**Билет № 13. Основания, их классификация. Химические свойства. Взаимодействие с оксидами неметаллов и кислотами.**

**Основания -** …(определение)

Например: *(привести примеры оснований, используя формулы и названия)*

**Основания классифицируются:**

1. По количеству гидроксогрупп на одно-, двух-, трехкислотные
2. По растворимости на щелочи (растворимые основания) и нерастворимые основания. Щелочи относятся к сильным основаниям, а нерастворимые основания – к слабым.

**Рассмотрим свойства оснований на примере щелочей:**

1. Щелочи взаимодействуют с кислотными оксидами (оксидами неметаллов)

NaOH + CO2 =

*…(дописать молекулярное уравнение, записать полное и сокращенное ионное уравнения к нему)*

1. Щелочи реагируют с кислотами

NaOH + HCL =

*…(дописать молекулярное уравнение, записать полное и сокращенное ионное уравнения к нему)*

**Рассмотрим свойства нерастворимых оснований:**

1. Нерастворимые основания реагируют с кислотами

NaOH + HCL =

*…(дописать молекулярное уравнение, записать полное и сокращенное ионное уравнения к нему)*

1. Нерастворимые основания разлагаются при нагревании.

t0

Cu(OH)2 =

*…(дописать молекулярное уравнение)*