

**Саволномаҳо аз фанни кимиёи фарматсевтӣ барои ихтисоси технологияи
истеҳсоли саноати фарматсевтӣ дар нимсолаи 6, рейтинги 1
Омӯзгор: Ғоибзода Ганҷина**

1 Номи дурусти лотинии пероксиди гидрогенро нишон диҳед ?

- A Solucionis peroxydi hydrogenum deilutam
- Б Soluqio peroxydum hydrogenii dilutis
- С Solucii Hydregenium pperoxydnm diluturn
- Д Solucio hydrogenii oeroxydum dilutas
- Е Sohitio Hydregenii peroxydi diluta

Омехтаи кислотаи минералиро дар кислотаи борат чӣ тавр муайян

2 мекунанд?

- А бо лакмуси кабуд
- Б бо метили норинҷӣ
- С бо қоғази лакмуси сурх
- Д бо фенолфталеин
- Е номумкин

**Аз ҳамроҳ кардани кислотаи сероби сулфат ба маҳлули хлориди калий
хирашавӣ мушоҳида мешавад. Ин аз мавҷудияти кадом омехтаи**

3 маводи доругӣ шаҳодат медиҳад?

- А хлоридҳо
- Б намакҳои оҳан
- С намакҳои барий
- Д намакҳои аммоний
- Е иони сулфур

**Аз ҳамроҳ кардани кислотаи концентронидаи сулфат ба маҳлули
бромиди натрий ранги зард пайдо мешавад. Ин аз мавҷудияти кадом**

4 омехтаи маводи доругӣ шаҳодат медиҳад?

- А ҳамаи ҷавобҳо нодуруст
- Б хлоридҳо
- С йодидҳо
- Д броматҳо
- Е сулфатҳо

**Аз ҳамроҳ кардани якчанд қатра маҳлули хлориди оҳани(III) ва
маҳлули крахмал ба маҳлули бромиди калий ранги кабуд пайдо
мешавад. Ин аз мавҷудияти кадом омехтаи маводи доругӣ шаҳодат**

5 медиҳад?

- А иони сулфур
- Б хлоридҳо
- С броматҳо
- Д йодидҳо

- Е сулфатҳо
Ба кадоме аз реаксияҳои дар ҳосил карда мешавад поён овардашуда
- 6 маводи доругии натрий тиосульфат?**
- А $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4 + 2\text{S} = \text{Na}_2\text{S}_3\text{O}_3$
 Б $2\text{Na}_2\text{S} + 3\text{S}_2\text{O}_2 = 2\text{Na}_2\text{S}_3\text{O}_3 + \text{S}$
 С $\text{Na}_2\text{S} + 2\text{S}_2\text{O}_3 = 2\text{Na}_2\text{S}_3\text{O}_3 + \text{S}$
 Д $4\text{Na} + 2\text{S}_2\text{O}_3 = 2\text{Na}_2\text{S}_3\text{O}_3$
 Е $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_4 = \text{Na}_2\text{S}_3\text{O}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$
- Ба маҳлули маводи доругӣ маҳлули йодиди калий ҳамроҳ карда, бо маҳлули тиосульфати натрий то беранг шудани маҳлул бе индикатор титрони мекунанд, чи гуна маҳлул ҳосил мешавад?
- А калий хлорид
 Б натрий бромид
 С маҳлули спирти йоди 10%
 Д кислотаи гидрогенхлориди обдор
 Е натрий хлорид
- Ба сифати кадом маводи доругии натрий тиосульфати йод дар тиб истифода бурда мешавад?
- А Таскинбахш
 Б Сусткунада
 С Зидди захр дар вақти захролудшавӣ бо сианидҳо
 Д Зидди хунукзада
 Е Дардпасткунанда
- Ба сифати кадом маводи доругии пероксиди гидроген дар тиб истифода бурда мешавад?
- А Зидди захрӣ
 Б Маводи антисептикӣ депигментирующего средства
 С Зидди захрӣ барои бемориҳои меъда
 Д Антисептик, барои бемориҳои меъдаю рӯда
 Е Барои касалиҳои меъда
- 10 Сулфати барий дар рентгеноскопия барои чи истифода мешавад ?**
- А истифода намебаранд
 Б ҳалшаванда дар ишқор
 С ҳалшаванда дар кислотаи гидрогенхлорид
 Д ҳалшавада дар об кислотаи ва ишқор
 Е ҳалшаванда дар маҳлули амиак
- 11 Кадом маҳлул барои консервиронии хун истифода бурда мешавад?**
- А калий хлорид
 Б натрий нитрат барои инъексия
 С калсий хлорид
 Д калий атсетат
 Е кислотаи глютамин

Барои муайян намудани аслияти натрий йодид кадом реаксия истифода мешавад?

