

Джангалиева Карлгаш Карекешевна –

преподаватель химии и экологии **ЧУ «ТМК»**

город Темиртау.

Тесты по химии на казахском языке

для учащихся медицинских колледжей.

V. Тарау.

1.Оттегінің ең жоғары тотығу дәрежесі нешеге тең?

1)+6 2)+4 3)+2 4)+1 5)-2

А.1,5

Б.2,3

В.Тек қана 2

Г.4,5

Д.Тек қана 5

2.Күкірт қайсы тәсілдермен алынады?

1.термиялық

2.катализдік тотығу

3.тотықсыздану

4.гидроттау

А.1,2

Б.2,3

В.1,2,3

Г.1,3

Д.Тек қана 1

3. Республикамыздың қайсы уәлаятында өршіткілік тотықтыру әдісімен күкірт алынады?

А.Сұрхандария

Б.Қашқадария

В.Сырдария

Г.Жызақ

Д.Наманған

4.Қайсы сульфит бидай түсті болады?

А.CdS

Б.ZnS

В.PbS

Г. MnS

Д. Sb_2S_3

5. Ағаш және қағаз массасы күкіртті қышқылдың қайсы тұзының көмегімен ағартылады?

А. $\text{Ca}(\text{HSO}_3)_2$

Б. Na_2SO_3

В. K_2SO_3

Г. KHSO_3

Д. Li_2SO_3

6. Күкірт қышқылының құрылыс формуласында неше химиялық байланыс бар?

А. 4

Б. 6

В. 3

Г. 2

Д. 8

7. Орта тұздар түзілуі үшін 2 моль күкірт қышқылы мен неше моль күйдіргіш калий реакцияға түсуі керек?

А. 2

Б. 3

В. 4

Г. 5

Д. 6

8. 126 г азот қышқылын алу үшін күкірт қышқылы неше грамм натрий нитратымен реакциялау суы керек?

А. 85

Б. 170

В. 340

Г. 510

Д. 34

9. Күкірт қышқылы және оның тұздары қайсы тұздың көмегімен анықталады?

А. KNO_3

Б. NaCl

В. K_2SO_4

Г. BaCl

Д. Na_2SO_3

10. 1кг көмір жанғанда орташа 10 г SO_2 бөлініп шықса 100кг осындай отынды жағудың нәтижесінде атмосферада неше кг күкіртті қышқыл түзілуі мүмкін?

А. 1,3

Б. 2,6

В. 3,9

Г. 4,0

Д. 82

VI. Тарау.

1. Химиялық реакцияның жылдамдығын есептеу формуласы қайсы?

А. $V = \frac{s}{t}$; Б. $S = VT$; В. $\Delta t = \frac{\Delta c}{V}$; Г. $\Delta c = V\Delta t$; Д. $\Delta t = \frac{\Delta c}{V}$; Е. $V = n$

2. Химиялық реакцияның жылдамдығы қандай жағдайларға байланысты?

1. Заттар табиғаты

2. Заттар концентрациясы

3. Температура

4. Өршіткіш

А. 1

Б. 2

В. 1,2

Г. 1,2,3,

Д. Барлығы

3. Берілген реакциялардан қайсы қайтымсыз реакция?

1. $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightarrow \text{AgCl} + \text{NaNO}_3$

2. $\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{KNO}_3$

3. $\text{SO}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_3$

4. $\text{N}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2\text{O} + \text{O}_2$

А. 1,2

Б. 2,3,4

В. 1,2,3

Г. 3,4

Д. 2,3

4. Бастапқы заттың концентрациясы арттырылса тепе-теңдік қайсы жаққа қарай жылжиды?

А.оңға

Б.солға

В.жылжымайды

Г.алғаш оңға,кейін солға

Д.алғаш солға,кейін оңға

5.Өршіткіні қолдану тепе-теңдікті қайсы жаққа қарай жылжытады

А.оңға

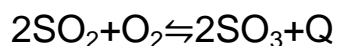
Б.тепе-теңдікті жылжытпайды бірақ оны тезірек тұрақтандыруға көмек береді

В.солға

Г.жылжытпайды

Д.Тек қана А дұрыс

6.осы реакцияда температура төмендесе тепе-теңдік қайсы жаққа қарай жылжиды?



А.оңға

Б.жылжымайды

В.солға

Г.тек қана Б

Д.тек қана В

7.Күкірт қышқылы қайсы шикі заттардан алынады?

А.S, H₂, S

Б.FeS₂, S

В.S, H₂S, FeS₂

Г.SH₂S, FeS₂ металлургия қалдықтары

Д.тек қана А

8.Күкірт қышқылын өндіруде қандай заңдылықтарды пайдаланады?

1.Қайнау қабатында күйдіру

2.Температураны пайдалану

3.Өршіткіні пайдалану

4.Қысымды пайдалану

А.1,2

Б.2,3,4

В.3,4

Г.1,2,3

Д.барлығы.