**Үсенбекова А.Е. Химия.**

**5 нұсқа (150 сұрақ). Жаңа формат.**

**І нұсқа**

**Бір жауапты тест сұрақтар:**

**1.Ауаның 78% құрайтын газ:**

А) инертті газдар

В)көмірқышқыл газы

С)оттегі

D) азот

Е)күкіртті газ

**2.Күшті сілті:**

А)Ca(ОН)2

В)NaOH

С)НОН

D)Ғе(ОН)3

Е)АuOH

**3.Судың молекулалық массасы:**

А) 22

В) 180

С) 2

D) 18

Е) 4

**4.Топ бойынша, жоғарыдан төмен қарай металдық қасиет:**

А) кемиді

В) өзгермейді

С)артады

D) кемиді, артады

Е) бірде артып, бірде төмендейді

**5.Металдық жылтыры бар бейметалл:**

А)фосфор

В) йод

С) сутегі

D) азот

Е)күкіртті газ

**6.Индикаторға жатады:**

А) фенолфталейн

В) фреон

С) фенол

D) бензол

Е) толуол

**7.Сұйық металл:**

А) қорғасын

В) вольфрам

С) сынап

D) молибден

Е) титан

**8.Құрам тұрақтылық заңын ашқан ғалым:**

А) Авогадро

В) Г.Кавендиш

С) К.Шееле

D) Д.Пристли

Е) Ж.Л.Пруст

**9.Калий перманганатының формуласы:**

А) K2O

В)КМnO4

С)Mn2O5

D) FeSO4

Е) MgI2

**10.Экзотермиялық реакция деген не?:**

А) жылу өзгеріссіз жүретін реакциялар

В) жылу бөле жүретін реакциялар

С) жылу сіңіріле жүретін реакциялар

D) жылу бөле және сіңіріле жүретін реакциялар

Е) реакцияның бұл түрі жоқ

**11.Темір мен күкірт әрекеттескенде қанша жылу бөлінеді?**

А) 97,2 кДж

В) 22кДж

С) 160 Кдж

D) 196 кдж

Е) 9,2 кДж

**12.Этанның формуласы:**

А) СН4

В) С2Н6

С)-СН3

D) С4Н10

Е) С6Н14

**13.Бір литр сутегі қанша грамм болады?:**

А) 0,09г

В) 1г

С) 0,07г

D) 2,1г

Е) 3,3г

**14.Атмосфераның 100 км биіктігіндегі сутегі мөлшері:**

А) 95%

В) 5%

С) 9%

D) 45%

Е) 0,5%

**15.Қышқыл ерітіндісінде фенолфталейннің түсі:**

А) өзгереді

В) қызыл түске боялады

С) өзгермейді.

