

# 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:

$\text{Na}_2\text{O}$  ;  $\text{KCl}$  ;  $\text{CO}_2$  ;  $\text{P}_4$  ;  $\text{Al}$  ;

$\text{H}_2\text{O}$  ;  $\text{S}_8$  ;  $\text{N}_2$  ;  $\text{Na}$      $\text{BaS}$

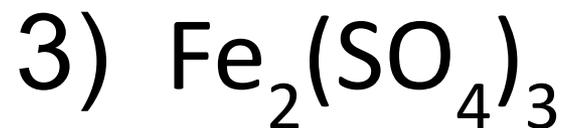
### 3.

Запишите формулы веществ,  
определите степени окисления  
элементов в веществах:

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

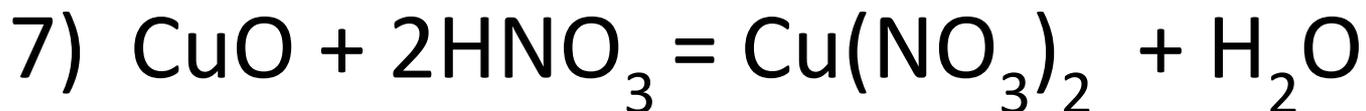
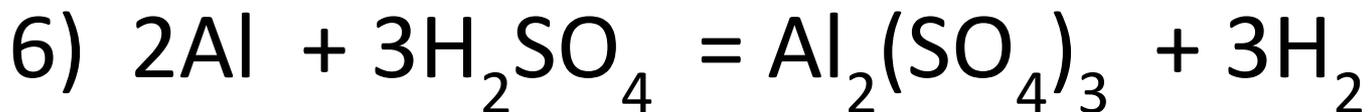
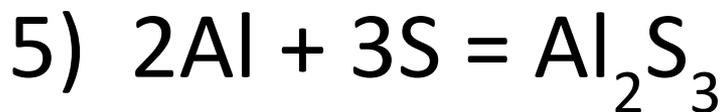
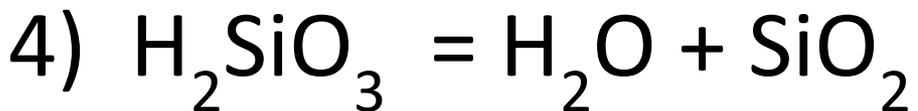
4.

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:

