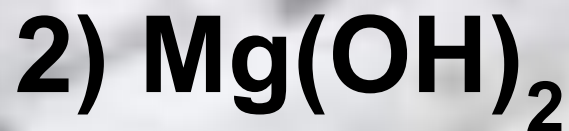
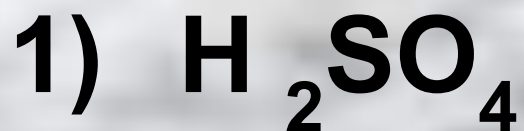
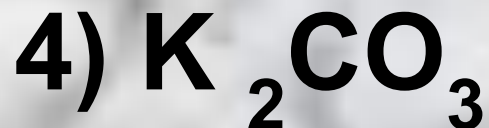


**При растворении в воде
гидроксид-ионы образует
вещество, формула которого**

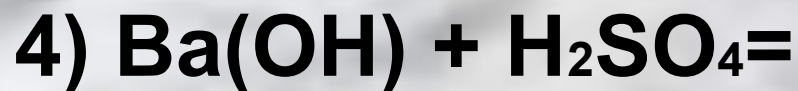
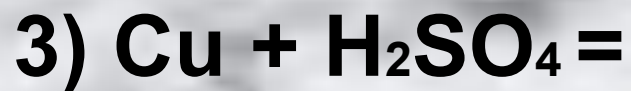
**2.Вещество, которое в водном
растворе не диссоциирует
на ионы:**



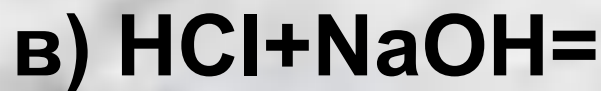
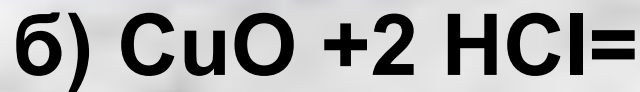
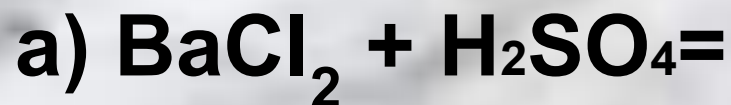
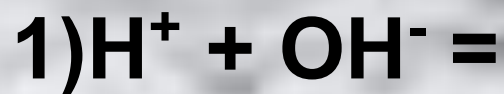
**3.К растворам веществ,
формулы которых
приведены ниже, добавили
гидроксид натрия. Реакция
ионного обмена не
протекает с раствором**



4. Реакция нейтрализации происходит между растворами веществ



5. Установите соответствие между записью фрагмента уравнения химической реакции ионного обмена и сокращенным ионным уравнением.



Ответ:

1. 1

2. 2

3. 2

4. 4

5. вгба

Применение оснований



Химические свойства оснований с позиции теории электролитической диссоциации.

**Основаниями называются
сложные неорганические
соединения состоящие из иона
металла и одной или
нескольких гидроксильных
групп OH^- .**



Упражнение на синтез знаний

А) HCl , H_2SO_4 , H_3PO_4 , $HClO_4$ – кислоты;

Б) метилоранж, лакмус, фенолфталеин –
индикаторы;

В) CuO , Na_2O , Fe_2O_3 – кислотные
оксиды;

Г) $CuSO_4$, $NaCl$, $Fe(NO_3)_3$ – соли.

Лабораторный опыт

Каковы химические свойства оснований?

Почему основания обладают сходными свойствами?



Растворение гидроксидов, взаимодействие их с кислотами.

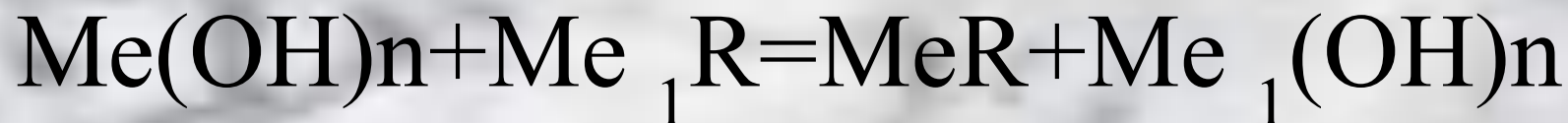
- Растворимые в воде основания называются щёлочи.
- Основания изменяют окраску индикаторов
- Лакмус - синий
Метилоранж - жёлтый
Фенолфталеин – малиновый
- Основания взаимодействуют с кислотами



Взаимодействие оснований с кислотными оксидами



Взаимодействие оснований с солями.



Взаимодействие нерастворимых оснований с кислотами. Разложение нерастворимых оснований.



Металл
+

OH^-

«ВЗАИМОДЕЙСТВУЕТ – НЕ ВЗАИМОДЕЙСТВУЕТ?»

С КАКИМИ ИЗ ПРЕДЛОЖЕННЫХ ВЕЩЕСТВ
ВЗАИМОДЕЙСТВУЕТ ГИДРОКСИД
НАТРИЯ?

Au , H_2SO_4 , Zn , CuO , CO_2 , NaOH , KCl , Na_2SiO_3 ,
 SO_3 , FeCl_3 , HCl , Mg