- 12
- А $2\text{NaNO}_2 + 2\text{NaI} + 2\text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{I}_2 + 2\text{NO} + 2\text{H}_2\text{O}$
- Б $2\text{NaI} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- С $2\text{NaI} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- Д $2\text{NaI} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- Е $\text{FeCl}_3 + 2\text{NaI} = \text{FeCl}_2 + 2\text{NaCl} + \text{I}_2$

Барои таҳлили миқдории кадоме аз маводҳои доругӣ тариқаи алкаиметрӣ истифода бурда мешавад?

- 13
- А магний сулфат
- Б натрий сулфат
- С натрий бензонат
- Д кислотаи атсетилсалитсилат
- Е Новакаин

Барои таҳлили миқдории кадоме аз маводҳои доругӣ тариқаи нетрализатсия истифода бурда мешавад?

- 14
- А Фенол
- Б Викасол
- С кислотаи хлорид
- Д Резортсин
- Е Тимол

Барои таҳлили миқдории маводҳои зерин оксиди рух, сулфати магний, нитрати висмути асоси, калтсий хлорид кадом усулро истифода мебаранд?

- 15
- А Комплексонометри
- Б Йодометрӣ
- С Нейтрализатсия
- Д Гравиметрӣ
- Е Перманганатометри

Барои таҳлили сифати йод кадом реактив истифода мешавад?

- 16
- А Манноза
- Б Селлюлоза
- С Фруктоз
- Д Глюкоз
- Е Крахмал

Барои таҳлили сифати пероксиди гидроген кадом таомул истифода бурда мешавад?

- 17
- А $\text{MgO} + \text{H}_2\text{O}_2 = \text{MgO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- Б $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O}_2 = \text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_8 + \text{H}_2\text{O}$
- С $\text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{O}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{MnSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- Д $\text{BO}_3 + \text{C}_2\text{H}_6 + 3\text{H}_2\text{O}_2 = \text{B(OH)}_3 + 3\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- Е $\text{MgCO}_3 + \text{H}_2\text{O}_2 = \text{MgO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$

18 Барои таҳлили сифатии йод кадом реактив истифода мешавад?

- А Глюкоз
- Б Селлюлоза**
- С Фруктоз
- Д Крахмал
- Е Манноза

19 Барои таҳлили сифатии кислотаи гидрогенхлорид кадом реаксия истифода бурда мешавад?

- А $\text{HCl} + \text{AgNO}_3 = \text{AgCl} + \text{HNO}_3$
- Б $4\text{HCl} + \text{KMnO}_4 = \text{Cl}_2 + \text{MnCl}_2 + \text{KCl} + 2\text{H}_2\text{O}$
- С $\text{HCl} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} = \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{H}_2\text{O}$
- Д $\text{HCl} + \text{Na}_2\text{CO}_3 = \text{NaCl} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- Е $\text{HCl} + \text{BaSO}_4 = \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$

20 Барои таҳлилии миқдории кадоме аз маводҳои доругӣ тариқҳои комплексонометрии истифода бурда мешавад?

- А кислотаи ацетилсалицилат
- Б магний сулфат
- С натрий сулфат
- Д натрий бензонат
- Е Новакаин**

21 Барои титронии гурӯҳи маводҳои доругии хлоридҳо ва бромидҳо дар тариқҳои титронии Мор кадом муҳит зерин лозим аст?

- А бе тафовут
- Б муҳити нейтралӣ
- С Муҳити турш
- Д муҳити ишқорӣ
- Е муҳити ишқори дар иштироки кислотаи нитрат

22 Барои формалдегид кадом реаксияи зерин хос аст:

- А осиду-барқароршавӣ
- Б Мубодила
- С Ҷойгирӣ
- Д Поликонденсатсия
- Е Нейтрализатсия**

23 Бо кадом реаксияҳои дар поён овардашуда маводи доругии кислотаи гидрогенхлорид ҳосил кард мешавад?

