

8 класс

1. Химический процесс -

- А. Растворение кислорода в воде
- Б. Превращение зерна в муку
- В. Горение свечи
- Г. Таяние градин

2. Сложное вещество состоит из

- А. Несколько простых веществ
- Б. Атомов двух и более элементов
- В. Атомов одного элемента
- Г. Разных молекул

3. Относительная молекулярная масса карбоната кальция CaCO_3

- А. 100
- Б. 67
- В. 99
- Г. 55

4. Число атомов наибольшее в 10 г

- А. Углерода
- Б. Магния
- В. Гелия
- Г. Натрия

5. Наибольший объем (в литрах) при одинаковых условиях занимают

- А. 2 моль водорода
- Б. 0,5 моль хлора
- В. 3 моль кислорода
- Г. 2,5 моль азота

6. Электронная конфигурация строения атома элемента с порядковым номером 9

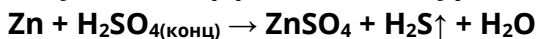
- А. $1s^2 2s^2 2p$
- Б. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$
- В. $1s^2 2p^6 3s^1$
- Г. $1s^2 2s^2 2p^5$

7. Тип связи в соединениях хлора с элементами четвертой группы главной подгруппы

- А. Ионная
- Б. Ковалентная неполярная
- В. Ковалентная полярная
- Г. Металлическая

9 класс

1. Сумма коэффициентов в уравнении химической реакции



- А. 11
- Б. 15
- В. 18
- Г. 17

2. Электроотрицательность химических элементов в главной подгруппе Периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева увеличивается

- А. Br, Cl, I, F
- Б. O, Se, Te, S
- В. C, F, O, N
- Г. Al, Si, P, Cl

3. Степень окисления хлора +7 в соединениях

- А. HCl, HClO₃
- Б. NaClO₄, Cl₂O₇
- В. KClO₄, HClO₂
- Г. KClO₃, NaClO₂

4. Сокращенное ионное уравнение реакции $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-} \rightarrow \text{BaSO}_4\downarrow$ соответствует взаимодействию веществ

- А. оксида бария и серной кислоты
- Б. гидроксида бария и оксида серы(VI)
- В. оксида бария и оксида серы(VI)
- Г. нитрата бария и серной кислоты

5. Основные свойства гидроксидов увеличиваются в ряду

- А. Ca(OH)₂, Mg(OH)₂
- Б. LiOH, KOH
- В. NaOH, Al(OH)₃
- Г. Be(OH)₂, B(OH)₃

6. Через раствор нитрата меди(II) массой 75,2 г и массовой долей соли 5 % пропустили избыток сероводорода. Вычислите массу осадка, образовавшегося в результате реакции.

- А. 1,92 г
- Б. 3,76 г
- В. 200,53 г
- Г. 2,86 г