

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

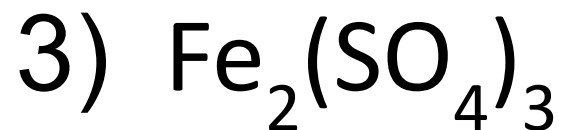
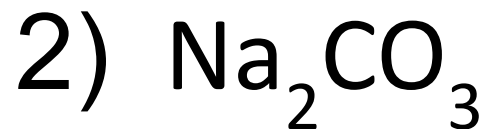
3.

Запишите формулы веществ,
определите степени окисления
элементов в веществах:

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

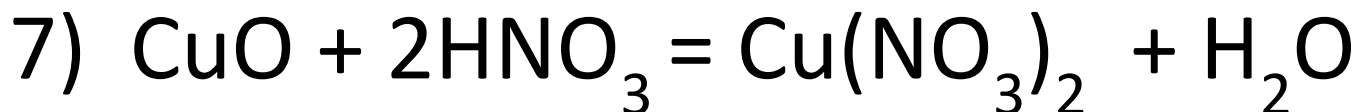
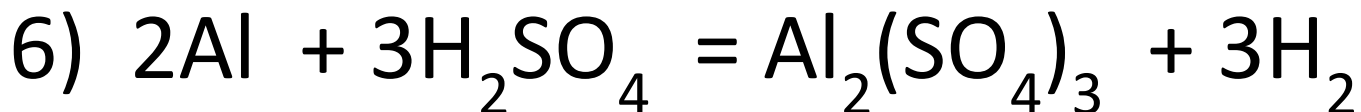
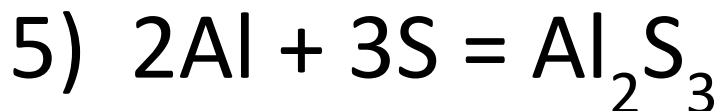
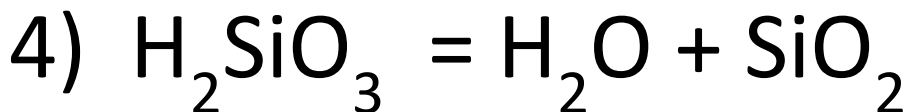
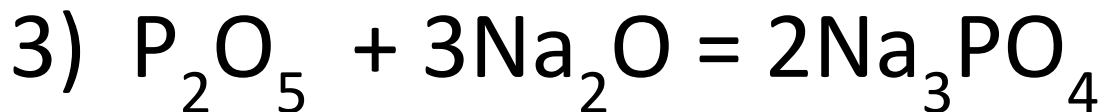
4.

Определите степени окисления
элементов по формулам
веществ:



5.

Определите тип химических реакций:



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:

