


*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

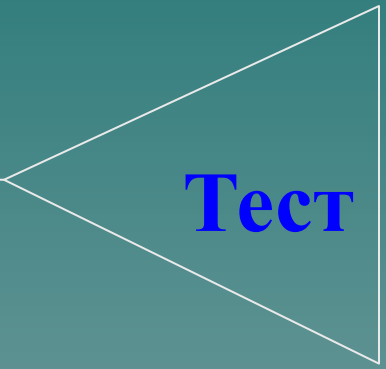
Диссоциация

Неэлектролит

Катион, анион

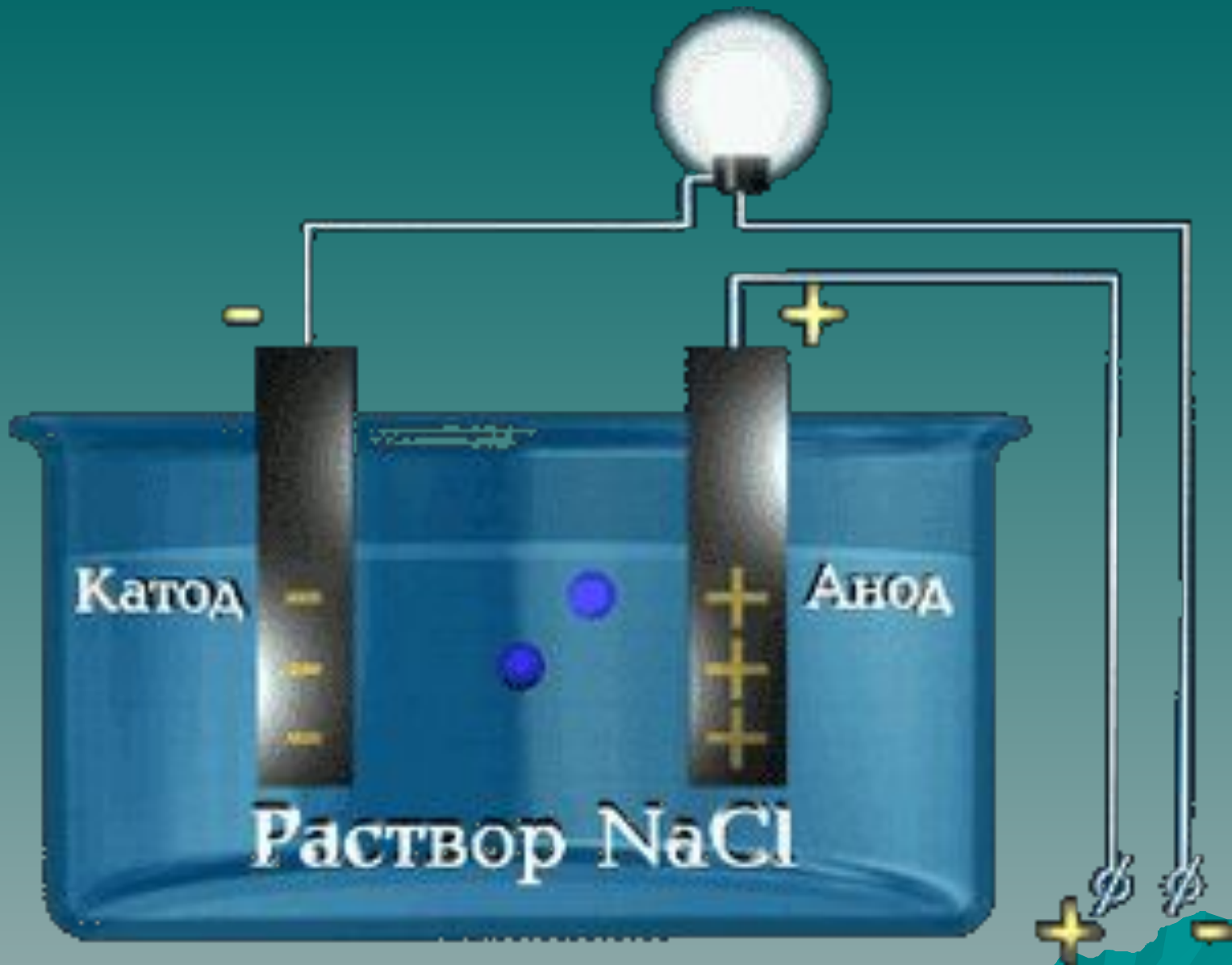
Диполи

Ассоциация



# Вещества делятся на:

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

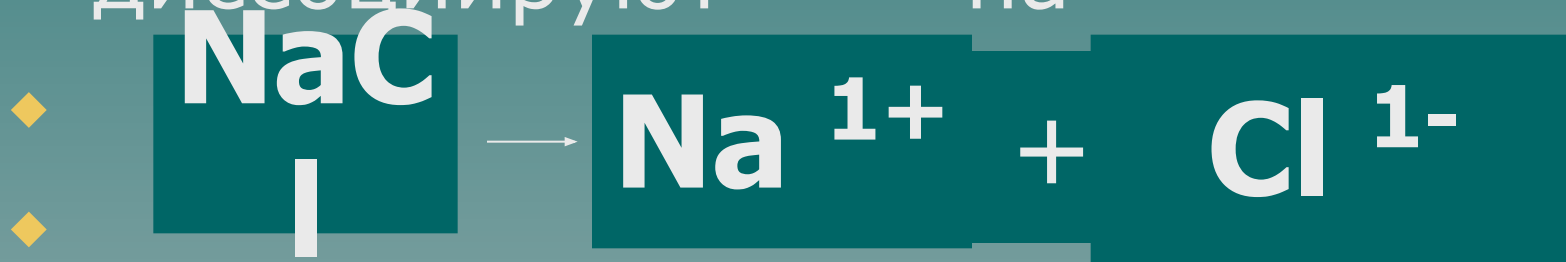