D) қара түске өзгереді

Е) сары түске өзгереді

**16.Сульфатты табыңыз:**

А) K2S

В)КМnO4

С)Mn2O5

D) FeSO4

Е) MgI2

**17.Валенттілігі тұрақты элементтер:**

А) Н, О

В) Ғе, Р

С) S,P

D) H, S

Е) CI, K

**18.Күкірттің латынша атауы:**

А) аурум

В) силициум

С) аргентум

D) купрум

Е) гидрогениум

**19.Бір текті қоспаны тап:**

А) құм мен судың қоспасы

В) лай су

С) ағаш жаңқасы мен темір ұнтағының қоспасы

D) дистилденген су

Е) ас тұзының судағы ерітіндісі

**20.Бейтараптану реакциясы қандай заттар арасында жүреді?:**

А) су мен негіз арасында

В) тұз бен оксидтер арасында

С) күшті қышқыл мен күшті сілті арасында

D) негіздер мен сілтілер арасында

Е) қышқыл мен спирттер арасында

**Бір, екі және үш жауапты тест тапсырмалары:**

**21.Қышқылдық оксидті тап:**

А) CO2

В) MgO

С) SO2

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) K2O

G) I2O7

Н)P2O5

**22.Металл оксидін табыңыз:**

А) CO2

В) MgO

С) SO2

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) K2O

G) I2O7

Н)P2O5

**23.Негіздік оксидті табыңыз:**

А) CO2

В) MgO

С) SO2

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) K2O

G) I2O7

Н)P2O5

**24.Судың үш күйі:**

А) балқыма

В) сұйық

С) түйіршік

D) құрғақ

Е) қатты

Ғ) жұмсақ

G) ұнтақ

Н)газ

**25.Иіс газы қандай элементтерден тұрады?:**

А) C

В) Mg

С) S

D) CI

Е) H

Ғ) K

G) I

Н) O

**26.Күкірттің валенттілігі:**

А) 9

В) 4

С) 2

D) 8

Е) 6

Ғ) 1

G) 5

Н) 7

**27.Орынбасу реакциясын көрсет:**

А) Cu + H2O═ CuO+H2

В) MgO + 2HCl═ MgCl2 +H2O

С) SO2 +H2O═H2SO3

D) 2CI2O7═4Cl2 +7 O2

Е)2 H2O═2H2 +O2

Ғ) K2O + H2O═2KOH

G) FeCl2 ═Fe + Cl2

Н) Fe + HCl ═FeCl2 +H2

**28.Қышқыл қалдығын табыңыз:**

А) SO4

В) MgO

С) SO3

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) K2O

G) I2O7

Н)P2O5

**29.Газдың бір молі қалыпты жағдайда қанша көлем алады?**

А) 25,5л

В) 22,4 л

С) 45 л

D) 22 л

Е) 11 л

Ғ) 8л

G) 35 л

Н) 56л

**30.Қышқылдық оксидті анықта:**

А) COОН

В) MgO

С) SO2

