

Классификация оснований

По растворимости в воде:

- Растворимые (щелочи) - LiOH , NaOH , KOH , RbOH , CsOH , Ca(OH)_2 , Sr(OH)_2 , Ba(OH)_2 , NH_4OH
- Нерастворимые - Al(OH)_3 , Cu(OH)_2 , Fe(OH)_3 и др.

По числу гидроксильных групп:

- Однокислотные - LiOH , CuOH
- Двукислотные - Ca(OH)_2 , Zn(OH)_2
- Трёхкислотные - Fe(OH)_3 , Cr(OH)_3

Химические свойства оснований

Растворимые в воде
основания (щелочи)

Нерастворимые в воде
основания

1. Взаимодействие с кислотами -
реакция нейтрализации

1. Взаимодействие с кислотами

**2. Взаимодействие с кислотными
и амфотерными оксидами**

2. Разлагаются при нагревании

3. Взаимодействие с солями

3. Не изменяют окраску индикаторов

Из приведенного перечня формул веществ
выберете те, которые вступают во взаимодействие
с гидроксидом калия



Способы получения оснований

Растворимые в воде основания (щелочи)

- 1. Взаимодействием щелочного или щелочноземельного металла с водой*
- 2. Взаимодействием оксида щелочного или щелочноземельного металла с водой*
- 3. В технике гидроксиды калия и натрия получают электролизом водных растворов NaCl и KCl*

Нерастворимые в воде основания

- 1. Действием раствора щелочи на соль того металла, гидроксид которого необходимо получить*