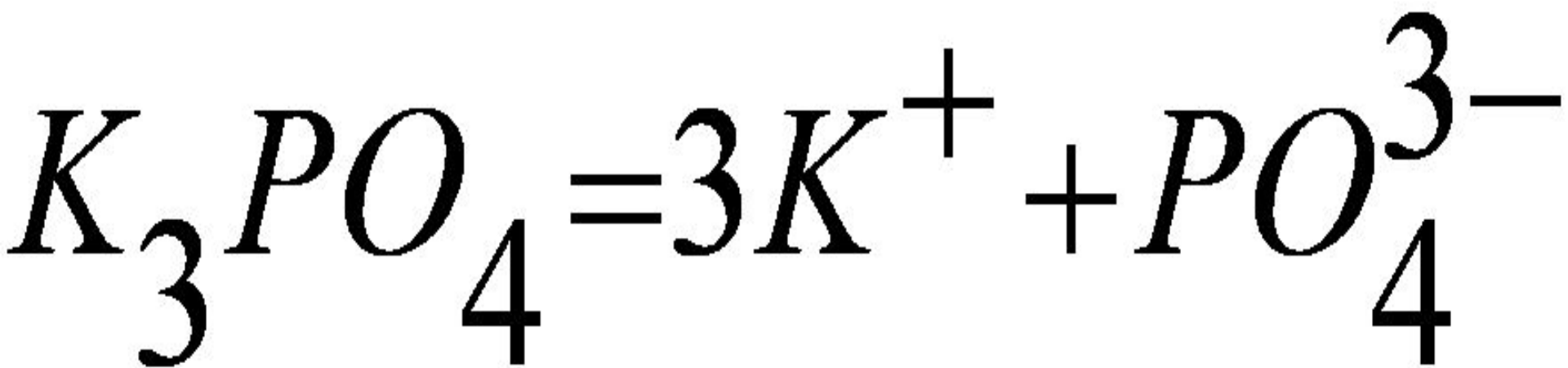
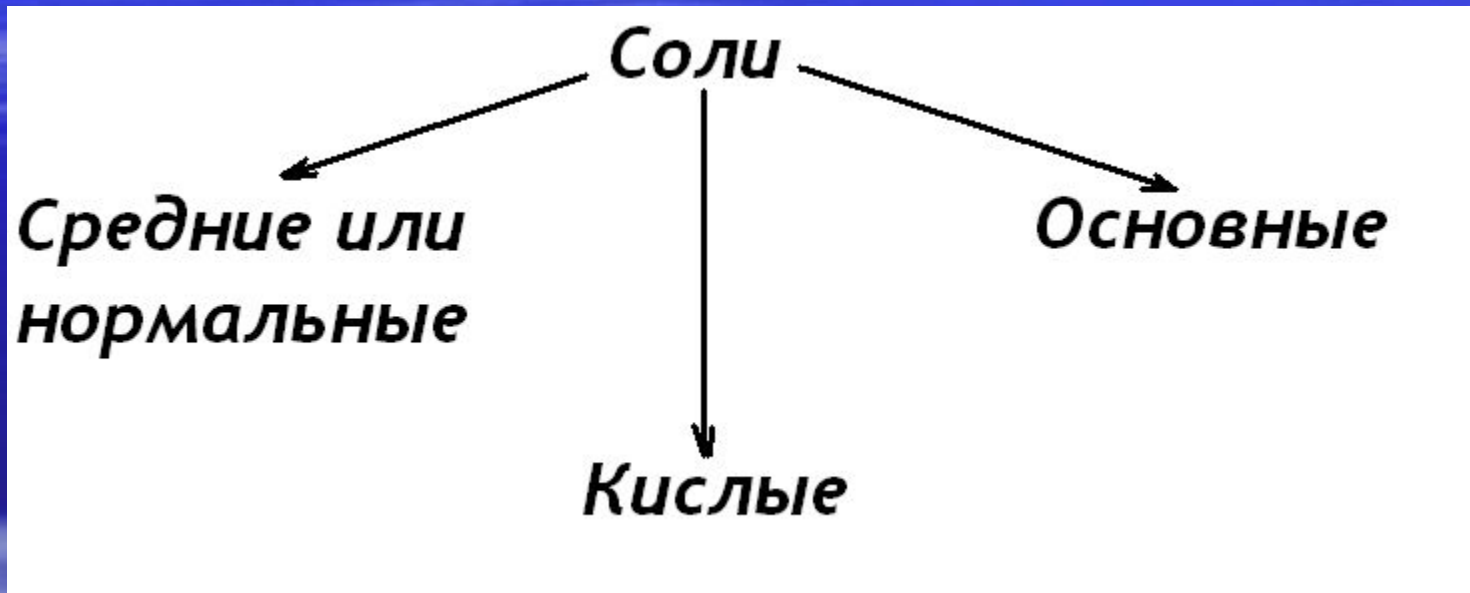


Соли в свете теории
электролитической диссоциации.

