


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.

Знания

Электролит

Катод, анод

Гидратация

Диссоциация

Неэлектролит

Катион, анион

Диполи

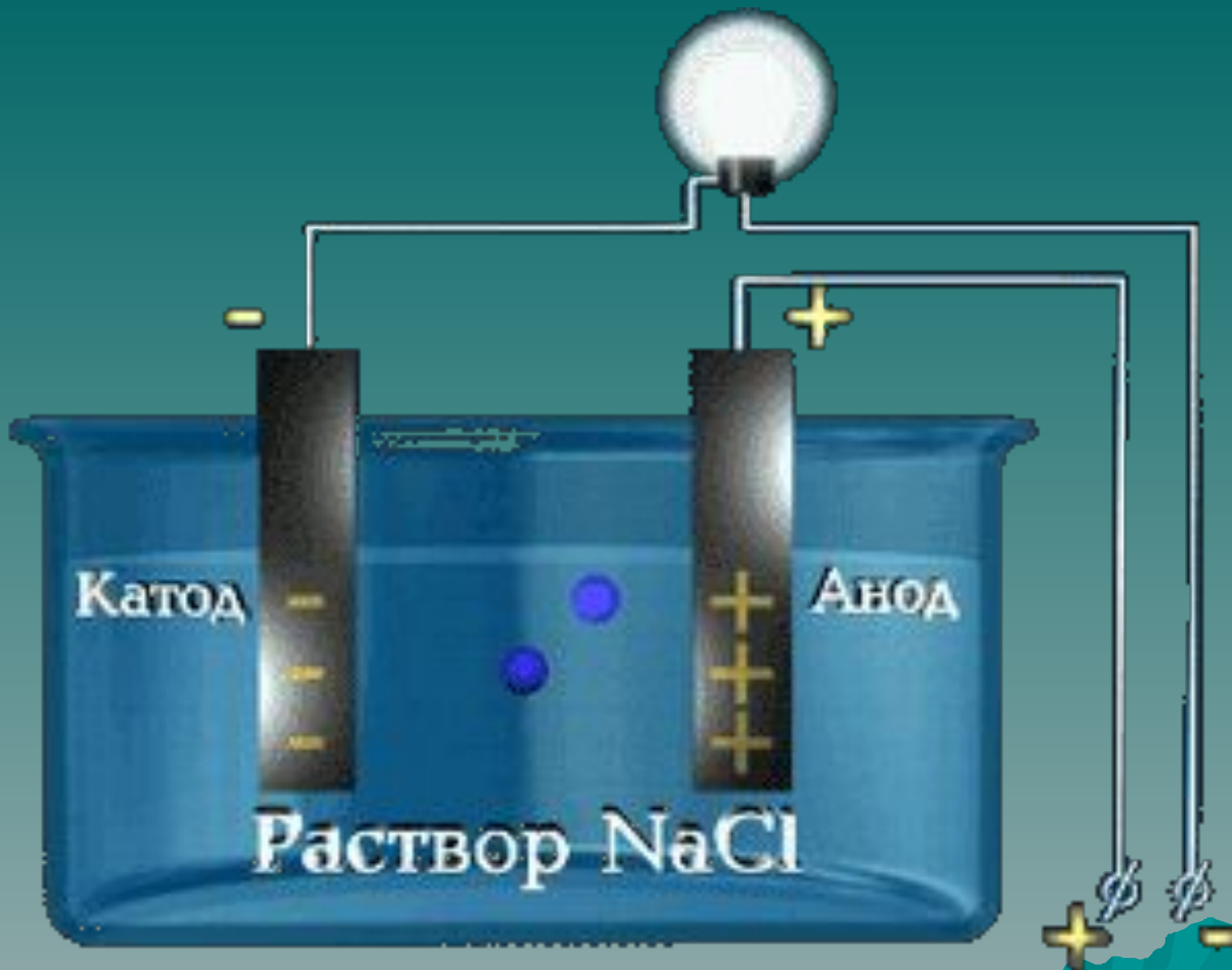
Ассоциация

Тест



Вещества делятся на:

