


Тема урока

***Теория
электролитической
диссоциации***

A stylized silhouette of a mountain range in shades of teal and light blue, located at the bottom right of the slide.



Электролит

Катод, анод

Гидратация

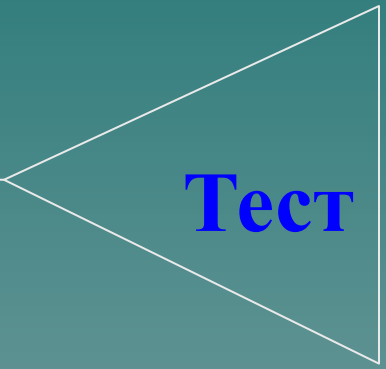
Диссоциация

Неэлектролит

Катион, анион

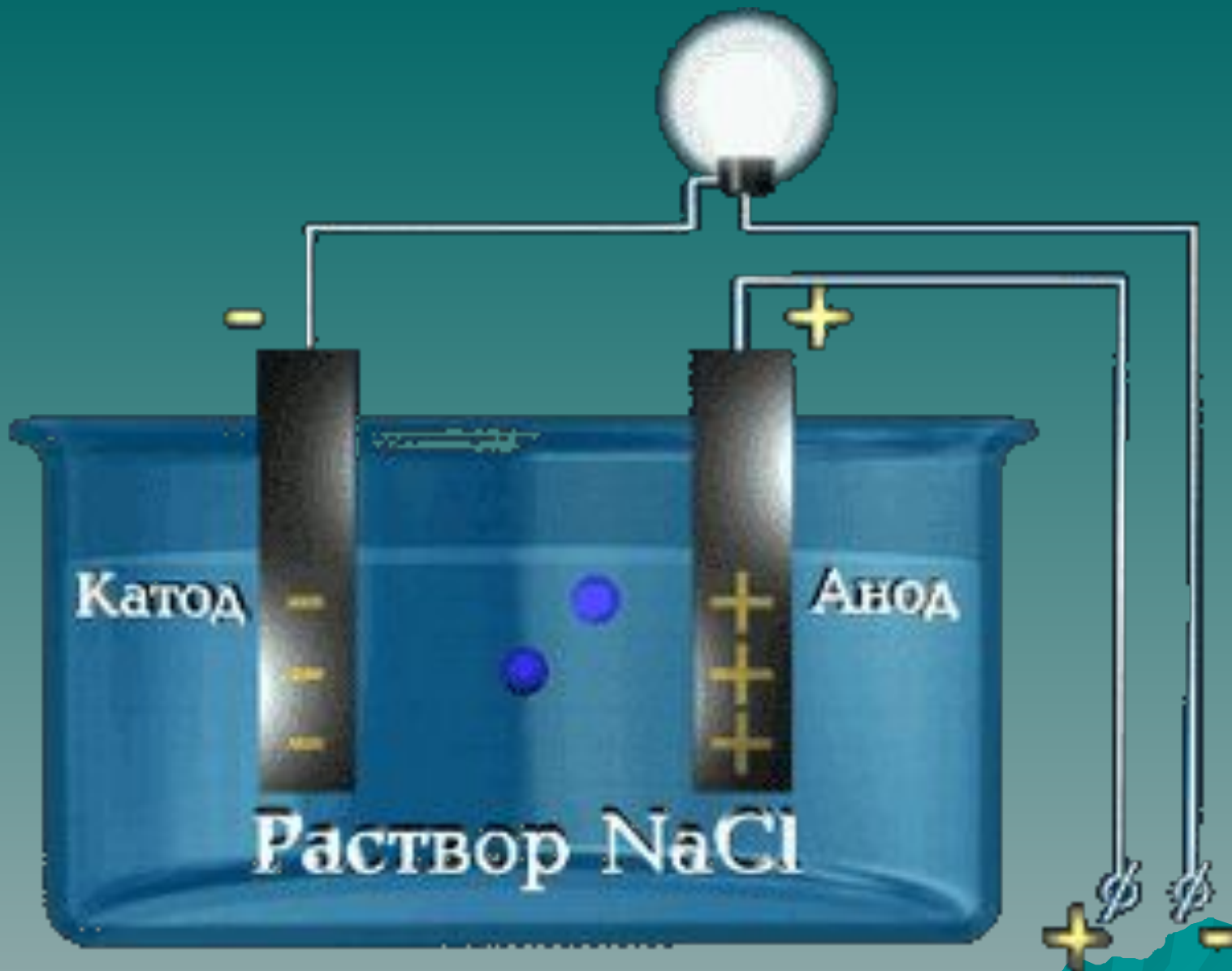
Диполи

Ассоциация



Вещества делятся на:

- *Электролиты*
- Растворимые вещества:
 - Кислоты
 - Основания
 - Соли
- ◆ *Неэлектролиты:*
 - ◆ Нерастворимые вещества
 - ◆ Оксиды
 - ◆ Сахар
 - ◆ Глюкоза
 - ◆ Спирт

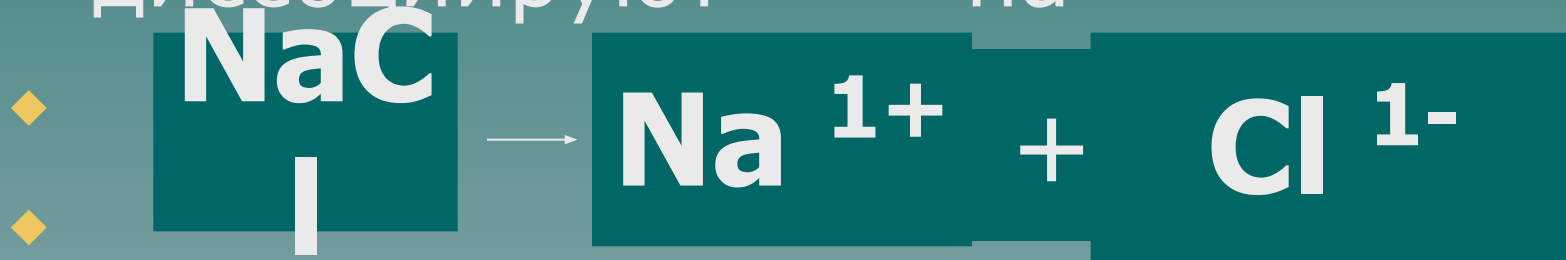


Процесс электролитической диссоциации

- ◆ Условия:
- ◆ Раствор
- ◆ Электролит
- ◆ Ионы : катионы и анионы

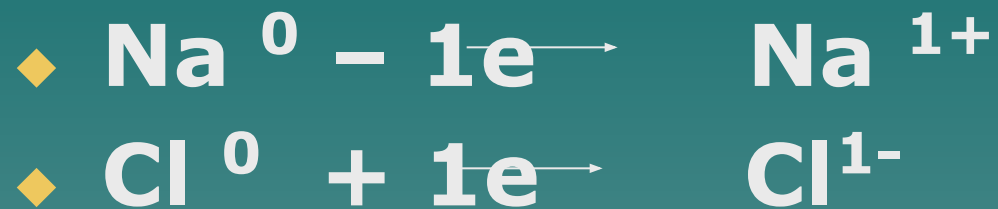
Основное положение электролитической диссоциации