# Процесс электролитической диссоциации

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

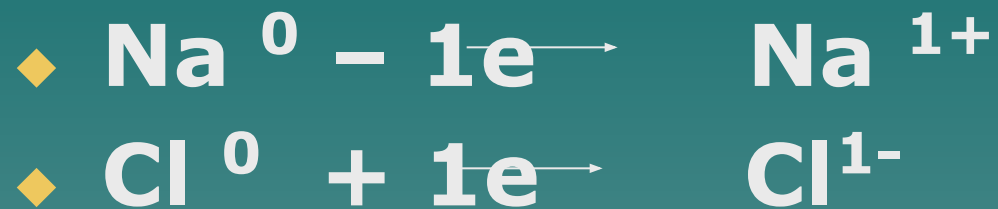
# Основное положение электролитической диссоциации

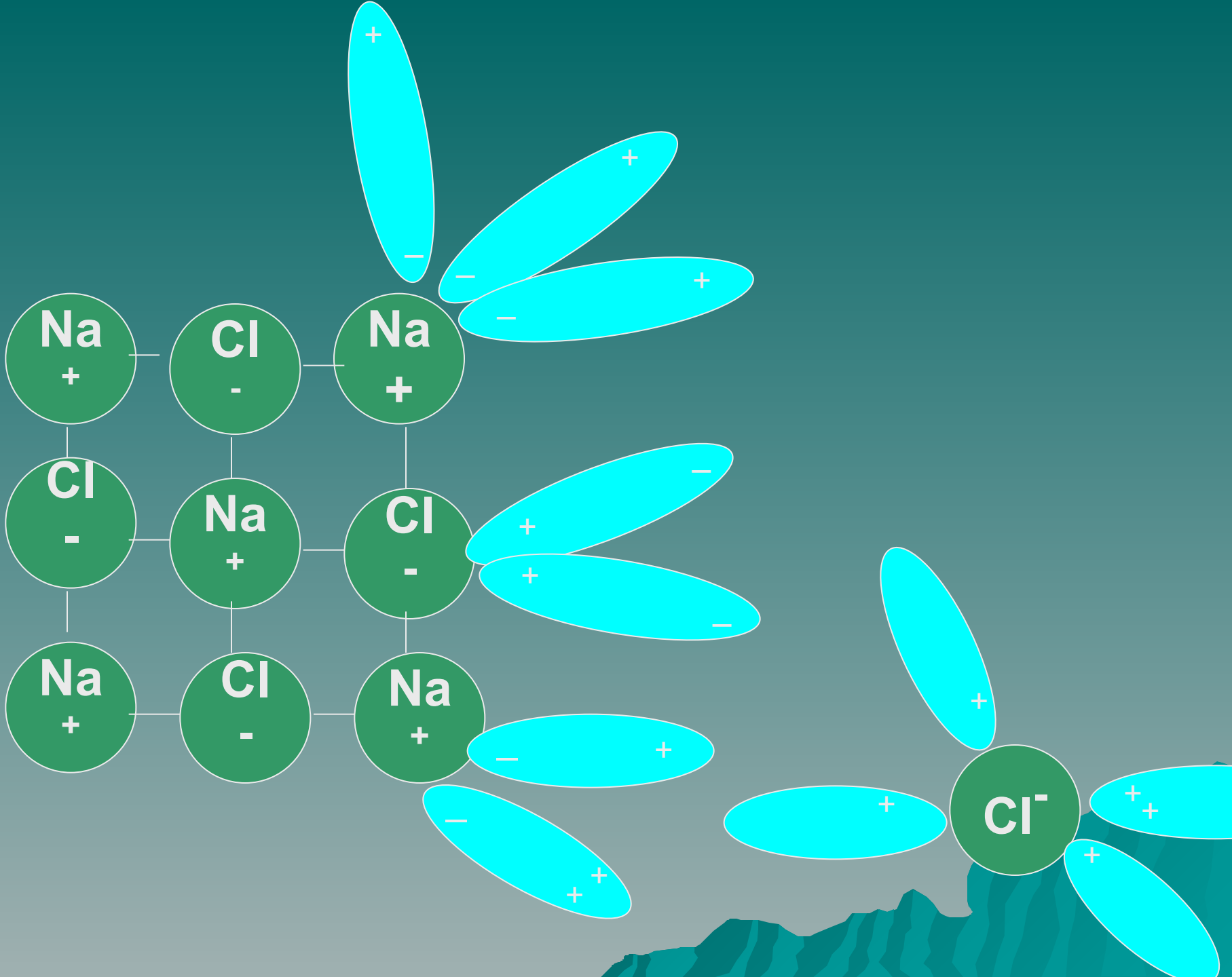
- ◆ **Электролиты** при растворение в воде диссоциируют на