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

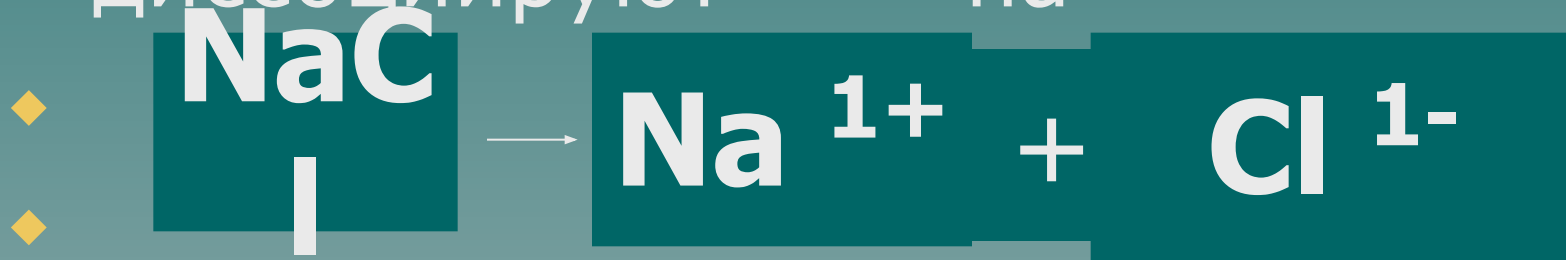


Процесс электролитической диссоциации

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

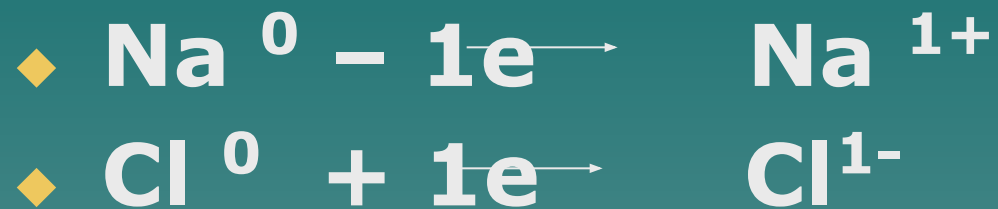
Основное положение электролитической диссоциации

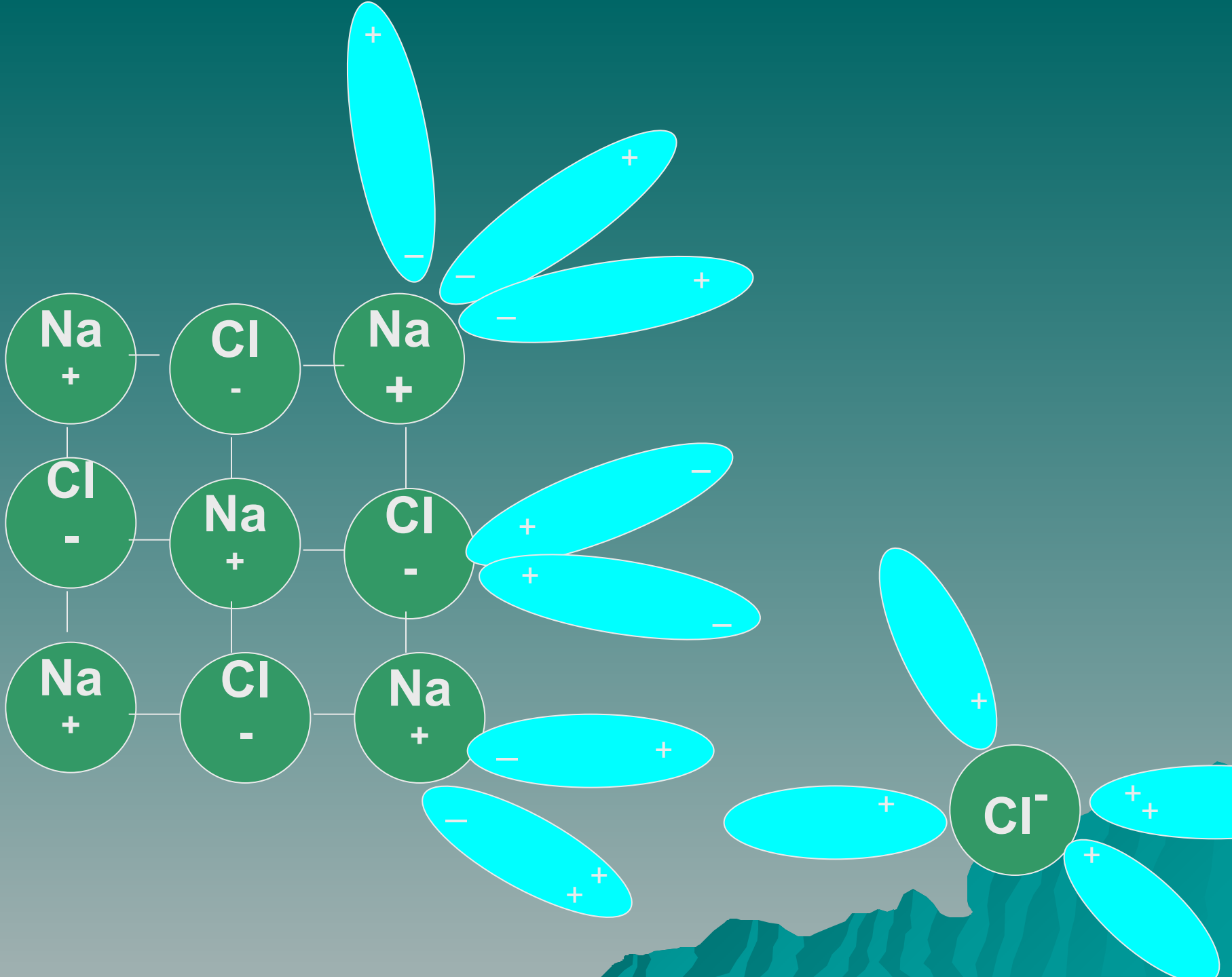
- ◆ **Электролиты** при растворение в воде диссоциируют на