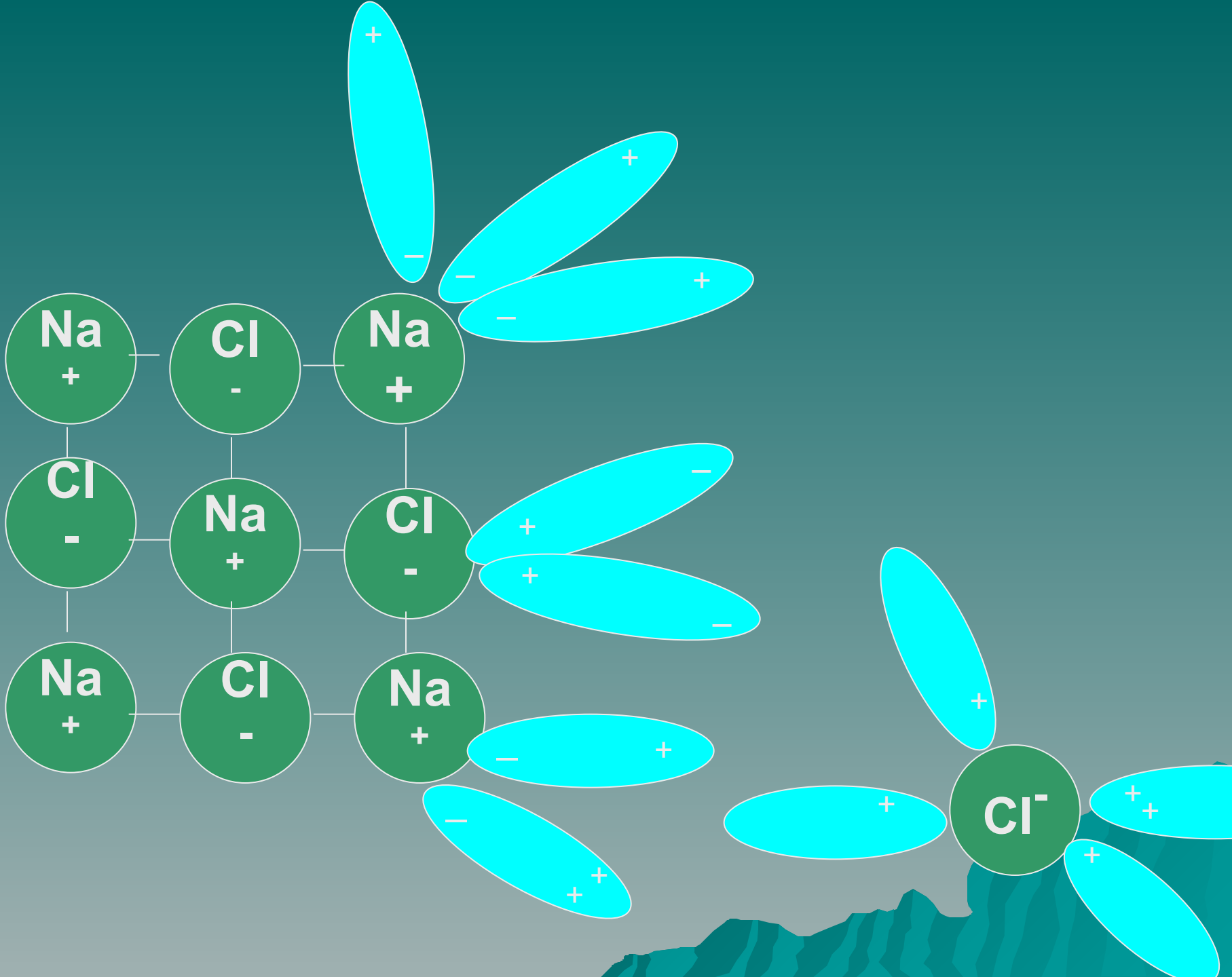
- ◆ **Электролиты** при растворение в воде диссоциируют на



- ◆ **Ионы** – форма существования химического элемента

Превращение атомов в ионы.