- А $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} = \text{NaOH} + \text{H}_2 + \text{Cl}_2, \text{H}_2 + \text{Cl}_2 = 2\text{HCl}$
- Б $\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} = \text{HCl} + \text{NaOH}$
- С Дар об ҳал кардани гидрогенхлорид
- Д Ҳалкунии спирт дар гидрогенхлорид
- Е $\text{HNO}_3 + \text{AgCl} = \text{HCl} + \text{AgNO}_3$

24 Бо кадом реаксияи зерин пероксиди гидроген ҳосил карда мешавад?

- А $\text{BaO}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{BaSO}_4 + \text{H}_2\text{O}_2$

- Б $K_2SO_4 + I_2 + 2H_2O = KI + H_2SO_4 + H_2O_2$
С $H_2 + H_2S_2O_4 + 2H_2O = H_2O_2 + 2H_2SO_4$
Д $Mn + SO_4 + K_2SO_4 + O_2 = KMnO_4 + H_2O_2 + H_2SO_4$
Е $MgO_2 + H_2O = MgO + H_2O_2$

Дар вақти таҳлили миқдори кислотаи борат барои зиёд кардани хосияти кислотагӣ чиро ҳамроҳ мекунанд?

- А спирти этил
Б Хлороформ
С Глицерин
Д натрий хлорид
Е маҳлули аммиак

Дар вақти таъсир кардани натрий тиосульфат бо нитрати нуқра чӣ мушоҳида мешавад?

- А Такшини сафед-зард-хокистаранг-сиёҳ
Б Такшини зард-сурх-хокистаранг
С Такшини сафед-зард-хира-сиёҳ
Д Такшини беранг-хокистаранг-сиёҳ
Е Такшини сафед-кабуд-сиёҳ-сафед

27 Дар иштироки аммиак маҳлули кадом ион ранги кабуд мегирад?

- А иони мис
Б иони нуқра
С иони руҳ
Д иони сулфур
Е иони оҳан

Дар кадом тариқа формулаи ҳисоби концентратсияи маҳлул истифода бурда мешавад?

- А ИК-спектрофотометрӣ
Б поляриметрӣ
С Спектрофотометрӣ
Д Рефрактометрӣ
Е Полярографӣ

Дар кадома ҳолатҳо аз натиҷаи пасти таҳлили миқдори сульфати оҳани (II) мушоҳида мешавад?

- А дар ягон ҳолат
Б оксидшавии мавод
С Бодхӯрии мавод
Д барқароршавии мавод
Е намкашии мавод

30 Дар кадоме аз маводҳои доругӣ гурӯҳи амидӣ мавҷуд аст?

- А Тримекаин
Б Анестезин
С Тимол

Д натрий тетраборат

Е Фенилсалитсилат

31 **Дар муҳити ишқори маводи зерин гидролиз мешавад:**

А Нитроглитсерин

Б калий хлорид

С оксиди симоб

Д спирти этил

Е оксиди руҳ

32 **Дар намуди маҳлули инексионии чиро истифода мебаранд:**

А калтсий карбонат

Б натрий тетраборат

С кислотаи борат

Д натрий хлорид

Е кислотаи хлорид

Дар таҳлили миқдории сульфати мис, сульфати магний, тетраборати

33 натрий ва сульфати руҳ, сабаби нишондоди зиёд ба чӣ вобаста аст?