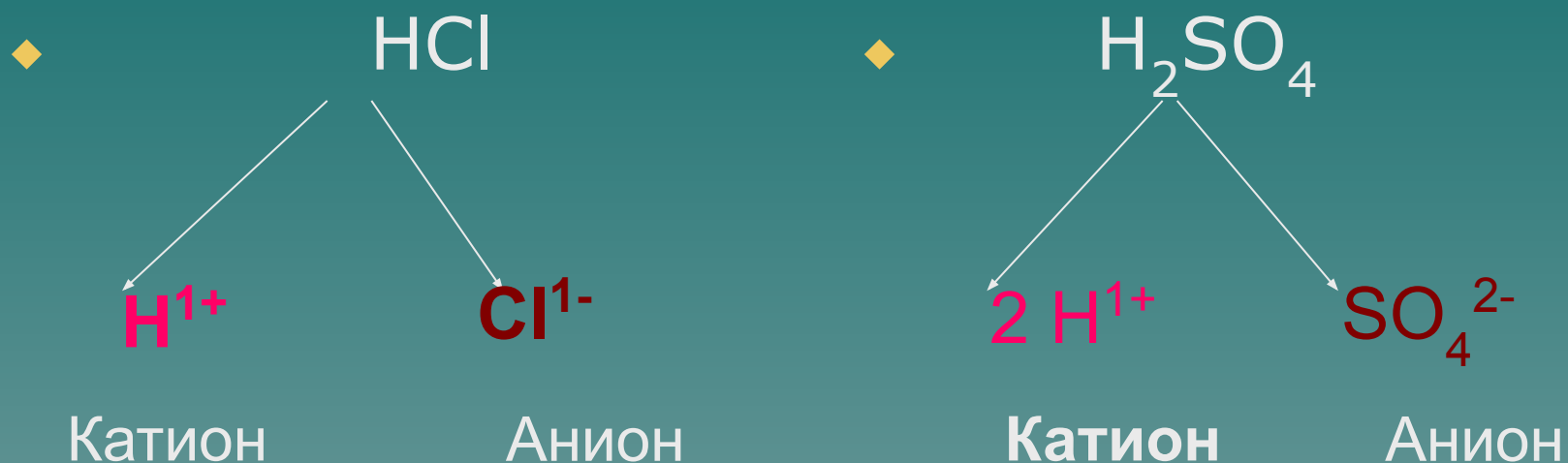
- ◆ **Ионы** – форма существования химического элемента

Превращение атомов в ионы.



