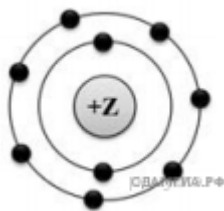


Демонстрация контрольной работы по химии за курс 8 класса

1. На приведённом рисунке изображена модель атома химического элемента.



Запишите номер периода и номер группы, в которых расположен химический элемент, модель которого изображена на рисунке. (Для записи ответа используйте арабские цифры.)

2. Химический элемент, в атоме которого электроны распределены по уровням так 2, 8, 8, 2 находится в периодической системе:

- а) в 4 периоде, 2 группе побочной подгруппе,
- б) в 4 периоде, 2 группе главной подгруппе,
- в) в 3 периоде, 5 группе главной подгруппе,
- г) в 3 периоде, 5 группе побочной подгруппе

3. В ряду химических элементов $\text{Si} \rightarrow \text{Al} \rightarrow \text{Mg}$:

- а) возрастают заряды ядер атомов,
 - б) возрастает число электронов на внешнем электронном слое атомов,
 - в) уменьшается электроотрицательность,
 - г) уменьшаются радиусы атомов,
 - д) усиливаются металлические свойства.
- (ответом является последовательность букв)

4. К простым веществам относятся:

- а) нефть, б) вода, в) золото, г) питьевая сода.

5. В сероводороде H_2S и сернистом газе SO_2 степени окисления серы соответственно равны: а) +2 и +6, б) +4 и +6, в) -2 и +2, г) -2 и +4.

6. Из предложенного перечня выберите два вещества, для которых характерна ионная химическая связь:

- 1) сульфат натрия
- 2) хлороводород
- 3) гидроксид натрия
- 4) оксид углерода(II)
- 5) оксид углерода(IV)

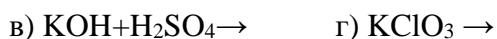
7. Ряд формул, состоящих только из кислот:

- а) Na_2O , HCl , SO_2 , б) CO_2 , Cl_2O_7 , NaOH ,
- в) HCl , HNO_3 , H_2SO_4 , г) K_2O , $\text{Ba}(\text{OH})_2$, KCl .

8. Допишите уравнения реакций. Укажите тип химических реакций.

Назовите продукты реакции.

- а) $\text{HgCl}_2 + \text{Al} \rightarrow$ б) $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$



9. Верны ли суждения о правилах техники безопасности в школьной лаборатории?

А. В лаборатории запрещается трогать реактивы руками.

Б. Чтобы погасить пламя спиртовки, следует его задуть.

а) верно только А, б) верно только Б, в) верны оба суждения, г) оба суждения неверны.

10. Выберите из предложенного перечня веществ те, которые вступают в реакцию с раствором хлорида меди (II) и запишите уравнения возможных реакций.

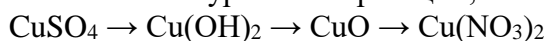
а) Fe, б) SiO_2 , в) HCl, г) H_2S , д) K_2SO_4 , е) AgNO_3 .

11. Для приготовления 400г 2% раствора соли необходимо взять соль массой:

а) 8г, б) 4г, в) 2г, г) 10г.

Приведите подробное решение.

12. Запишите уравнения реакций, соответствующие схеме превращений:



13. Какая масса водорода выделится при взаимодействии магния с соляной кислотой массой 7,3г?

Приведите подробное решение.