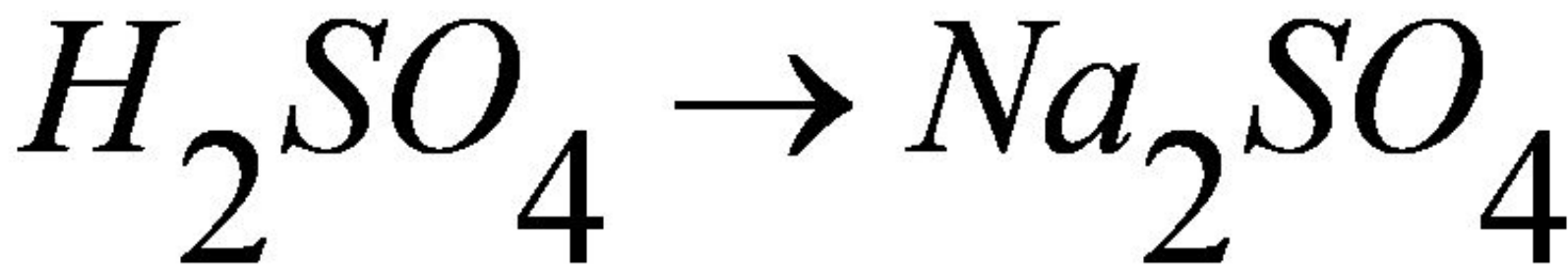
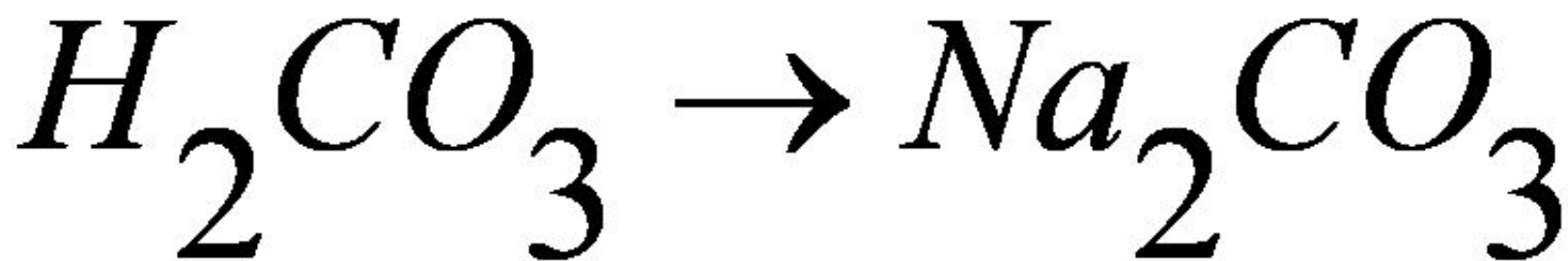
Солями называют электролиты, которые при диссоциации образуют катионы металла и анионы кислотного остатка.



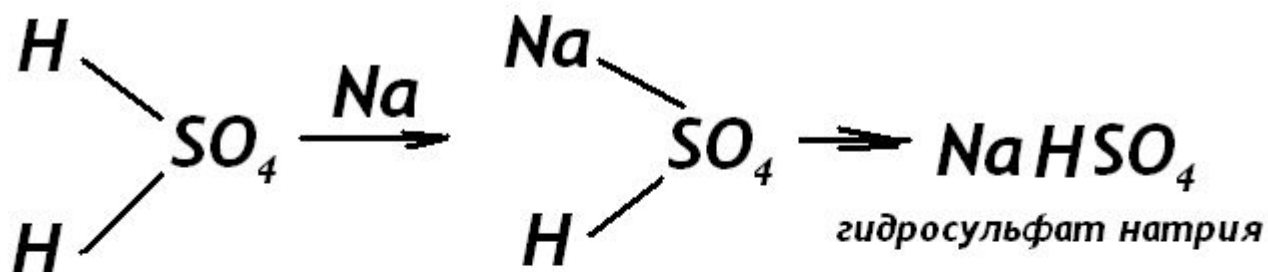
Классификация солей:



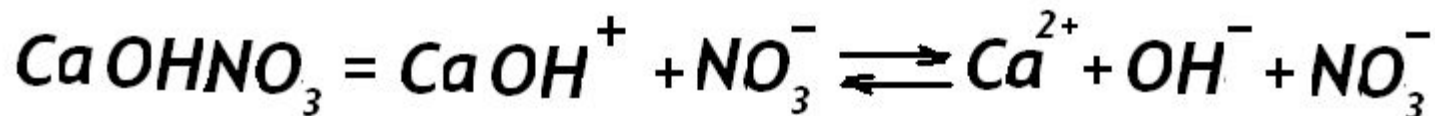
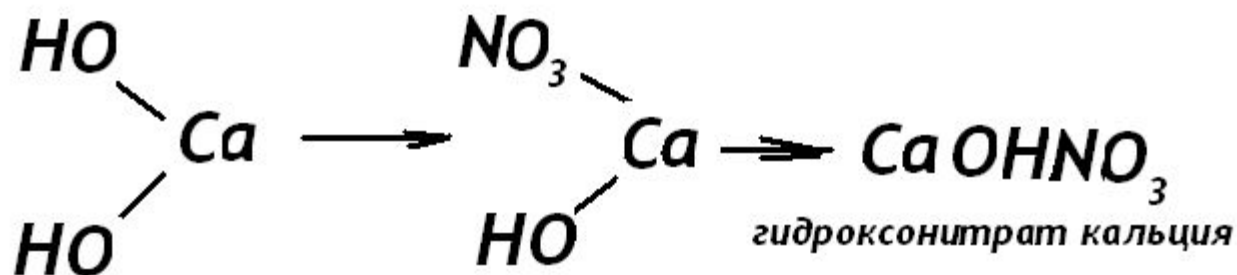
Средние, или нормальные, соли — это продукты полного замещения атомов водорода в кислоте на металл.



Кислые соли — это продукты неполного замещения атомов водорода в кислоте на металл.



Основные соли — это продукты неполного замещения гидроксогруппы в основании на кислотный остаток.



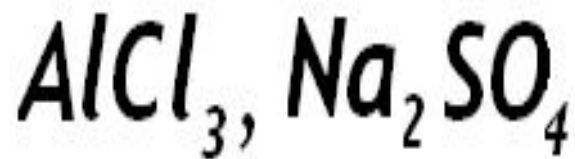
Выпишите формулы солей по классификации и назовите их:



Соли

```
graph TD; A[Соли] --> B[Средние или нормальные]; A --> C[Кислые]; A --> D[Основные]; B --- B1[AlCl3, Na2SO4]; C --- C1[NaHCO3, KHSO4]; D --- D1[CaOHNO3, AlOHCl2];
```

**Средние или
нормальные**



Кислые



Основные



NaHCO_3 - гидрокарбонат натрия.

Al(OH)Cl_2 - гидроксохлорид алюминия.