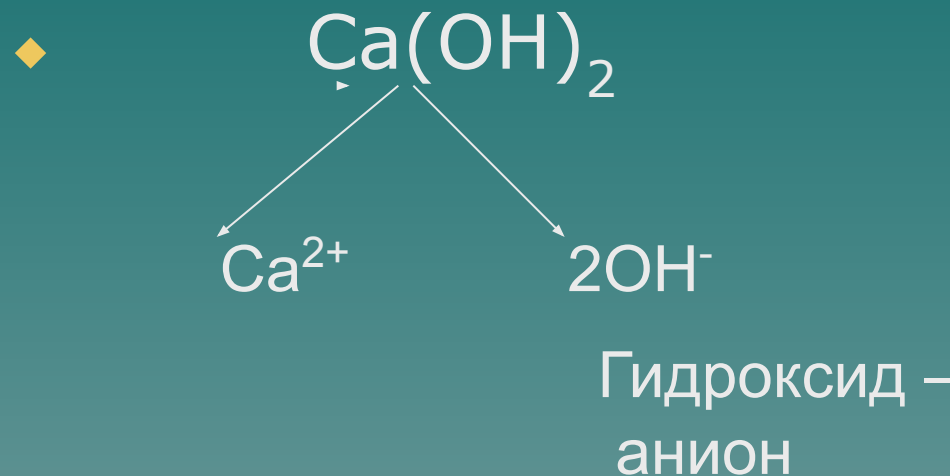
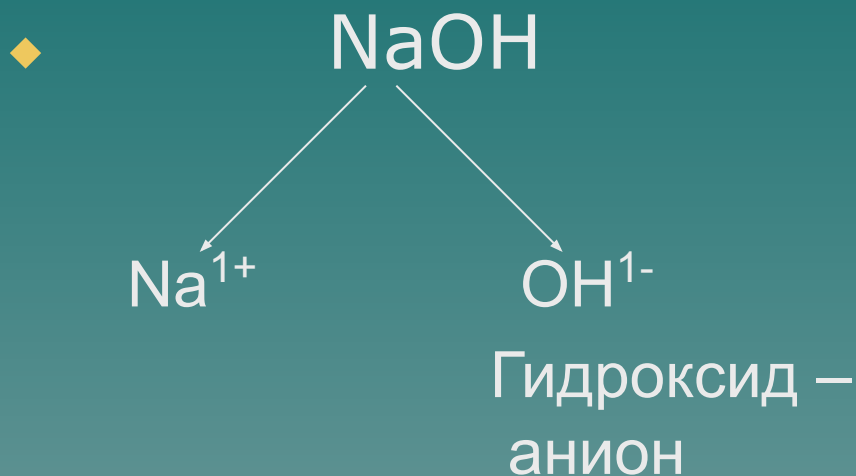


Кислоты



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

Основания



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

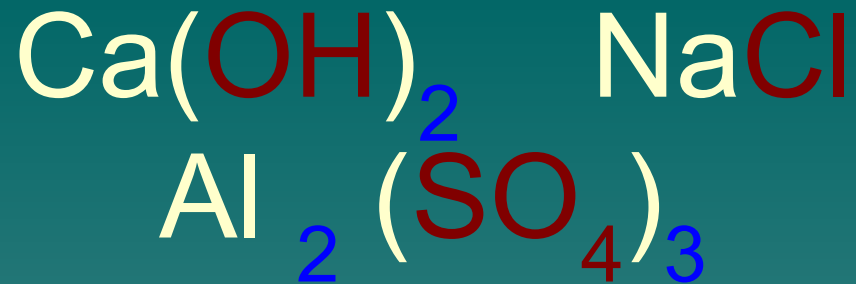
Соли



Катион калия

Нитрат-анион

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



Катионы



Анионы



Выпишите формулы электролитов.

1. NaCl
2. $\text{Cu}(\text{OH})_2$
3. H_2SO_4
4. Спирт
5. CaO
6. KOH

1. NaCl
2. H_2SO_4
3. KOH

Составьте уравнения электролитической диссоциации электролитов

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

Знания

Электролит

Катод, анод

Гидратация

Диссоциация

Неэлектролит

Катион, анион

Диполи

Ассоциация

Тест





Снацидо

Animashka.info