

8 класс.

Демонстрационный вариант контрольной работе за год.

Выберите один правильный ответ из предложенных:

1. Выберите формулу простого вещества:
А) HNO_3 , Б) CaSO_4 , В) Na , Г) NaCl .
2. Укажите тип данной реакции
 $\text{Ca} + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2$
А) разложения, Б) замещения, В) обмена, Г) соединения.
3. Выберите формулу соли:
А) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, Б) NaOH , В) HCl , Г) Li_2O .
4. Укажите формулу нитрата калия:
А) FeCl_3 , Б) FeCl_2 , В) KNO_2 , Г) KNO_3 .
5. Относительная молекулярная масса оксида углерода (IV) равна:
А) 64, Б) 44, В) 96, Г) 80.
6. Ковалентная неполярная связь присутствует в веществе:
А) SO_3 , Б) I_2 В) CaI_2 Г) P_2O_5
7. В ряду химических элементов $\text{Na} - \text{Mg} - \text{Al}$
А) уменьшается число валентных электронов,
Б) увеличивается атомный радиус,
В) уменьшается значение электроотрицательности,
Г) увеличивается высшая валентность.
8. Число валентных электронов в атоме равно:
А) номеру группы, Б) порядковому номеру,
В) номеру периода, Г) числу нейтронов в ядре атома.
9. Степень окисления атома серы +6 в соединении:
А) H_2S , Б) SO_2 , В) H_2SO_3 , Г) H_2SO_4 .
10. Молекулярная кристаллическая решетка характерна для вещества:
А) O_2 Б) MgCl_2 В) C (алмаз) Г) Fe

Решите задачу:

1. Рассчитайте массу соляной кислоты, необходимую для реакции с 4г гидроксида натрия.
2. Распределите вещества по классам, дайте им названия. Составьте уравнения реакций, характеризующих свойства основного оксида (с веществами из данного перечня)

HNO_3 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$, SO_2 , H_2O , K_2O , FeCl_2 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, BaSO_4 .

3. Дайте характеристику элемента №7 по плану:

- 1) положение в периодической системе;
- 2) схема строения атома
- 3) высшая валентность, количество валентных электронов;
- 4) свойства элемента (металл или неметалл);
- 5) формулы характерных соединений (высший оксид, его характер, летучее водородное соединение).