А номумкин аст

Б талафёбии оби кристаллизатсионӣ

С фурӯбарии намӣ

Д Гидролиз

Е фурӯбарии дуоксиди карбон

Дар ҳолати нодуруст нигоҳ доштани маводи доругӣ таҳлили миқдори

34 **барзиёд мушоҳида мегардад:**

А кислотаи хлорид

Б натрий хлорид

С магний сульфат

Д калтсий хлорид

Е кислотаи борат

35 **Иони аммоний бо кадом маҳлул ошкор карда мешавад?**

А ба маҳлули перманганати калий

Б ба маҳлули хлориди натрий

С бо реактиви Несслер

Д ба маҳлули хлориди барий

Е ба маҳлули йодиди калий

36 **Иони хлор чӣ гуна муайян карда мешавад?**

А Бо маҳлули нитрати нуқра дар иштироки кислотаи сульфат

Б Бо маҳлули обии нитрати нуқра дар иштироки амиак

С Бо маҳлули нитрати нуқра дар иштироки кислотаи нитрат

Д Бо маҳлули обии нитрати натрий

Е Бо маҳлули нитрати нуқра дар иштироки кислотаи хлорид

37 **Кадам реаксия доругии бор умумӣ мебошад?**

А реаксия бо куркумин

Б реакция бо кислотаи гидрогенхлорид

С ҳамаи ҷавобҳо нодуруст

Д реакция бо аммоний оксалат

Е реакция бо нитрат кислотаи нитрати ғализ

Кадам реактив барои ошкорсозии алдегидҳо истифода бурда

38 **мешавад?**

А кислотаи салитсилат дар иштироки кислотаи сулфат

Б реактиви толленса

С реактиви несслер

Д реактиви фелинг

Е реактиви болленса

Кадам тариқаро барои таҳлили миқдории натрий гидрокарбонат

39 **истифода мебаранд?**

А Атсидиметрӣ тиронии мустақим)

Б Нейтрализатсия

С Комплексонометрӣ

Д Алкалиметрӣ

Е атсидиметрӣ(титронии бозпаси)

40 **Кадома аз маводҳои доругӣ ба ҳосилаи п-аминофенол мансуб аст?**

А Галоперидол

Б кислотаи аскорбин

С Анестезин

Д магний сулфат

Е Парестамол

41 **Кадоме аз маводҳои доругӣ ба эфири мураккаб мансуб аст?**

А натрий силитсилат

Б Прозерин

С магний сулфат

Д галоперидол

Е тетратсиклин

Кадоме аз ин вариантҳо ба тавсифи маводи доруғии кислотаи

42 **гидрогенхлорид мувофиқат мекунад ?**

Беранг, моеи шаффоф, муҳити турш, бо об ва эфир дар ҳама таносуб

А омехта мешавад

Беранг ва ё моеи зардчатоб муҳити турш ,бо об ва спирт дар ҳама

Б таносуб омехта мешавад

Беранг ва ё моеи ззардчатоб, муфари, муҳити турш, бо об ва спирт омета

С намешавад, дар асетон ҳалшаванда

Беранг, моеи шаффоф, муҳити нейтралӣ , бо об ва эфир дар ҳама таносуб

Д омехта мешавад

Беранг, моеи шаффоф ,муҳити турш, бо спирт ва хлороформ дар ҳама

Е тансуб омехта мешавад

43 **Кадоме аз маводҳои доругӣ дар ҳолати ғайри моеъ мебошад ?**

- А об барои инъексия
- Б Хлоралгидрат
- С Глитсерин
- Д Гексаметилентетрамин
- Е кислотаи хлорид

44 **Кадоме аз маводҳои доругӣ тавассути тариқаи комплексонометрӣ муайян карда мешавад?**

- А калсия глюконат
- Б калий хлорид
- С калий ацетат
- Д натрий сулфат
- Е кислотаи аскорбин

45 **Кадоме аз маводҳои доругӣ ҳокаи сафеди кристалӣ нест?**

- А Хлорагидрат
- Б Гексаметилентетрамин
- С Фторотан
- Д Лактоза
- Е магний сулфат

46 **Кадоме аз маводҳои доругӣ дар вақти таъсир кардан бо барқароркунанда сиёҳ мешавад ?**

- А Фенол
- Б бромиди натрий
- С ҳамаи ҷавобҳо нодуруст
- Д йодиди калий
- Е нитрати нуқра

47 **Кадоме аз маводҳои доругӣ ҳосияти анестетикӣ дорад?**

- А натрий бензонат
- Б Парестамол
- С натрий тетраборат
- Д оксиди руҳ
- Е Новакаин

48 **Кадоме аз маводҳои доругӣ ҳосияти барқароркунандагӣ ҳосил мекунад?**

- А калий хлорид
- Б кислотаи борат
- С натрий хлорид
- Д магний сулфат
- Е пирети этил

49 **Катиони Ca^{2+} ро маводи доругии калтсий чӣ тавр муайян кардан мумкин аст?**

- А реаксия бо кислотаи хлорид

- Б реакция бо кислотаи сулфат
- С реакция бо кислотаи гидрогенхлорид
- Д реакция бо натрий хлорид
- Е реакция бо оксалати аммоний

Кислотаи гидрогенхлорид барои муолиҷаи кадом бемориҳо истифода мешавад?