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) K2O

G) ҒеО

Н)P2O5

**ІІ нұсқа**

**Бір жауапты тест сұрақтар:**

**1.Ауаның 21% құрайтын газ:**

А) инертті газдар

В)көмірқышқыл газы

С)оттегі

D) азот

Е)күкіртті газ

**2. Судың формуласы:**

А)Ca(ОН)2

В)NaOH

С)НОН

D)Ғе(ОН)3

Е)АuOH

**3.Сутектің молекулалық массасы:**

А) 22

В) 180

С) 2

D) 18

Е) 4

**4.Топ бойынша, жоғарыдан төмен қарай бейметалдық қасиет:**

А) кемиді

В) өзгермейді

С)артады

D) кемиді, артады

Е) бірде артып, бірде төмендейді

**5. Қалыпты жағдайда сұйық металл:**

А) литий

В) калий

С) қорғасын

D) сынап

Е) темір

**6.Индикаторға жатады:**

А) лакмус

В) фреон

С) фенол

D) бензол

Е) толуол

**7.Сұйық бейметалл:**

А) сутегі

В) бром

С) йод

D) күкірт

Е) хлор

**8.Сутегіні ашқан ғалым:**

А) Авогадро

В) Г.Кавендиш

С) К.Шееле

D) Д.Пристли

Е) Ж.Л.Пруст

**9.Қанттың формуласы:**

А) K2O

В)КМnO4

С)Mn2O5

D) FeSO4

Е) С12Н22О11

**10.Эндотермиялық реакция деген не?**

А) жылу өзгеріссіз жүретін реакциялар

В) жылу бөле жүретін реакциялар

С) жылу сіңіріле жүретін реакциялар

D) жылу бөле және сіңіріле жүретін реакциялар

Е) реакцияның бұл түрі жоқ

**11.Күкірт пен темір әрекеттескенде қанша жылу бөлінеді?**

А) 97,2 кДж

В) 22кДж

С) 160 Кдж

D) 196 кдж

Е) 88,2 кДж

**12.Терісэлектрлік мәні ең жоғары элемент:**

А) С

В) Н

С) Ғе

D) К

Е) Ғ

**13.Мырыштың валенттілігі:**

А) 2

В) 1

С) 7

D)3

Е) 6

**14.Зарядсыз бөлшек:**

А) катион

В) ион

С) электрон

D) протон

Е) нейтрон

**15.Қышқыл ерітіндісінде лакмустың түсі:**

А) қызыл түске боялады

В) жасыл түске боялады

С) өзгермейді

D) қара түске өзгереді

Е) сары түске өзгереді

**16.Сульфитті табыңыз:**

А) K2S

В)КМnO4

С)Mn2O5

D) FeSO3

Е) MgI2

**17.Валенттілігі тұрақты элементтер:**

А) К, О, Ва

В) Ғе, Р

С) S,P

D) H, S

Е) CI, K

**18.Күмістің латынша атауы:**

А) аурум

В) силициум

С) аргентум

D) купрум

Е) гидрогениум

**19.Әр текті қоспаны тап:**

А) құм мен судың қоспасы.

В) қанттың судағы ерітіндісі

С) спирттің судағы ерітіндісі

D) дистилденген су

Е) ас тұзының судағы ерітіндісі

**20. Су мен тұздың түзілуі қандай заттар арасында жүреді?**

А) су мен негіз арасында

В) тұз бен оксидтер арасында

С)қышқыл мен сілті арасында.

D) сілті мен сілтілер арасында

Е) қышқыл мен спирттер арасында

**Бір, екі және үш жауапты тест тапсырмалары:**

**21. Негіздік оксидті тап:**

А) CO2

В) MgO

С) SO2

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) K2O

G) I2O7

Н)P2O5

**22.Бейметалл оксидін тап:**

А) CаO

В) MgO

С) SO2

D) CI2O7

Е) Ғе2O

Ғ) K2O

G) I2O7

Н)P2O5

**23.Негіздік оксидке де қышқылдық оксидке де қатысы жоқ затты анықта:**

А) CO2

В) MgO

С) SO2

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) K2O

G) I2O7

Н)P2O5

**24.Фосфордың аллотропиялық түр өзгерістері:**

А) сары

В) қара

С) ақ

D) сұйық, жасыл түсті

Е) қызыл

Ғ) майлы

G) бу тәрізді

Н) балқытқыш шпат

**25. Газдарды тап?:**

А) C

В) Mg

С) S

D) CI

Е) H

Ғ) K

G) I

Н) O

**26.Хромның валенттілігі валенттілігі:**

А) 1

В) 3

С) 2

D) 8

Е) 6

Ғ) 7

G) 9

Н) 4,5

**27.Тұздың түзілу реакциясын көрсет:**

А) Cu + H2O═ CuO+H2

В) MgO + 2HCl═ MgCl2 +H2O

С) SO2 +H2O═H2SO3

D) 2CI2O7═4Cl2 +7 O2

Е)2 H2O═2H2 +O2

Ғ) K2O + H2O═2KOH

G) FeCl2 ═Fe + Cl2

Н) Fe + HCl ═FeCl2 +H2

**28.Екі валентті қышқыл қалдығын табыңыз:**

А) SO4

В) MgO

С) SO3

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) -СІ

G) I2O7

Н)P2O5

**29.Изотоп сөзі қандай мағына береді?:**

А) аралас

В) ерігіш

С) ұқсас

D) ұқсас емес

Е) бір орында тұрады

Ғ) әр жерде кездеседі

G) ерігіш

Н) балқығыш

**30. Сілті формуласын тап:**

А) COОН

В) MgO

С) SO2

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) KOН

G) ҒеО

Н)NaOН

**ІІІ нұсқа**

**Бір жауапты тест сұрақтар:**

**1.Ауаның 0,94% құрайтын газ:**

А) инертті газдар

В)көмірқышқыл газы

С)оттегі

D) азот

Е)күкіртті газ

**2. Қай формула ауыспалы валентті элементтің гидроксидіне жатады?**

А)Ca(ОН)2

В)NaOH

С)КОН

D)Ғе(ОН)3

Е)LiOH

**3.Көмір қышқыл газының молекулалық массасы:**

А) 22

В) 180

С) 2

D) 18

Е) 44

**4.Период бойынша, солдан оңға қарай бейметалдық қасиет:**

А) кемиді

В) өзгермейді

С)артады

D) кемиді, артады

Е) бірде артып, бірде төмендейді

**5. Сілтілік металдар тобына жатады:**

А) литий

В) барий

С) қорғасын

D) сынап

Е) темір

**6.Индикаторға жатады:**

А) метилоранж

В) фреон

С) фенол

D) бензол

Е) толуол

**7.Жасыл түсті газ:**

А) сутегі

В) бром

С) йод

D) күкірт

Е) хлор

**8.Ауаның құрамын ашқан ғалым:**

А) А. Лавувзье

В) Г.Кавендиш

С) К.Шееле

D)А.Левенгук

Е) Ж.Л.Пруст

**9.Глюкозаның формуласы:**

А) K2O

В)КМnO4

С)Mn2O5

D) FeSO4

Е) С6Н12О6

**10.Тотықсыздану деген не?:**

А) элементтің электрон қосып алу процесі.

В) жылу бөле жүретін реакциялар

С) жылу сіңіріле жүретін реакциялар

D) жылу бөле және сіңіріле жүретін реакциялар

Е) электрон беру процесі

**11.Сынап оксиді айырылғанда қанша жылу сіңіріледі?**

А) - 180 кДж

В) 18 кДж

С) 160 Кдж

D) -196 кдж

Е) 97,2 кДж.

**12.Әлемдегі ең қатты зат:**

А) темір

В) мырыш

С) күкірт

D) фосфор

Е) алмаз

**13.Оттегінің валенттілігі:**

А) 2

В) 1

С) 7

D)3

Е) 6

**14.Теріс зарядты бөлшек:**

А) катион

В) анион, катион

С) электрон

D) протон

Е) нейтрон

**15.Қышқыл ерітіндісінде метилоранж түсі:**

А) қызғылт түске өзгереді

В) ақ түске боялады.

С) өзгермейді

D) қара түске өзгереді

Е) сары түске өзгереді

**16.Нитратты табыңыз:**

А) K2NO3

В)КМnO4

С)Mn2O5

D) FeSO3

Е) MgI2

**17.Валенттілігі 5 бола алады:**

А) К, О, Ва

В) Р, Mn

С) S,P

D) H, S

Е) CI, K

**18.Мыстың латынша атауы:**

А) аурум

В) силициум

С) аргентум

D) купрум

Е) гидрогениум

**19.Тұнбаға түсетін қоспаны тап:**

А) құм мен судың қоспасы.

В) қанттың судағы ерітіндісі

С) спирттің судағы ерітіндісі

D) дистилденген су

Е) ас тұзының судағы ерітіндісі

**20. Реакция жүрмейтін теңдеу:**

А) тұз бен негіз арасында

В) тұз бен оксидтер арасында

С)қышқыл мен күміс арасында.

D) сілті мен қышқыл арасында

Е) қышқыл мен белсенді металдар арасында

**Бір, екі және үш жауапты тест тапсырмалары:**

**21. Сумен әрекеттесіп, көмір қышқылын түзетін оксид:**

А) CO2

В) MgO

С) SO2

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) K2O

G) I2O7

Н)P2O5

**22. Тұрақты валенттілік көрсететін элементтер оксидін тап:**

А) CO2

В) MgO

С) SO2

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) K2O

G) I2O7

Н)P2O5

**23. Молекулалық массасы 18 тең затты анықта:**

А) CO2

В) MgO

С) SO2

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) K2O

G) I2O7

Н)P2O5

**24.Көміртегінің аллотропиялық түр өзгерістері:**

А) фреон

В) графит

С) алмаз

D) толуол

Е) жақұт

Ғ) пирит

G) халькопирит

Н) дюралюминий

**25. Белсенділігі магниден жоғары элементтер:**

А) C

В) Na

С) S

D) CI

Е) H

Ғ) K

G) I

Н) O

**26.Темірдің валенттілік электрондары:**

А) 5

В) 3

С) 2

D) 6

Е) 1

Ғ) 4

G) 8

Н) 12

**27.Тұз бен судың түзілу реакциясын көрсет:**

А) Cu + H2O═ CuO+H2

В) Mg(OН)2 + 2HCl═ MgCl2 +2H2O

С) SO2 +H2O═H2SO3

D) 2CI2O7═4Cl2 +7 O2

Е)2 H2O═2H2 +O2

Ғ) K2O + H2O═2KOH

G) FeCl2 ═Fe + Cl2

Н) Fe + HCl ═FeCl2 +H2

**28.Оксидінде ең жоғары валенттілік көрсетіп тұрған элементтерді табыңыз:**

А) SO4

В) MgO

С) SO3

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) K2O

G) I2O7

Н)P2O5

**29.Ауада «түтінденетін» қышқыл?:**

А) хлорсутек қышқылы

В) алма қышқылы

С) сірке қышқылы

D) құмырсқа қышқылы

Е) күкірт қышқылы

Ғ) фосфор қышқылы

G) азот қышқылы

Н) бром қышқылы

**30.Қышқылдық оксид формуласын тап:**

А) COОН

В) MgO

С) SO2

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) KOН

G) ҒеО

Н)NaOН

**ІV нұсқа**

**Бір жауапты тест сұрақтар:**

**1.Ауаның 0,03% құрайтын газ:**

А) инертті газдар

В)көмірқышқыл газы

С)оттегі

D) азот

Е)күкіртті газ

**2. Қай формула күшті сілтіге жатады?**

А)Ca(ОН)2

В)Zn(OH)2

С)КОН

D)Ғе(ОН)3

Е)Ва(OH)2

**3.Оттегінің молекулалық массасы:**

А) 22

В) 180

С) 2

D) 18

Е) 32

**4.Период бойынша, солдан оңға қарай металдық қасиет:**

А) кемиді

В) өзгермейді

С)артады

D) кемиді, артады

Е) бірде артып, бірде төмендейді

**5. Сілтілік жер металдар тобына жатады:**

А) литий

В) кальций

С) қорғасын

D) сынап

Е) темір

**6. Спирттерге жатады:**

А) метилоранж

В) фреон

С) фенол

D) бензол

Е) метанол

**7.Ең жеңіл газ:**

А) сутегі

В) оттегі

С) азот

D) иіс газы

Е) хлор

**8.Металдардың активтік қатарын жасаған ғалым:**

А) Н.Н.Бекетов.

В) Г.Кавендиш

С) К.Шееле

D)А.Лавуазье

Е) Ж.Л.Пруст

**9. Темір сульфатының формуласы:**

А) ҒеO

В)КМnO4

С)Mn2O5

D) FeSO4

Е) ҒеS

**10.Тотығу деген не?**

А) элементтің электрон қосып алу процесі

В) жылу бөле жүретін реакциялар

С) жылу сіңіріле жүретін реакциялар

D) жылу бөле және сіңіріле жүретін реакциялар

Е) электрон беру процесі.

**11. Бір атом көміртегі жанғанда қанша жылу бөлінеді?:**

А) 402,24кДж

В) 180 кДж

С) 160 Кдж

D) 196 кдж

Е) 97,2 кДж.

**12.Элементтің реттік номеріне сәйкес келеді:**

А) валенттілігі

В) түсі

С)ядро заряды

D) тығыздығы

Е) тапталғыштығы

**13.Валенттілігі 8-ге тең:**

А) галогендер

В) сілтілік металдар

С) сілтілік жер металдар

D) радиоактивті металдар

Е) инертті газдар

**14.Оң зарядты бөлшек:**

А) катион

В) анион, катион

С) электрон

D) протон

Е) нейтрон

**15.Су молекуласын айыру үшін қажет:**

А) тұрақты ток

В) тұрақты газ

С) өзгермелі металл

D) қара түсті элементтер

Е) ауыспалы ток

**16.Карбонатты табыңыз:**

А) K2NO3

В)КМnO4

С)Mn2O5

D) FeСO3

Е) MgI2

**17.Аллотропиялық түр өзгерістері бар:**

А) К, О, Ва

В) Р, Mn

С) С, P

D) H, S

Е) CI, K

**18.Қорғасынның латынша атауы:**

А) аурум

В) силициум

С) плюмбум

D) купрум

Е) гидрогениум

**19.Қоспаға жатпайды:**

А) құм мен судың қоспасы.

В) қанттың судағы ерітіндісі

С) спирттің судағы ерітіндісі

D) дистилденген су

Е) ас тұзының судағы ерітіндісі

**20. Ауадан 14,5 есе жеңіл газ:**

А) сутек

В) оттек

С) хлор

D) азот

Е) су буы

**Бір, екі және үш жауапты тест тапсырмалары:**

**21. Металл оксидтерін тап:**

А) CO2

В) MgO

С) SO2

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) K2O

G) I2O7

Н)P2O5

**22. Дұрыс емес формуланы тап:**

А) CO4

В) MgO

С) SO2

D) CI2O6

Е) H2O

Ғ) K2O

G) I2O7

Н)P2O3

**23. Оксидке жатпайды:**

А) CO3

В) MgO

С) SO2

D) CI2O7

Е) HO

Ғ) K2O

G) I2O7

Н)P2O5

**24.Көміртегіден тұратын, жұмсақ, тез сынғыш зат:**

А) каучук

В) графит

С) алмаз

D) шыны

Е) пирит

Ғ) болат

G) шойын

Н) әк

**25.Химиялық реакцияға түспейтін элементтер:**

А) C

В) Na

С) S

D) CI

Е) Hе

Ғ) K

G) I

Н) Аr

**26.Валенттілік электрон қай деңгейшеде орналасады:**

А) ең ішкі деңгейшеде

В) ең сыртқы деңгейшеде

С) ортаңғы деңгейшеде

D) ядрода

Е) ядроға жақын

Ғ) ең ішкі деңгейше жанында

G) ядро ішінде

Н)ядро центрінде

**27.Айрылу реакциясын көрсет:**

А) Cu + H2O═ CuO+H2

В) Mg(OН)2 + 2HCl═ MgCl2 +2H2O

С) SO2 +H2O═H2SO3

D) 2CI2O7═4Cl2 +7 O2

Е)2H2O═2H2 +O2

Ғ) K2O + H2O═2KOH

G) FeCl2 ═Fe + Cl2

Н) Fe + HCl ═FeCl2 +H2

**28.Үш күйде бола алатын зат:**

А) SO4

В) MgO

С) SO3

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) K2O

G) I2O7

Н)P2O5

**29. Бутанның формуласы?:**

А) СН4

В) С4Н10

С) С2Н6

D) С10Н22

Е) С5Н12

Ғ) Н2О

G) О3

Н) ОН

**30.Органикалық химияда қарастырылатын зат формуласын тап:**

А) COОН

В) MgO

С) SO2

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) KOН

G) ҒеО

Н)NaOН

**V нұсқа**

**Бір жауапты тест сұрақтар:**

**1.Шіріген жұмыртқаның иісі шығатын газ:**

А) инертті газдар

В)көмірқышқыл газы

С)оттегі

D) азот

Е)күкіртті газ

**2. Қай формула негіздер тобынан емес?**

А)Ca(ОН)2

В)Zn(OH)2

С)НОН

D)Ғе(ОН)3

Е)Ва(OH)2

**3.Озонның молекулалық массасы:**

А) 22

В) 180

С) 48

D) 18

Е) 32

**4.Период бойынша, солдан оңға қарай атомдар радиусы:**

А) кемиді

В) өзгермейді

С)артады

D) кемиді, артады

Е) бірде артып, бірде төмендейді

**5. Радиоактивті металдар тобына жатады:**

А) литий

В) кальций

С) қорғасын

D) сынап

Е) уран

**6. Аромат көмірсутекке жатады:**

А) метилоранж

В) фреон

С) сірке альдегиді

D) бензол

Е) метанол

**7.Ең сыртқы деңгейшесінде 6 электрон бар:**

А) сутегі

В) оттегі

С) азот

D) варий

Е) хлор

**8.Графиттің кристалл торы:**

А) атомдық

В) молекулалық

С) иондық

D) металдық

Е) дипольдық

**9. Марганцовканың формуласы:**

А) ҒеO

В)КМnO4

С)Mn2O5

D) FeSO4

Е) ҒеS

**10.Физикалық құбылысқа жатады:**

А) элементтің электрон қосып алу процесі

В) судың қатуы

С) жылу сіңіріле жүретін реакциялар

D) жылу бөле және сіңіріле жүретін реакциялар

Е) электрон беру процесі.