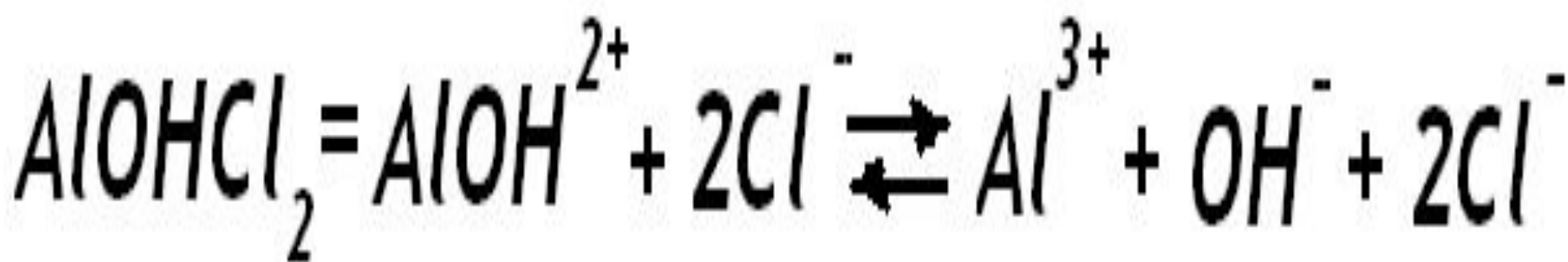
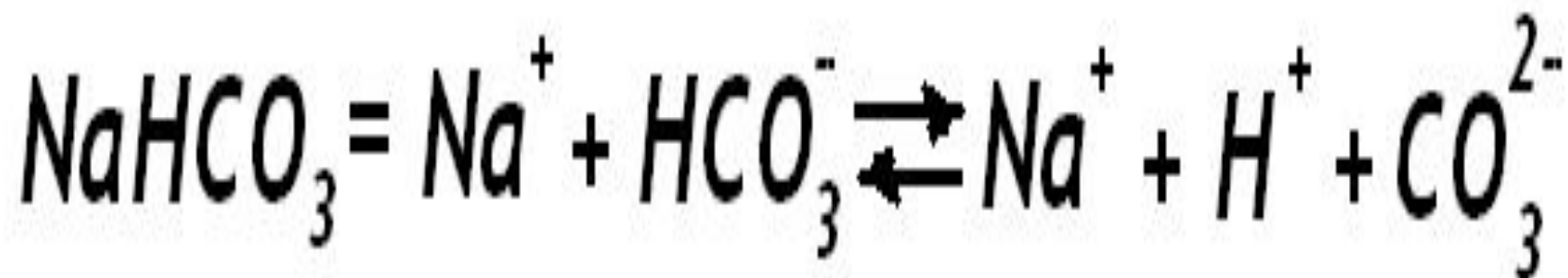
KHSO_4 - гидросульфат калия.

AlCl_3 - хлорид алюминия.

Ca(OH)NO_3 - гидроксонитрат кальция.

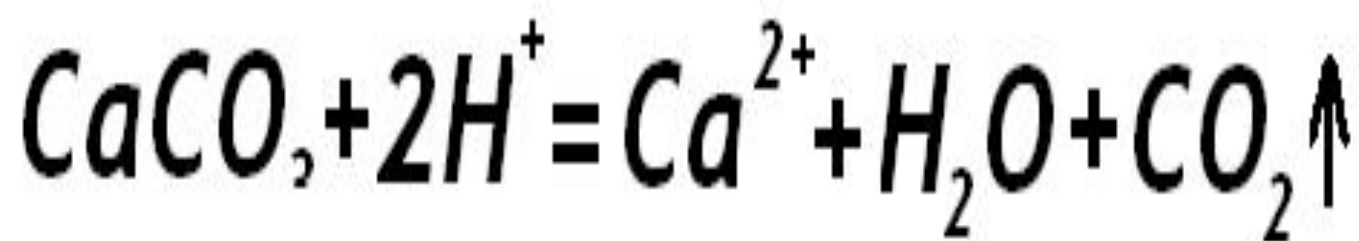
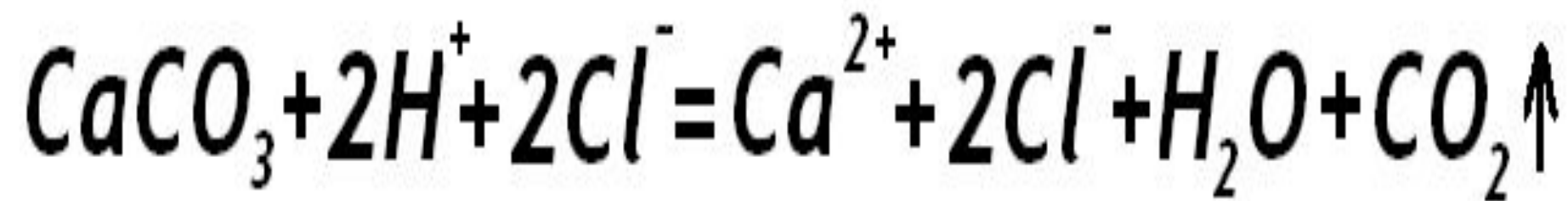
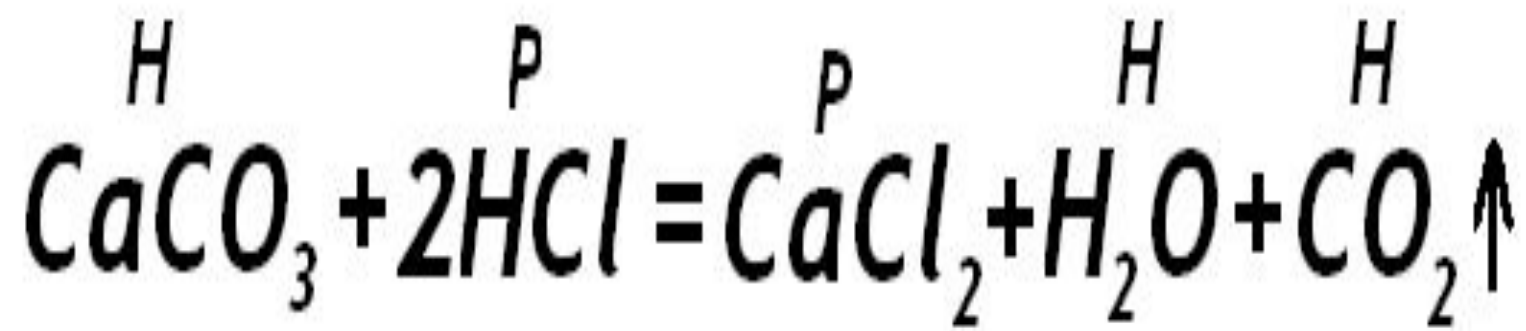
Na_2SO_4 - сульфат натрия.