- А Заҳролудшави аз хлоридҳо
- Б Бемориҳои дил
- С Бемориҳои чашм
- Д Норасоии луоби меъда
- Е Ноқисулақлӣ ва ҷоғар

Маводи доругӣ бо маҳлули аммиак комплекси ранги кабуд дошта ҳосил

51 мекунад:

- А сулфати руҳ
- Б сулфати мис
- С нитрати нуқра
- Д висмута нитрати висмути асоси
- Е нитрати нуқра

52 Кадом маводи доругӣ дар рӯйхати <<А>> нигоҳ дошта мешавад:

- А натрий нитрат
- Б сулфати руҳ
- С нитрати нуқра
- Д натрий тетраборат
- Е барий сулфат

Маводи доругии кадом модда ҳосияти оксидкунӣ ва барқароркунӣ

53 зоҳир мекунад ?

- А пероксиди гидроген
- Б йодиди калий
- С хлориди натрий
- Д перманганати калий
- Е Сулфур

Кадом маводи зерин бо кислотаи гидрогенхлорид ба реакция дохил

54 мешавад:

- А сулфати барий
- Б натрий тиосулфат
- С калий хлорид
- Д оҳаки хлордор
- Е натрий фторид

Кадом маводи зерин бо маҳлули аммиак такшини гидрооксиди ҳосил

55 мекунад:

- А хлориди калсий
- Б барий сулфат

- С магний сулфат
- Д калтсий хлорид
- Е литий карбонат

56 **Кадам маводи зерин дар маҳлули обӣ муҳити ишқорӣ медиҳанд:**

- А нитрати хлорид
- Б магний сулфат
- С натрий тетраборат
- Д кислотаи хлориди обдор
- Е калсий хлорид

57 **Кадам маводи зерин дар маҳлули обӣ муҳити турш медиҳанд:**

- А натрий хлорид
- Б натрий хлорид
- С калтсий хлорид
- Д натрий тетраборат
- Е магний сулфат

Кадам маводи зерин ба тариқаи комплексонометри миқдоран муайян

58 **карда мешавад**

- А калсий хлорид
- Б натрий хлорид
- С литий карбонат
- Д натрий тетраборат
- Е натрий сулфат

Мавудияти омехтаи пайваस्ताгиҳои пероксидӣ дар эфири табиӣ барои ҷмадхушкунӣ истифодашаванда тавассути кадом реаксия муайян

59 **карда мешавад?**

- А кислотаи хромотропӣ
- Б Хлорамин
- С бо натрий гидроксид
- Д бо калий перманганат дар муҳити турш
- Е калий йодид

60 **Кадам маҳлул муҳитро турш менамояд:**

- А ҳамаи ҷавобҳо нодуруст
- Б хлориди натрий
- С гидрокарбонати натрий
- Д сульфати руҳ
- Е хлориди калисий