**11. 2 атом көміртегі жанғанда қанша жылу бөлінеді?:**

А) 804,48кДж.

В) 180 кДж

С) 160 Кдж

D) 196 кдж

Е) 97,2 кДж

**12. Шыны құрамында болатын элемент:**

А) темір

В) кремний

С)сурек

D) алтын

Е) мыс

**13.Алюминий құймасы:**

А) пирит

В) халькопирит

С) дюралюминий

D) шойын

Е) инертті газдар

**14.Радиоактивтілікті ашқан ғалым:**

А) А.А.Беккерель

В) Д.И.Менделеев

С) Г.Кавендиш

D) Н.Н.Бекетов

Е) А.Лавуазье

**15.Полоний мен радий элементтерін ашты:**

А) Г.Кавендиш

В) 1888ж

С) М.В.Ломоносов

D) 1958 ж

Е) П.Кюри және М.Складовская Кюри

**16.Фосфатты табыңыз:**

А) K2NO3

В)КМnO4

С)Mn2O5

D) Fe3(РO4)2

Е) MgI2

**17.Қазақстанда алғаш домна пеші орнатылды:**

А) 1960 ж

В) 1660 ж

С) 1980 ж

D) 1930 ж

Е) 1990ж

**18.Сутектің латынша атауы:**

А) аурум

В) силициум

С) плюмбум

D) купрум

Е) гидрогениум

**19.Күкірт қышқылының құрамында күкірт мөлшері қанша?:**

А) 32,65%

В) 2,65%

С) 32,5%

D) 39,65%

Е) 50,65%

**20. Ауаның молекулалық массасы:**

А) 29

В) 18

С) 88

D) 20

Е) 3

**Бір, екі және үш жауапты тест тапсырмалары:**

**21. Ауа құрамында болатын газ:**

А) CO2

В) MgO

С) SO2

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) K2O

G) O2

Н)P2O5

**22. Оттекті қышқыл формуласын тап:**

А)Н2CO3

В) MgO

С) SO2

D) CI2O6

Е) H2SO4

Ғ) K2O

G) I2O7

Н)P2O3

**23. Сілтілік металл оксиді:**

А) CO2

В) MgO

С) SO2

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) K2O

G) I2O7

Н)P2O5

**24.Сірке қышқылының формуласы:**

А) СН3СООН

В) СН3СН2СООН

С) СН3СОО

D) СООН

Е) СН3СН2СН2СООН

Ғ) -СН3

G) С2Н5

Н) СН3СО

**25.Күн бетінде болатын элементтер:**

А) Н

В) Na

С) S

D) CI

Е) Hе

Ғ) K

G) I

Н) Аr

**26.1 литр судың массасы:**

А) 0,089 г

В) 1г

С) 90 г

D) 0,77г

Е) 0,0044г

Ғ) 0,99г

G) 0,88г

Н)0,10г

**27.Мына теңдеудің қайсысына тұрақты ток қажет?**

А) Cu + H2O═ CuO+H2

В) Mg(OН)2 + 2HCl═ MgCl2 +2H2O

С) SO2 +H2O═H2SO3

D) 2CI2O7═4Cl2 +7 O2

Е)2H2O═2H2 +O2.

Ғ) K2O + H2O═2KOH

G) FeCl2 ═Fe + Cl2

Н) Fe + HCl ═FeCl2 +H2

**28.Ауа құрамында 78% алатын элемент оксиді:**

А) SO4

В) MgO

С) SO3

D) CI2O7

Е) H2O.

Ғ) K2O

G) N2О5

Н)P2O5

**29. Пропанның формуласы?:**

А) С3Н8

В) С5Н12

С) СН4

D) СО2

Е) СО

Ғ) СООН

G) СОО

Н) С6Н14

**30. «Гидроксиді» сөзі мына заттардың қайсысының атауында қолданылады?:**

А) Cа(ОН)2

В) MgO

С) SO2

D) CI2O7

Е) H2O

Ғ) KOН

G) ҒеО

Н)NaOН