



ОСНОВАНИЯ

Подготовила Жебанова Н.П. преподаватель
химии и биологии СПО РМ (ССЕЗ)
«Ковылкинский аграрно- строительный
колледж»



Определение. Номенклатура.

Основания – это сложные вещества, состоящие из ионов металлов и связанных с ними гидроксид-ионов.

$M(OH)_n$, где M – металл, n – число групп OH^- и в то же время численное значение заряда иона (степени окисления) металла

Например: $Na^{+1}OH$, $Ca^{+2}(OH)_2$, $Fe^{+3}(OH)_3$

Название: «гидроксид» + «металла» (степень окисления, если переменная)

$Cu(OH)_2$ – гидроксид меди два



Установите съответствие

KOH

Mg(OH)_2

Ca(OH)_2

Fe(OH)_3

NaOH

Гидроксид калция

Гидроксид желяза (III)

Гидроксид натрия

Гидроксид магна

Гидроксид калия



Классификация



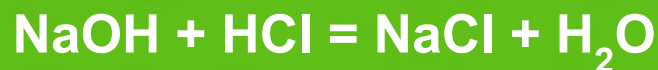
Качественные реакции для щелочей

| Индикатор | Нейтральная среда | Щелочная среда |
|-----------------------|-------------------|----------------|
| Лакмус | фиолетовый | синий |
| Метилоранжевый | оранжевый | жёлтый |
| Фенолфталеин | бесцветный | малиновый |



Химические свойства оснований

1. Основание + кислота = соль + вода (р-ция обмена)



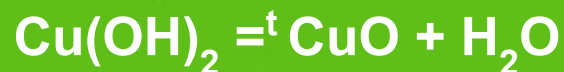
2. Щёлочь + кислотный оксид = соль + вода (р-ция обмена)



3. Щёлочь + соль = новое основание + новая соль (р-ция обмена)

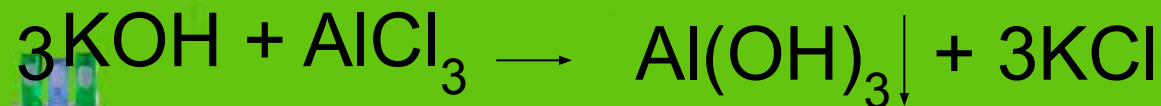
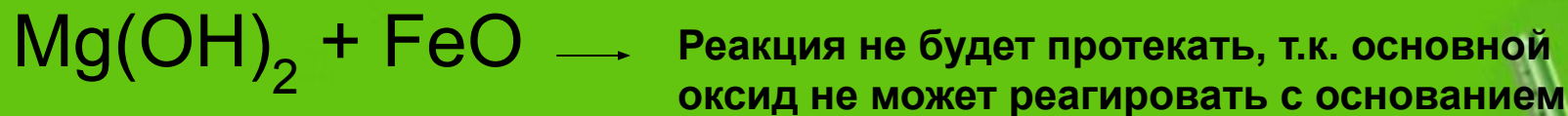
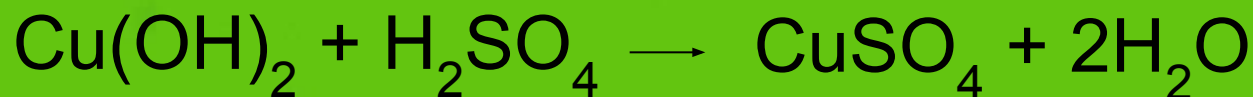
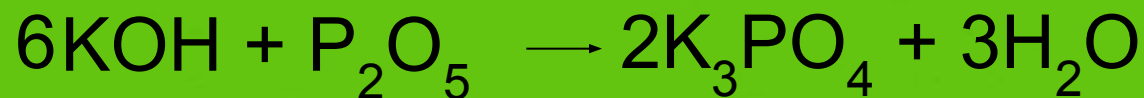


4. Разложение нерастворимых в воде оснований на оксид и воду



Проверьте ваши знания

- Закончите молекулярные уравнения возможных реакций:



Использованные ресурсы:

- О.С.Габриелян ХИМИЯ – Москва: ДРОФА, 2010
- <http://www.alhimikov.net/elektronbuch/Page-19.html>
Электронный учебник по химии
- <http://animashky.ru/flist/obnauk/9/7.gif> колба над спиртовкой
- <http://animashky.ru/flist/obnauk/9/6.gif> колба