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

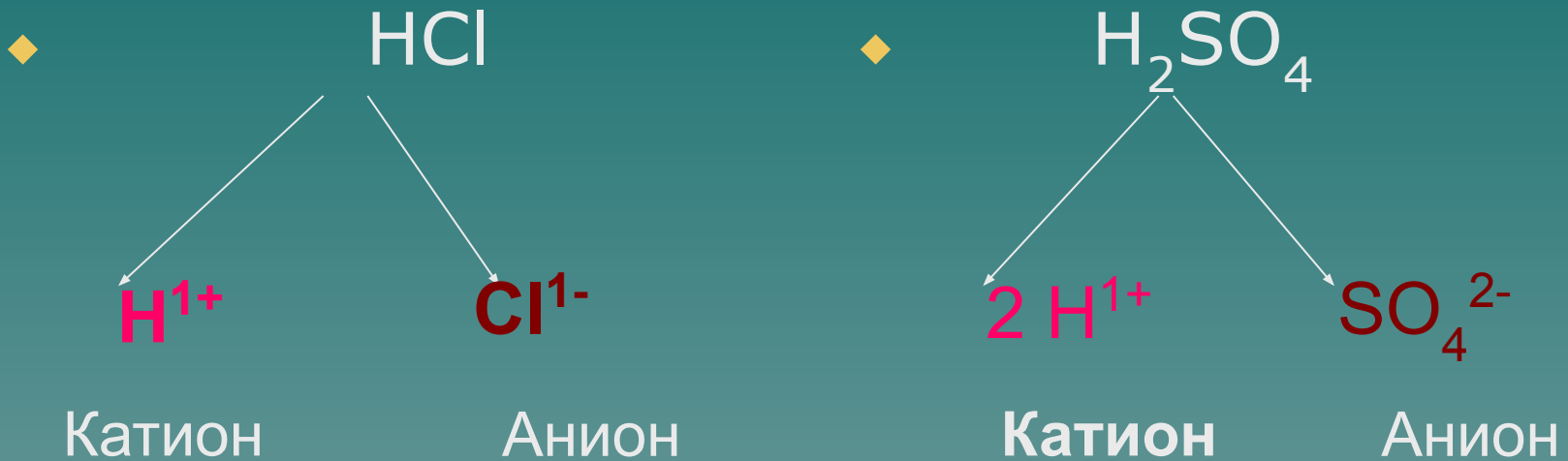
# Превращение атомов в ионы.