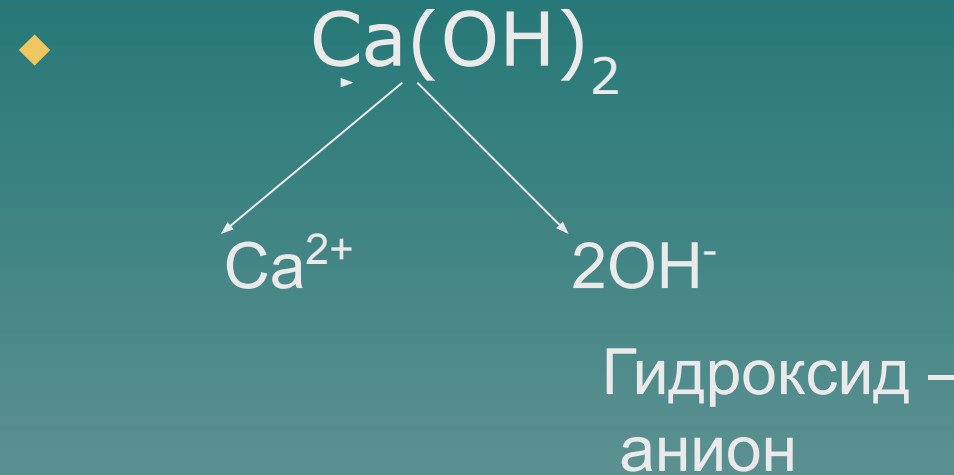
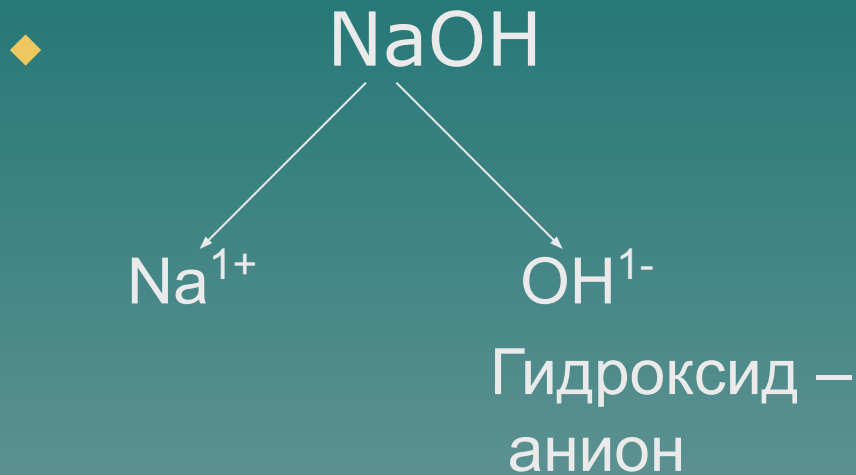


Кислоты



Кислоты- сложные вещества,
диссоциирующие на катионы водорода
и анионы кислотного остатка

Основания



Основания- сложные вещества,
диссоциирующие на катионы металла и
гидроксид- анионы

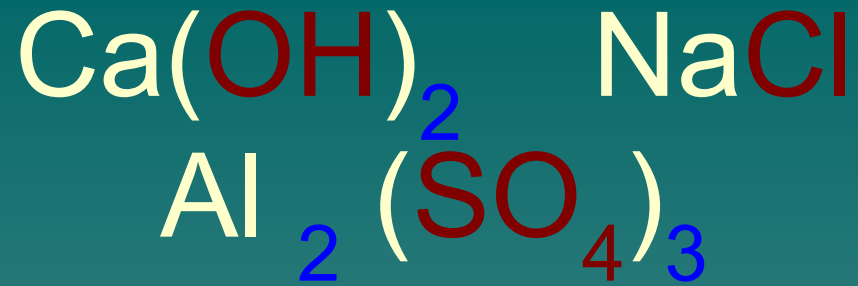
Соли



Катион калия

Нитрат-анион

Соли- сложные вещества,
диссоциирующие на катионы металла
и анионы кислотного остатка



Катионы



Анионы



Выпишите формулы электролитов.

1. NaCl
2. Cu(OH)₂
3. H₂SO₄
4. Спирт
5. CaO
6. KOH

1. NaCl
2. H₂SO₄
3. KOH

Составьте уравнения электролитической диссоциации электролитов

- ◆ KOH
- ◆ H_3PO_4
- ◆ CaCO_3
- ◆ $\text{Al}(\text{OH})_3$



Электролит

Катод, анод

Гидратация

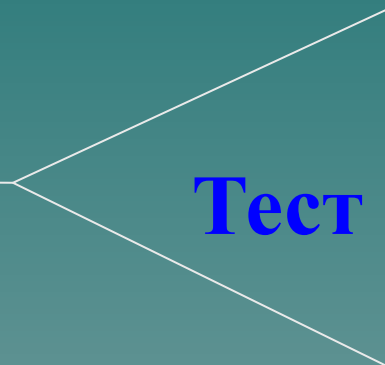
Диссоциация

Неэлектролит

Катион, анион

Диполи

Ассоциация





Снацидо

Animashka.info