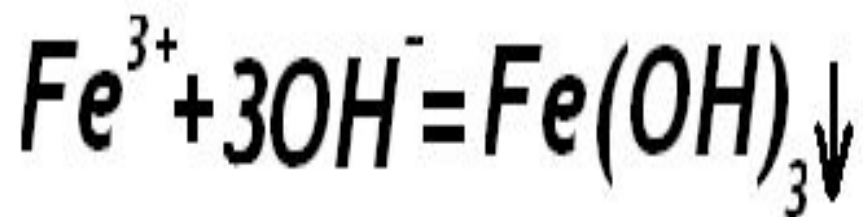
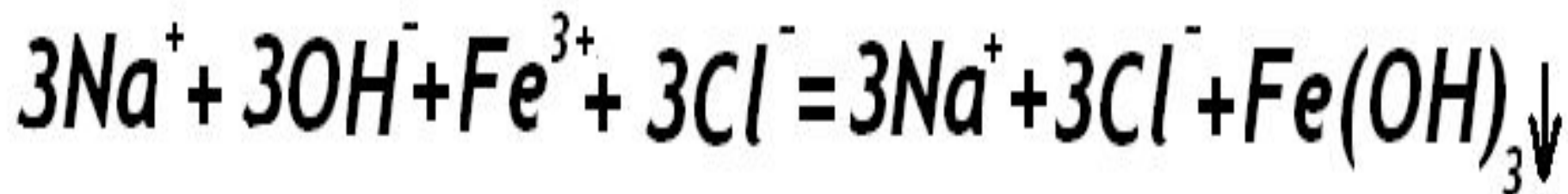
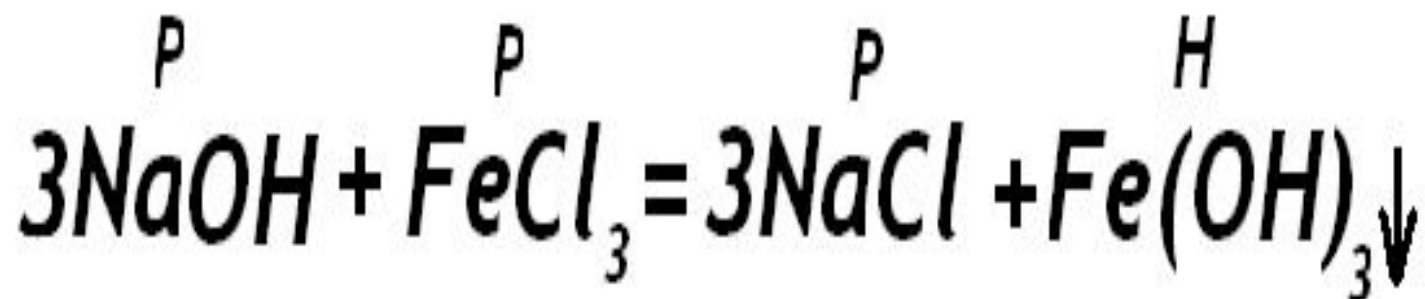
Диссоциация солей:



СОЛЬ+КИСЛОТА=

СОЛЬ+ЩЁЛОЧЬ=





МОЛОДЦЫ!!!