61 **Маҳлули обии кадом модда муҳитро ишқорӣ мекунад?**

- А натрий хлорид
- Б калий бромид
- С калий хлорид
- Д кислотаи хлориди сероб

- Е натрий гидрокарбонат
- 62 **Маҳлули обии кадом модда муҳитро турш мекунад?**
- А калий лактат
- Б магний сульфат
- С кислотаи хлориди сероб
- Д калсий хлорид
- Е натрий хлорид
- 63 **Миқдори натрий йодид чӣ гуна муайян карда мешавад?**
- А йодонометрий
- Б Аргентометри тариқаи Мор
- С нейтрализатсия,
- Д Аргентометри тариқаи Фаянс
- Е Аргентометри тариқаи Фолгард
- Миқдори омехтаи карбонатҳоро дар натрий гидрокарбонат чи тавр муайян мекунанд?**
- 64
- А Буғронӣ
- Б бо тағйирёбии ранги фенолефталеин
- С тафсонидан
- Д титрони бо кислота?
- Е бо реаксияи маҳлули сери магний сульфат
- Минерализатсияи қаблӣ барои таҳлили сифатӣ ва миқдории кадом мавод лозим аст?**
- 65
- А висмути нитрати асосои
- Б нитрати нуқра
- С оксиди руҳ
- Д Проталгол
- Е барий сульфат
- Намакҳои аммоний ва параформ якҷоя дар кадом мавриди зерин муайян карда мешаванд?**
- 66
- А калий хлорид
- Б маҳлули формалдегид
- С Глюкоза
- Д гесаметилентетрамин
- Е спирти этил
- Натрий йодид ба сифати кадом маводи доругӣ истифода мешавад?**
- 67
- А Ҷоғар, гипердиоз, илтиҳоби роҳи нафар
- Б Асидоз , ҷоғар ,бемориҳои роҳҳои пешоб
- С Гипертиоз,ҷоғар, илтиҳоби меъда рӯда
- Д Глилиз,ҷоғар,илтиҳоби роҳи нафас
- Е Гемолиз, ҷоғар ,илтиҳоби рӯда
- 68 **Натрий йодид ба сифати мешавад кадом маводи доругӣ**

истифода

- А Глилиз ,чоғар , илтиҳоби роҳи нафас
- Б Гемолиз, чоғар ,илтиҳоби руда
- С Гипертиоз,чоғар, илтиҳоби меъда рӯда
- Д Чоғар, гипердиоз, илтиҳоби роҳи нафас
- Е Асидоз , чоғар ,бемориҳои рохҳои пешоб

Номи дурусти латинии маводи доругии кислотаи

69 **гидрогенхлоридро нишон диҳед:**

- А Acidum hydrocloridum diluta
- Б Acidum hydrocloridum dilutum
- С Acidum hydrocloridum diluta
- Д Acidi hydrochloridui dilutam
- Е Acidi hydrochloridum dilutum

Номи дурусти латинии маводи доругии натрий тиосульфатро

70 **нишон диҳед:**

- А Natrii thyosulfas
- Б Natrii thiosulfas
- С Natry thiosulfatis
- Д Natry thiosulfas
- Е Natry thiosulphas

71 **Номи дурусти латинии магний сульфатро нишон диҳед:**

- А Magnesii sulfas
- Б Magnesii sulfacum
- С Magnesii sulfurum
- Д Magnesy sulfas
- Е Magnesii sulfas

72 **Номи дурусти латинии маҳлули спиртии 5%-ро нишон диҳед:**

- А Solucio iodi spirituosa 5%
- Б Solutio iodi spirituosa 5%
- С Solutio iodi spirituosa 5%
- Д Solucio iodum Spirtuosa 5%
- Е Solucionis Iodum spirtuosa 5%

73 **Номи латинии натрий йодидиро нишон диҳед:**

- А Natrii iodidi
- Б Natriium iodidi
- С Natrii Iodidas
- Д Natrium iodidium
- Е Natrii Iodidum

