



Соли

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

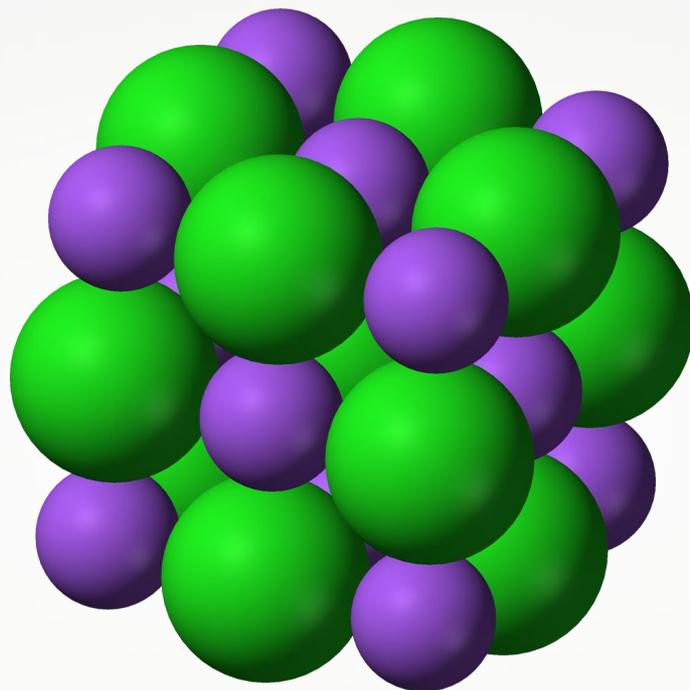
Средние

Кислые

Основные

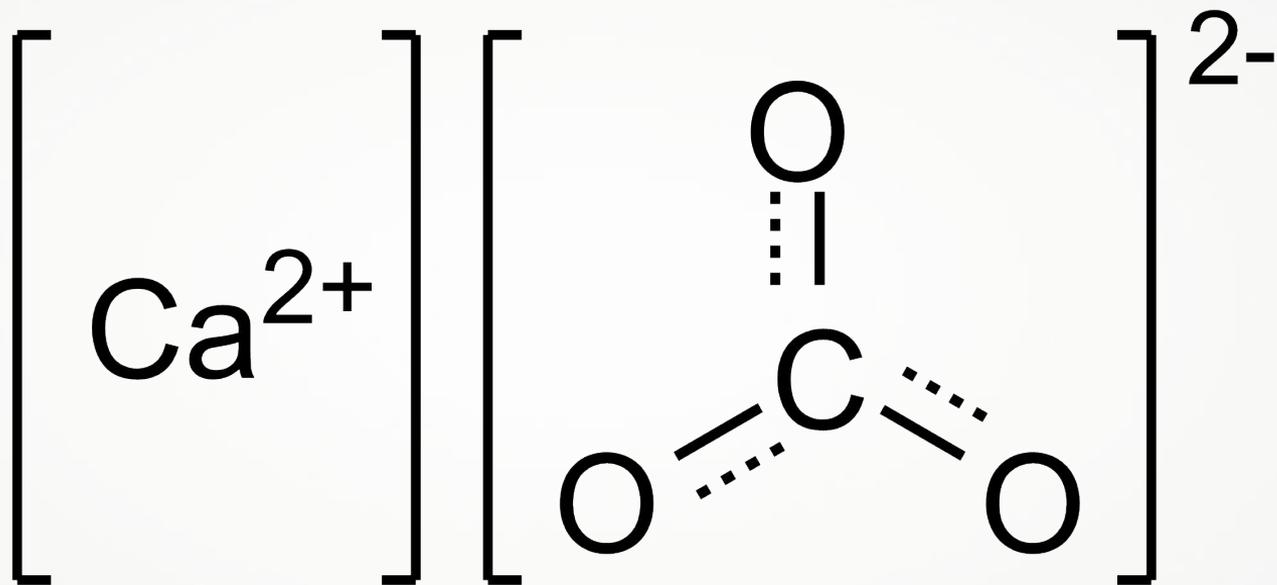


**Средние (нормальные) соли** — это продукты полного замещения атомов водорода в кислоте на металл.



Хлорид натрия







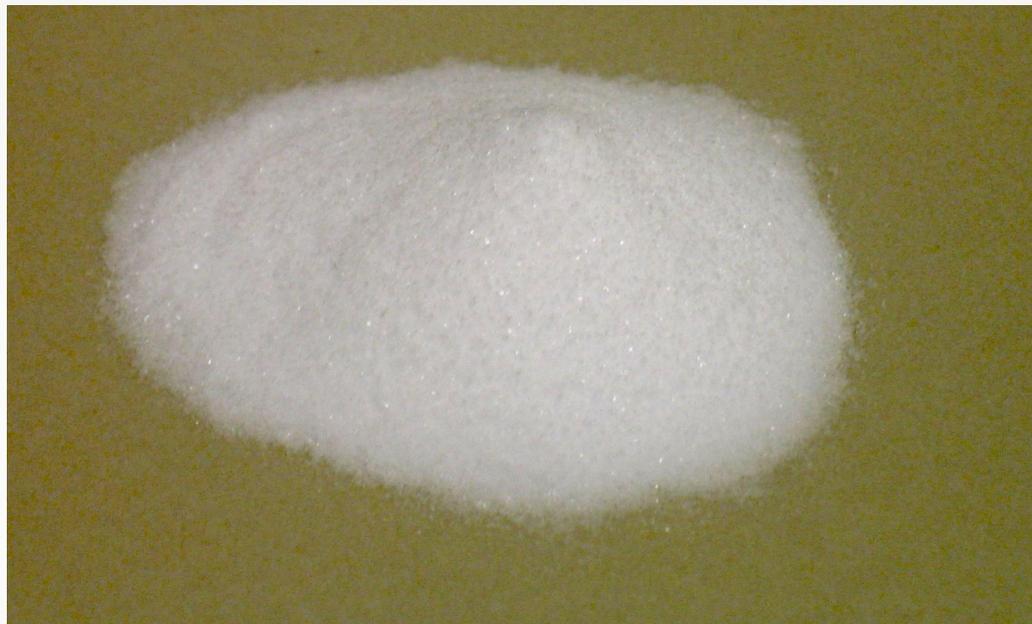
**Карбонат кальция** — важнейшая соль, из которой морские животные: моллюски, раки, простейшие строят покровы своего тела.



**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** ( $\text{NaHCO}_3$ ), который известен под названием пищевая или питьевая сода.

Разложение пищевой соды:



Разложение гидрокарбоната аммония:



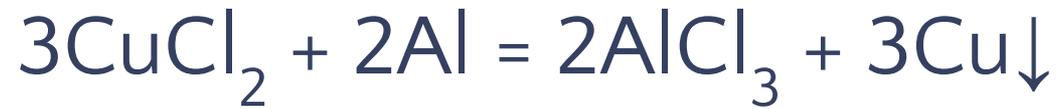


**Гидрокарбонат кальция** — кислая соль.  
Она входит в состав многих минеральных вод.



**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

