрату в масі при висушуванні субстанції лікарської речовини <i>D</i> кількісний вміст лікарської речовини <i>E</i> стійкість лікарської речовини до дії зовнішніх чинників</p>
10.	<p>Визначення температури плавлення проводять різними методами залежно від фізичних властивостей лікарських речовин. Вкажіть метод, який використовують для визначення температури плавлення твердих речовин, які легко перетворюються на порошок:</p> <p><i>A</i> * капілярний <i>B</i> перегонки <i>C</i> за допомогою пікнометра <i>D</i> потенціометричний <i>E</i> за допомогою ареометра</p>
11.	<p>Кут оптичного обертання речовин, який визначають при температурі 20°C, у товщині шару 1 дециметр і довжині хвилі лінії D спектру натрію ($\lambda = 589,3$ нм), у перерахунку на вміст 1 г речовини в 1 мл розчину називають:</p> <p><i>A</i> * Питомим оптичним обертанням <i>B</i> Оптичною густиною <i>C</i> Показником заломлення <i>D</i> Відносною густиною <i>E</i> Показником розподілу</p>