74 **Номи латинии оҳаки хлордорро нишон диҳед:**

- А calcarii chlorata
- Б calcaria chlorata
- С calcarii chlorata

- Д calcar chlorata
 Е calcarii chloratum
- Кадам маҳлул нурҳои рентгениро намегузоранд ва дар тадқиқоти рентгени истифода мешаванд:**
- 75
 А натрий хлорид
 Б кислотаи борат
 С Барий сульфат
 Д натрий тетраборат
 Е литий карбонат
- Оҳаки хлордуро ба сифати кадом маводи доругӣ истифода мешавад?**
- 76
 А Антиаритми
 Б зиддиилтиҳобӣ
 С Седативӣ
 Д Пешоброн
 Е зидди мешавад уфунӣ
- Ранги гулобии перманганати калий дар иштироки кадом модда нест?**
- 77
 А дар иштироки кислотаи сульфат ва сульфати натрий
 Б дар иштироки кислотаи сульфат ва нитрити натрий
 С дар иштироки кислотаи нитрий
 Д дар иштироки кислотаи нитрат
 Е дар иштироки кислотаи сульфат
- Ранги шуълаи маҳлули спиртии кадом маводи зерин сабзи баланд мешавад:**
- 78
 А калсий хлорид
 Б литий карбонат
 С магний сульфат
 Д натрий тетраборат
 Е кислотаи борат
- Реаксияи муайян намудани аслияти оҳаки хлордорро нишон диҳед?**
- 79
 А $\text{CaOCl}_2 + \text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{CaCl}_2 + \text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{Cl}_2$
 Б $\text{CaOCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} + \text{CaCl}_2$
 С $\text{CaOCl}_2 + \text{HCl} = \text{CaCl}_2 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 Д $\text{CaOCl}_2 + 2\text{Kl} + 2\text{HCl} = \text{I}_2 + \text{CaCl}_2 + 2\text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$
 Е $\text{CaOCl}_2 + \text{CO}_2 = \text{CaCO}_3 + \text{Cl}_2$
- Реаксияи ҳосилшавии йодоформ барои кадом маводи зерин қобили истифода аст:**
- 80
 А хлориди калсий
 Б пропанол ва хлорогидрат
 С аслияти метанол

- Д метанол дар спирти этил
 Е глюкоза дар об
- 81 **Реаксияи ҳосилшавии оҳаки хлордорро нишон диҳед:**
 А $\text{CaCO}_3 + \text{Cl}_2 = \text{CaOCl}_2 + \text{CO}_2$
 Б $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{HClO} + \text{CaCl}_2 = \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 С $\text{I}_2 + \text{CaCl}_2 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} = \text{CaOCl}_2 + \text{HCl} + \text{Kl}$
 Д $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{Cl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 Е $\text{Cl}_2 + \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{CaOCl}_2 + 2\text{HCl}$
- Сабаи ҳосилшавии такшин дар маҳлули формалдегидро баён намоед:**
- 82
 А нигоҳдорӣ дар зарфҳои равшан
 Б нигоҳдори дар ҳарорати 0-9 С
 С нигоҳдори дар намнокӣ
 Д нигоҳдори дар торикӣ
 Е нигоҳдори дар зарфи пӯшида
- Тавсифи пероксиди гидроген бо кадом вариант мувофиқ мекунад?**
- 83
 А Моеи беранги шаффофи бухоршаванда муҳити турш дорад
 Б Моеи беранги шаффоф бе бӯи мазаи турш дорад
 С Моеи ранги сабзи мазаи сузонанда бӯи ба худ хос дорад
 Д Моеи беранги шаффофи бебӯи муҳити сусти турш дорад.
 Е Моеи шаффофи беранги мазаи сӯзонанда бӯи бӯи худ хос
- : Тариқаи йодометри барои таҳлили миқдории кадом маводи зерин истифода мешавад**
- 84
 А натрий хлорид
 Б кислотаи
 С натрий бромид
 Д Метионин
 Е калсий хлорид
- Тариқаи муайян намудани миқдори оҳаки хлордорро нишон диҳед?**
- 85
 А **Йодонометрӣ**
 Б Аргентометри ,тариқаи Фаянс
 С Аргентометри ,тариқаи Мор
 Д нейтрализатсия,
 Е Аргентометри ,тариқаи Фолгард
- Таҳлили миқдори маводи доругии пероксиди гидроген ба кадом тариқа муайян карда мешавад?**
- 86
 А Перманганометри дар муҳити турш
 Б Аргентаметрӣ , индикатор K_2CrO_4
 С Йодонометрӣ дар муҳити ишқори
 Д Радонатометрӣ дар муҳити нейтралӣ

