



Соли

```
graph TD; A[Соли] --> B[Средние]; A --> C[Кислые]; A --> D[Основные];
```

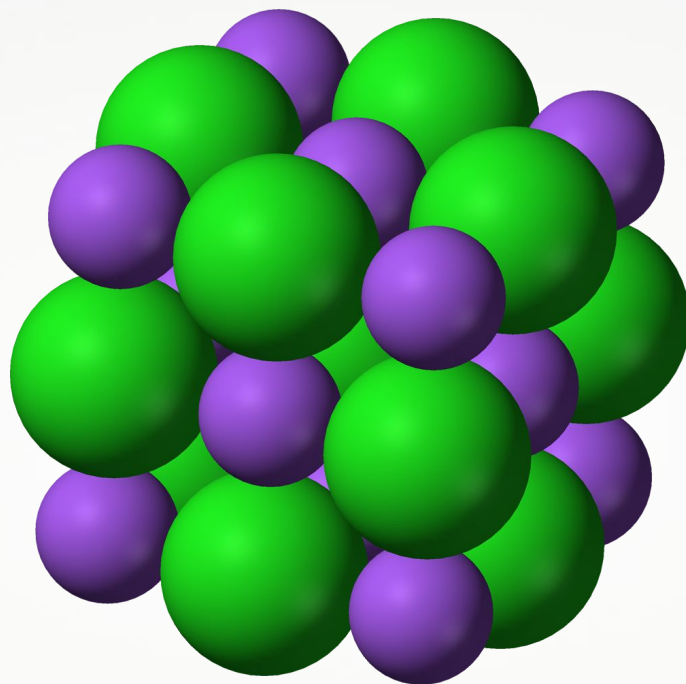
Средние

Кислые

Основные

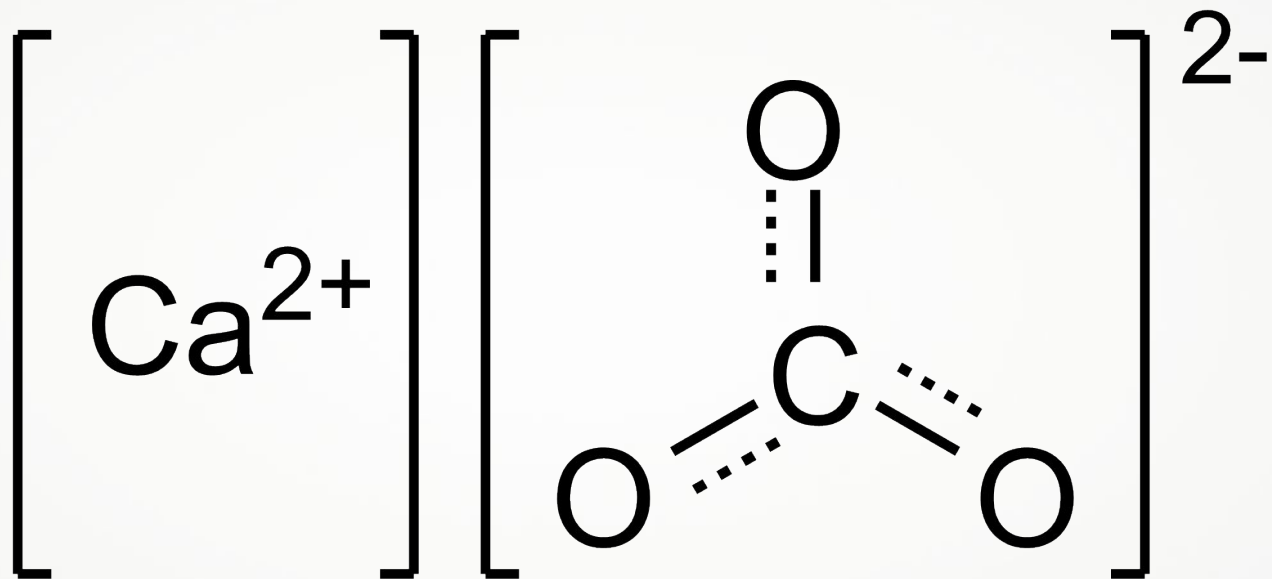


Средние (нормальные) соли — это продукты полного замещения атомов водорода в кислоте на металл.



Хлорид натрия







Карбонат кальция — важнейшая соль, из которой морские животные: моллюски, раки, простейшие строят покровы своего тела.



Фосфат кальция входит в состав фосфоритов и апатитов, которые используют в производстве фосфора и фосфорных удобрений.



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



Наиболее используемая в быту кислая соль — это **гидрокарбонат натрия** (NaHCO_3), который известен под названием пищевая или питьевая сода.

Разложение пищевой соды:



Разложение гидрокарбоната аммония:



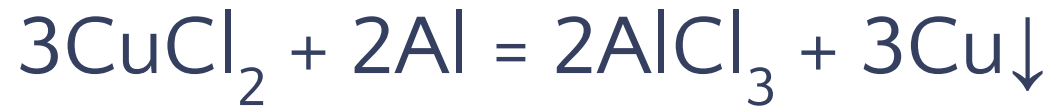


Гидрокарбонат кальция — кислая соль.
Она входит в состав многих минеральных вод.



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

Взаимодействие солей с металлами



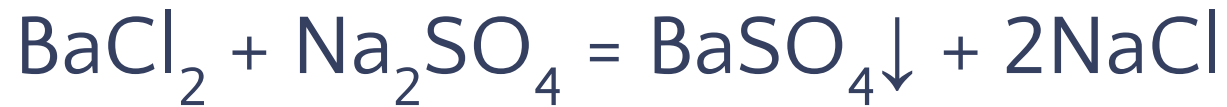
Взаимодействие солей с
кислотами



Взаимодействие солей со щелочами



Взаимодействие солей между собой



Термическое разложение солей

