

Итоговая контрольная работа за курс 8 класса
(ОБРАЗЕЦ)

Часть 1

Тестовые задания с выбором одного правильного ответа

- A1. Число атомов всех химических элементов в молекуле H_3PO_4 :
- 1) 3
 - 2) 4
 - 3) 5
 - 4) 8
- A2. Заряд ядра атома равен:
- 1) порядковому номеру элемента
 - 2) номеру периода
 - 3) номеру группы
 - 4) относительной атомной массе
- A3. Группа формул веществ с ионной связью:
- 1) HCl , CaCl_2 , H_2SO_4
 - 2) HJ , P_2O_5 , H_3PO_4
 - 3) KOH , H_2S , H_2CO_3
 - 4) KNO_2 , NaOH , MgO
- A4. Вещество с атомной кристаллической решеткой:
- 1) оксид углерода (IV)
 - 2) оксид кремния (IV)
 - 3) вода
 - 4) хлорид натрия
- A5. Реакция обмена идет до конца между растворами веществ:
- 1) хлоридом натрия и серной кислотой
 - 2) сульфатом натрия и азотной кислотой
 - 3) серной кислотой и гидроксидом калия
 - 4) нитратом бария и хлоридом калия
- A6. Формула вещества X в цепочке превращений
- $$\text{Ba} \rightarrow \text{BaO} \rightarrow \text{X} \rightarrow \text{BaCO}_3:$$
- 1) BaSO_4
 - 2) $\text{Ba}(\text{OH})_2$
 - 3) BaCl_2
 - 4) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
- A7. Превращение, которое невозможно осуществить в одну стадию:
- 1) $\text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{NaCl}$
 - 2) $\text{CuO} \rightarrow \text{Cu}(\text{OH})_2$
 - 3) $\text{KOH} \rightarrow \text{KCl}$
 - 4) $\text{Fe}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{FeO}$
- A8. Характеристика реакции, уравнение которой
- $$\text{Mg} + 2\text{HCl} = \text{MgCl}_2 + \text{H}_2\uparrow$$
- 1) соединения, экзотермическая
 - 2) разложения, эндотермическая
 - 3) замещения, эндотермическая

4) замещения, экзотермическая

A9. реакция нейтрализации происходит при взаимодействии веществ:

- 1) металла с кислотой
- 2) кислоты с основанием
- 3) кислоты и соли
- 4) растворов двух солей

A10. Верны ли суждения о свойствах кислот?

A) При взаимодействии раствора соляной кислоты с медью образуется хлорид меди и газ водород.

Б) Кислоты реагируют со всеми основаниями с образованием соли и воды.

- 1) верно только А
- 2) верно только Б
- 3) оба суждения верны
- 4) неверны оба суждения

Часть 2

При выполнении задания В1 выберите два правильных ответа.

В1. Вещества, с которыми реагирует оксид бария:

- 1) хлорид натрия
- 2) вода
- 3) соляная кислота
- 4) гидроксид натрия
- 5) оксид углерода (II)

В2. Установите соответствие между формулами веществ и классом соединений.

Формулы веществ

А) HNO_3

Б) CO_2

В) CaO

Класс соединений

1) основание

2) кислотный оксид

3) кислота

4) основной оксид

5) соль

Часть 3

C1. Рассчитайте объем водорода, который выделится при взаимодействии алюминия массой 10,4 г с избытком раствора соляной кислоты.

C2. Даны вещества:

1. Углекислый газ
2. гидроксид магния
3. Оксид бария
4. Нитрат серебра
5. Ртуть

Какие из перечисленных веществ будут реагировать с раствором соляной кислоты? Запишите уравнения осуществимых химических реакций в молекулярном и ионном виде.