- Е Комплексонометри .хроми сиёҳи кислотагӣ (КХЧ)
Таҳлили миқдори нитрати нуқра мувофиқи ҳуҷҷатгузори
87 нормативитехникӣ бо кадом тариқа муайян карда мешавад?
- А Меркуриметрӣ
 Б Комплексонометрӣ
 С Йодометрӣ
 Д роданометрӣ (тиосионаметри)
 Е Нейтрализатсия
- Таҳлили миқдори йодиди натрий бо кадом тариқа муайян**
88 карда мешавад?
- А Йодометрӣ
 Б Аргентометрӣ тариқи Фаянс , индикатор эозин
 С Аргентометрий, тариқаи Фолгарда ,индикатор ЖАК
 Д Аргентометрий, тариқаи Мор индикатор хромати калий
 Е Титриметрии, индикатор фенолфталеин
- Таҳлили миқдори кадоме аз маводҳои зерин ба тариқаи**
89 перманганометрӣ ғайри имкон аст?
- А ҳамаи ҷавобҳо нодуруст
 Б нитрати нуқра
 С сульфати оҳан
 Д маҳлули пероксиди гидроген
 Е нитрити натрий
- Таҳлили миқдори кислотаи гидрогенхлорид бо кадом тариқа**
90 муайян карда мешавад?
- А Тариқаи броматометрӣ
 Б Тариқаи титриметрӣ
 С Тариқаи нейтрализатсия
 Д Тариқаи комплексонометрӣ
 Е Номумкин чун ки ҳамаи реаксияҳо баргарданда
- Таҳлили миқдори маводи доругии натрий тиосульфат бо кадом**
91 тариқа муайян карда мешавад ?
- А Тариқи комплексонометрическим
 Б Бо реаксияи оксиду-барқароршави бо йод
 С Тариқаи нейтрализатсия
 Д Тариқаи йодометрӣ
 Е Тариқаи перманганометри
- Таҳлили миқдори маводи доругии пероксиди гидроген бо**
92 кадом тариқа муайян карда мешавад?
- А Радонатометри ва нейтрализатсия
 Б Перманганатометри ва оксиду барқароршавӣ
 С Комплексонометрӣ ва оксиду барқароршавӣ
 Д Аргентаметри ва оксиду барқароршави

- Е Йодометрӣ ва нейтрализатсия
Таҳлили миқдории маҳлули йоди 5% бо кадом тариқа муайян карда мешавад?
- 93
А Тариқаи броматометри
Б Тариқаи титриметрӣ
С Тариқаи аргентометри ва йодометрӣ
Д Тариқаи комплексонометрӣ
Е Тариқаи нейтрализатсия
Титрони бозпас тариқаи атсидометрӣ барои таҳлили кадом миқдории маводи зерин истифода мешавад
- 94
А натрий гидрокарбонат
Б натрий тетраборат
С натрий нитрит
Д калтсий сулфат
Е натрий карбонат
Ҳангоми реаксияи химиявӣ яке аз маводҳои зерин хосияти барқароркунӣ зоҳир мекунад :
- 95
А калий йодид
Б нитрати нуқра
С пероксиди гидроген
Д нитрити натрий
Е сулфати оҳани (II)
Ҳангоми дар об ҳал кардан гидролиз мешаванд ин кадом маҳлул мебошад?
- 96
А калтсий сулфат
Б натрий гидрокарбонат
С калтсий хлорид
Д калий хлорид
Е натрий хлорид
Ҳангоми нигоҳдории нодуруст сохти берунии худро тағйир медиҳад:
- 97
А натрий фторид
Б калтсий глюконат
С натрий хлорид
Д калий хлорид
Е магний сулфат
Ҳангоми таҳлили миқдории маводҳои сулфати оҳан, сулфати рух, тетраборати натрий, сулфати мис , тиосулфати натрий натиҷаи таҳлили миқдори барзиёд мушоҳида мешавад:
- 98
А фурӯбарии оксиди карбони
Б Гидролиз
С барзиёдшавии натиҷа номумкин

- Д нест кардани оби кристаллизатсионӣ
Е фурубарии намноқӣ
- Ҷангоми ҳамроҳ кардани кислотаи гидрогенхлорид ба мавод**
хориҷшавии ҳубобчаҳои газ мушоҳида мешаванд
- 99
А натрий хлорид
Б маҳлули пероксиди гидроген
С натрий гидрокарбонат
Д натрий тетраборат
Е магний сулфат
- Яке аз ионҳои номбаршуда бо маҳлули хлориди барий дар**
иштироки кислотаи гидрогенхлорид тақшину сафед ҳосил
мекунанд:
- 100
А Нитрат-ион
Б Сулфид-ион
С Хлорид-ион
Д Фосфат-ион
Е Сулфати-ион