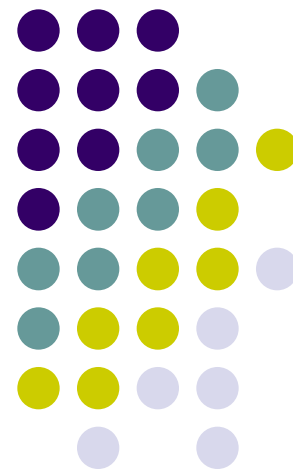
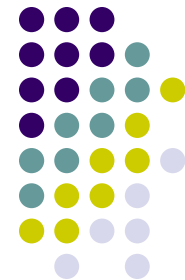


СОЛИ

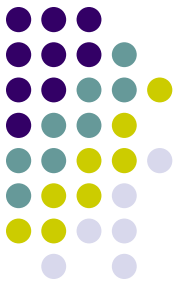
*электролитической
диссоциации*



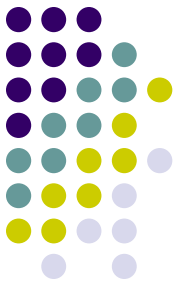


Цель урока:

- Сформировать понятие о солях как классе электролитов;
- Рассмотреть общие химические свойства солей в свете теории электролитической диссоциации.



- **Соли – твердые вещества;**
- **Тип химической связи – ионный;**
- **Соли – растворимые в воде,
нерастворимые
малорастворимые**



- **Соли** – это сложные вещества, состоящие из атомов металла и кислотного остатка.
- **Соли** – это сложные вещества, состоящие из ионов металлов и кислотных остатков.
- **Соли** – это электролиты, которые при диссоциации образуют катионы металла и анионы кислотного остатка.

Классификация солей



Соли

Кислые
 NaHCO_3

Средние
 Na_2SO_4

Основные
 MgOHCl

Номенклатура средних солей



Название
кислотного
остатка

+

название металла
(в родительном
падеже)

+

с.о. металла
(в скобках)

$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ – сульфат железа (III)

K_3PO_4 -



Средними называют соли, которые образуются при полном замещении атомов водорода в кислоте атомами металлов:



Номенклатура кислых солей



«Гидро» + название
кислотного
остатка

+

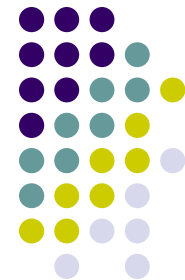
название металла
(в родительном
падеже)

+

с.о. металла
(в скобках)

NaHSO_4 – гидросульфат натрия

NaHCO_3 – гидрокарбонат натрия



Кислыми называют соли, которые образуются при неполном замещении атомов водорода в кислоте на атомы металлов:



Номенклатура основных солей



**«Гидроксо» + название
кислотного
остатка**

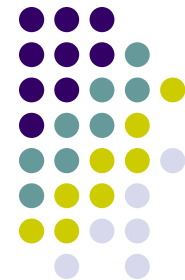
+

**название металла
(в родительном
падеже)**

+

**с.о. металла
(в скобках)**

$\text{Ca}(\text{OH})\text{Cl}$ – гидроксохлорид кальция



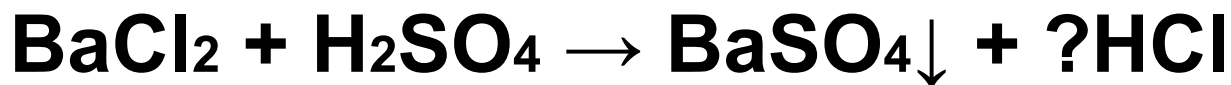
Основными называют соли, в которых кроме кислотного остатка присутствуют гидроксогруппы:



Химические свойства солей



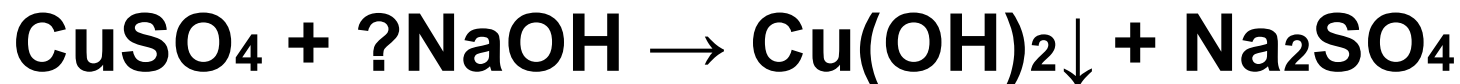
1. Соль + кислота $\rightarrow$ другая соль +
другая кислота



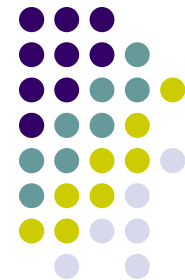
Химические свойства солей



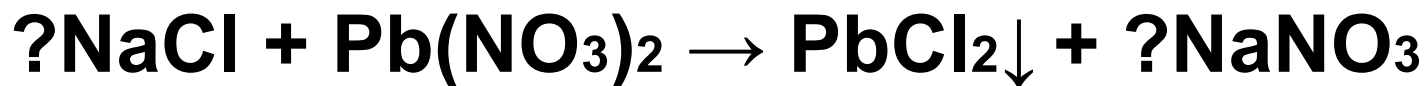
2. Соль + щелочь $\rightarrow$ другая соль +
другое основание



Химические свойства солей



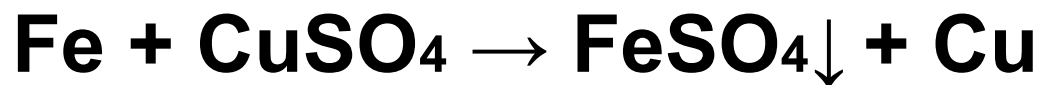
3. Соль1 + соль 2 $\rightarrow$ соль 3 + соль 4



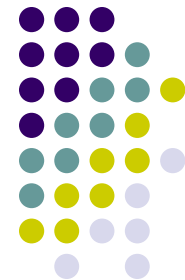
Химические свойства солей



4. Соль + металл $\rightarrow$ другая соль +
другой металл



Применение солей



- Карбонат кальция CaCO_3
- Гидрокарбонат натрия (питьевая сода) NaHCO_3
- Хлорид кальция CaCl_2
- Сульфат бария BaSO_4
- Иодид натрия и иодид калия
- Нитрат серебра (ляпис)
- $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ – глауберова соль

Дома:

- 8В § 41, упражнение 2
- 8А, 8Б § 42, упражнение 2

