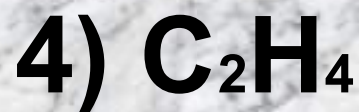
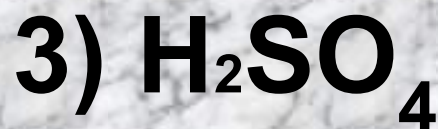
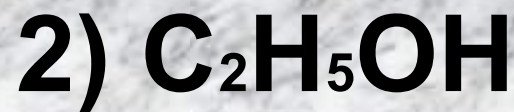
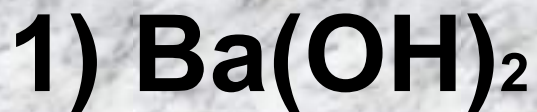
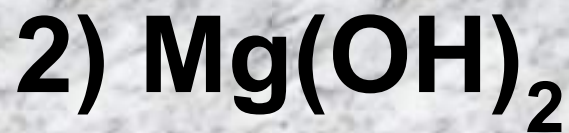
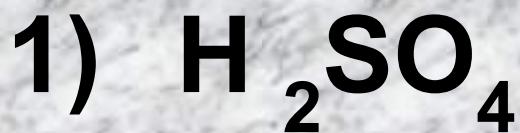


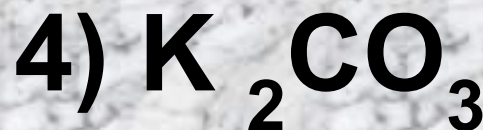
1. При растворении в воде гидроксид-ионы образует вещество, формула которого:



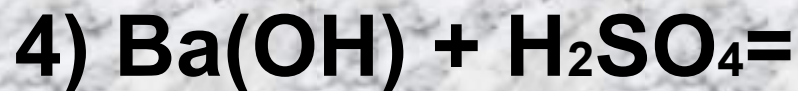
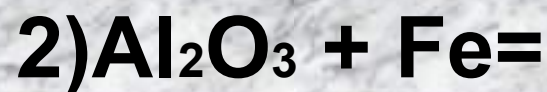
2. Вещество, которое в водном растворе не диссоциирует на ионы:



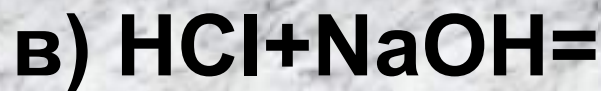
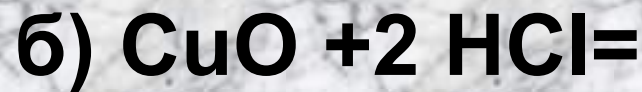
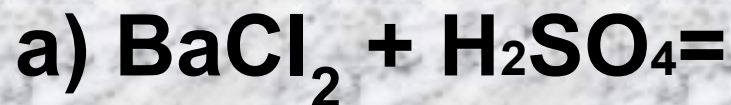
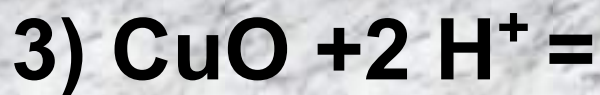
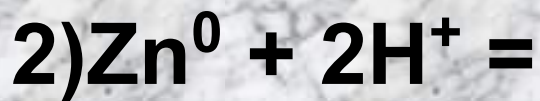
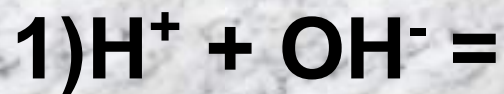
3. К растворам веществ, формулы которых приведены ниже, добавили гидроксид натрия. Реакция ионного обмена не протекает с раствором



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 , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ – соли.

Лабораторный опыт

Каковы химические свойства оснований?

Почему основания обладают сходными свойствами?



Растворение гидроксидов, взаимодействие их с кислотами.

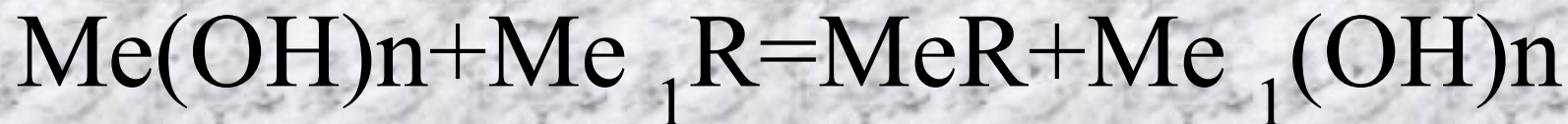
- Растворимые в воде основания называются щёлочи.
- Основания изменяют окраску индикаторов
- Лакмус - синий
- Метилоранж - жёлтый
- Фенолфталеин – малиновый
- Основания взаимодействуют с кислотами



Взаимодействие оснований с кислотными оксидами



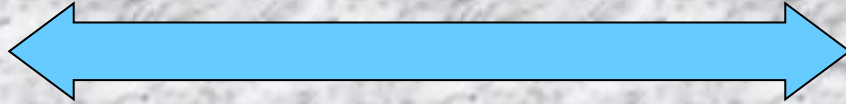
Взаимодействие оснований с солями.



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

