Повторение

8 класс

1.

Укажите число электронов, протонов, нейтронов в атомах:

- **серы, магния, азота, лития, калия.**

Нарисуйте схемы размещения электронов в атомах.

Определите число не спаренных электронов на валентном уровне.

2.

Определите виды химической связи в веществах:

Na_2O ; KCl ; CO_2 ; P_4 ; Al ;

H_2O ; S_8 ; N_2 ; Na BaS

3.

Запишите формулы веществ, определите степени окисления элементов в веществах:

- Сульфид натрия
- Нитрат бария
- Сульфит калия
- Сульфат алюминия
- Фосфат бария

4.

Определите степени окисления элементов по формулам веществ:

1) Fe S
2) Na_2CO_3
3) $Fe_2(SO_4)_3$
4) Na_3P
5) NO_2

5.

Определите тип химических реакций:

1) $Fe_2O_3 + 3C = 3CO + 2Fe$
2) $2NaOH + H_2SO_4 = Na_2SO_4 + 2H_2O$
3) $P_2O_5 + 3Na_2O = 2Na_3PO_4$
4) $H_2SiO_3 = H_2O + SiO_2$
5) $2Al + 3S = Al_2S_3$
6) $2Al + 3H_2SO_4 = Al_2(SO_4)_3 + 3H_2$
7) $CuO + 2HNO_3 = Cu(NO_3)_2 + H_2O$

6.

С какими из перечисленных веществ будет реагировать раствор хлороводородной кислоты:

- Гидроксид кальция
- Оксид серы (VI)
- Нитрат железа (II)
- Карбонат кальция
- Сульфат натрия
- Оксид цинка

7.

С какими из перечисленных веществ будет реагировать раствор гидроксида калия:

- Оксид кальция
- Оксид серы (VI)
- Нитрат железа (II)
- Карбонат натрия
- Серная кислота
- Хлорид цинка

8.

Запишите уравнения по цепочкам превращений:

А) $S \rightarrow SO_2 \rightarrow H_2SO_3 \rightarrow CaSO_3$

Б) $P \rightarrow P_2O_5 \rightarrow H_3PO_4 \rightarrow Na_3PO_4$

В) $Na \rightarrow NaOH \rightarrow Na_2CO_3 \rightarrow CO_2$

Г) $Cu \rightarrow CuO \rightarrow CuCl_2 \rightarrow Cu(OH)_2 \rightarrow CuO \rightarrow Cu$