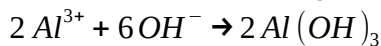
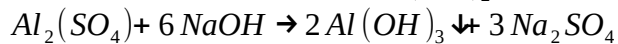
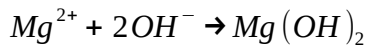
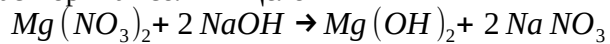


## Билет 18

### Нерастворимые основания и амфотерные гидроксиды

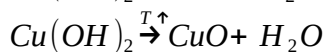
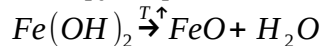
#### Получение

Растворимая соль + Щелочь



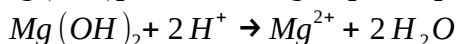
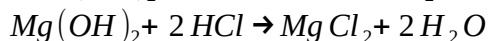
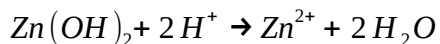
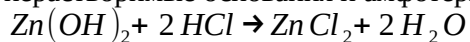
#### Химические свойства

1. И те и другие разлагаются при нагревании, а иногда и при хранении

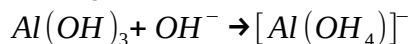
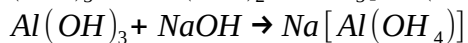
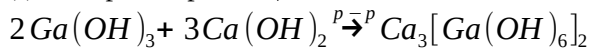


\*\* Если разложение проходит в присутствии кислорода (на воздухе), то  $FeO$  и  $Cu_2O$  могут доокисляться до  $Fe_2O_3$  и  $CuO$ .

2. И нерастворимые основания и амфотерные гидроксиды способны реагировать с кислотами



3. В отличие от нерастворимых оснований амфотерные гидроксиды способны реагировать с водными растворами щелочей



Никаких других свойств у этих веществ нет!