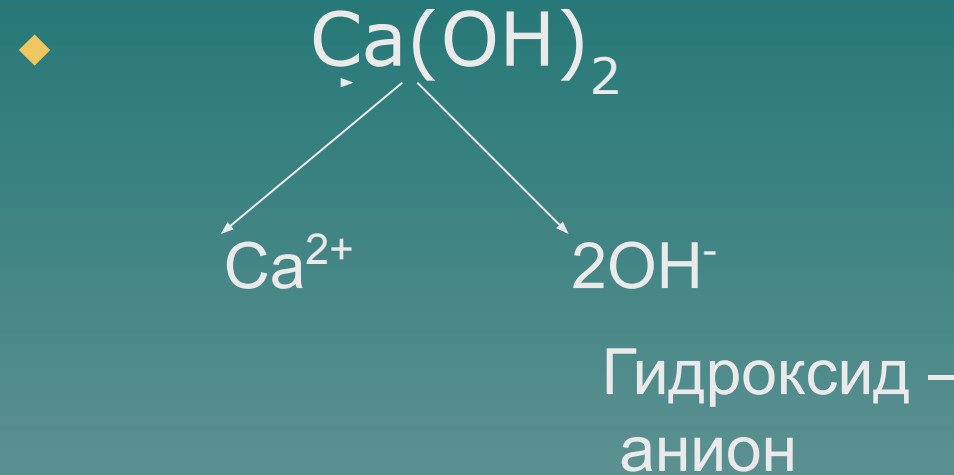
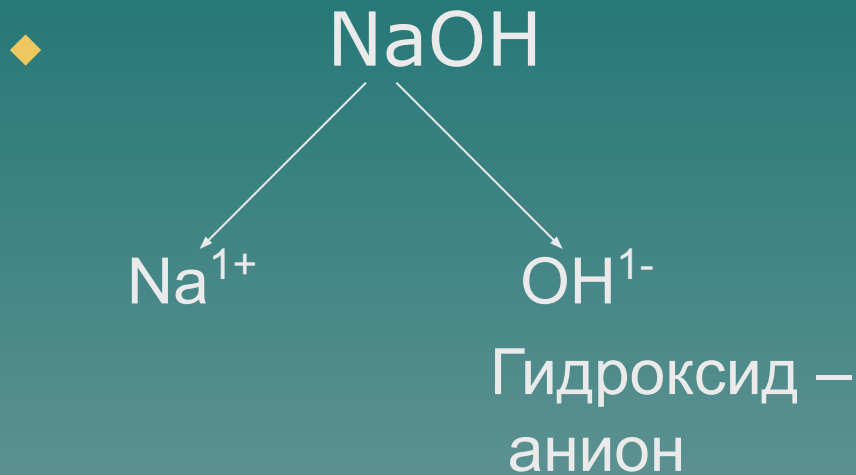


# Кислоты



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

# Основания



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

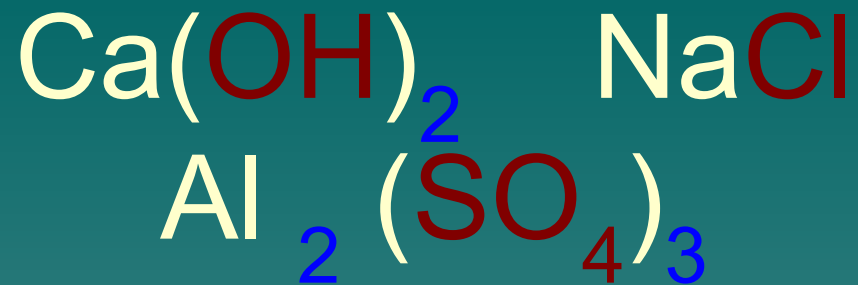
# Соли



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)<sub>2</sub>
3. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
4. Спирт
5. CaO
6. KOH

1. NaCl
2. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>
3. KOH

# Составьте уравнения электролитической диссоциации электролитов

- ◆ KOH
- ◆  $\text{H}_3\text{PO}_4$
- ◆  $\text{CaCO}_3$
- ◆  $\text{Al}(\text{OH})_3$

**Знания**

Электролит

Катод, анод

Гидратация

Диссоциация

Неэлектролит

Катион, анион

Диполи

Ассоциация

**Тест**





Снацидо

Animashka.info