# Растворимость веществ. Электролитическая диссоциация. Электролиты и неэлектролиты.

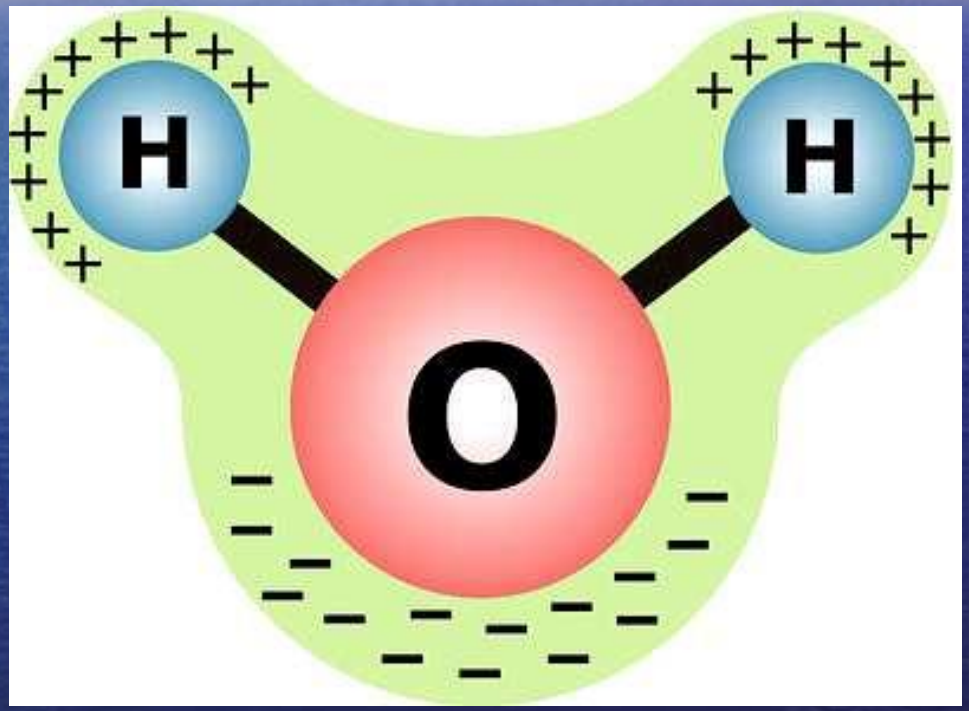
# Тест

- 1. Выберите вещество с ковалентной неполярной связью:
- А) NaCl; б) O2; в) AlCl3; г) H2O
- 2. Выберите вещество с ионной связью:
- А) BaCl2; б) H2; в) Mg; г) CH4
- 3. Выберите вещество с ковалентной полярной связью:
- А) KF; б) Br2; в)Na2S; г) NH3
- 4. Какой тип кристаллической решётки у воды:
- А) ионная;
- Б) атомная;
- В) молекулярная;
- Г) металлическая
- 5. Твёрдость, высокая температура плавления, хорошая растворимость в воде характерна для веществ с :
- А) ионная;
- Б) атомная;
- В) молекулярная;
- 

| НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА | НАБЛЮДЕНИЯ | ОБЪЯСНЕНИЯ |
|---|---|---|
| 1. NaCl, крист. | | |
| 2. Сахар ($C_{12}H_{22}O_{11}$), крист | | |
| 3. Вода дист. | | |
| 4. NaCl, раствор | | |
| 5. Сахар, раствор | | |

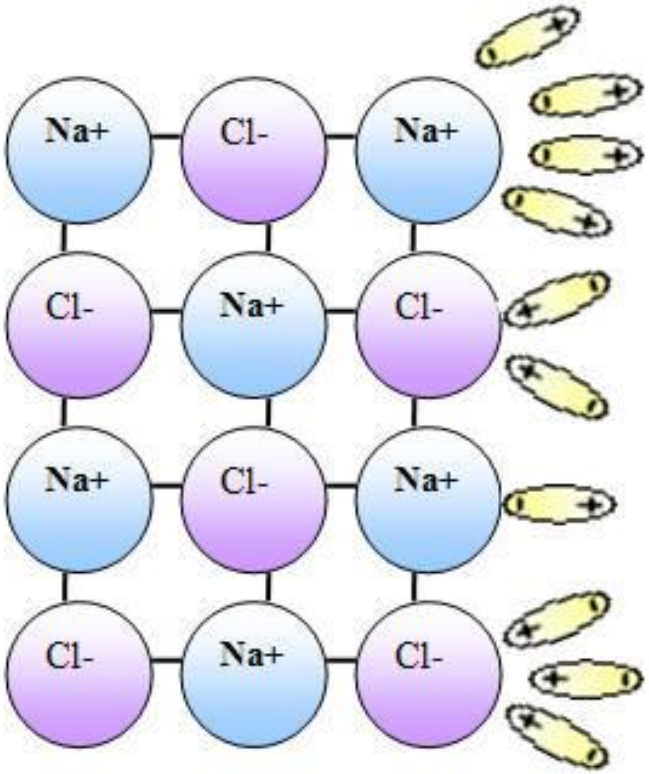
# Строение молекулы воды

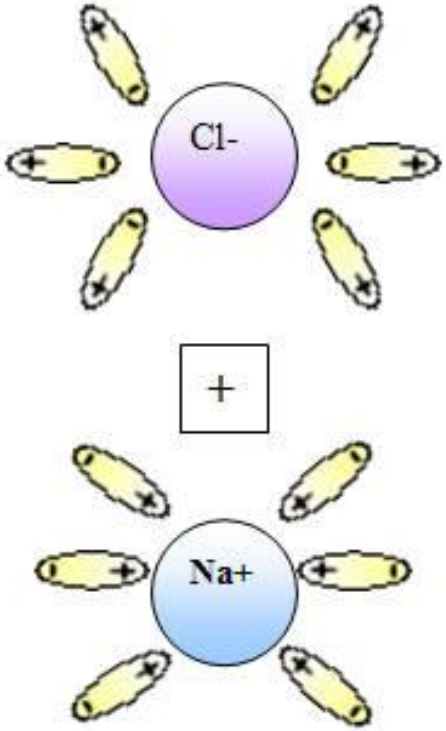
Связь H-O
ковалентная
полярная




слайд

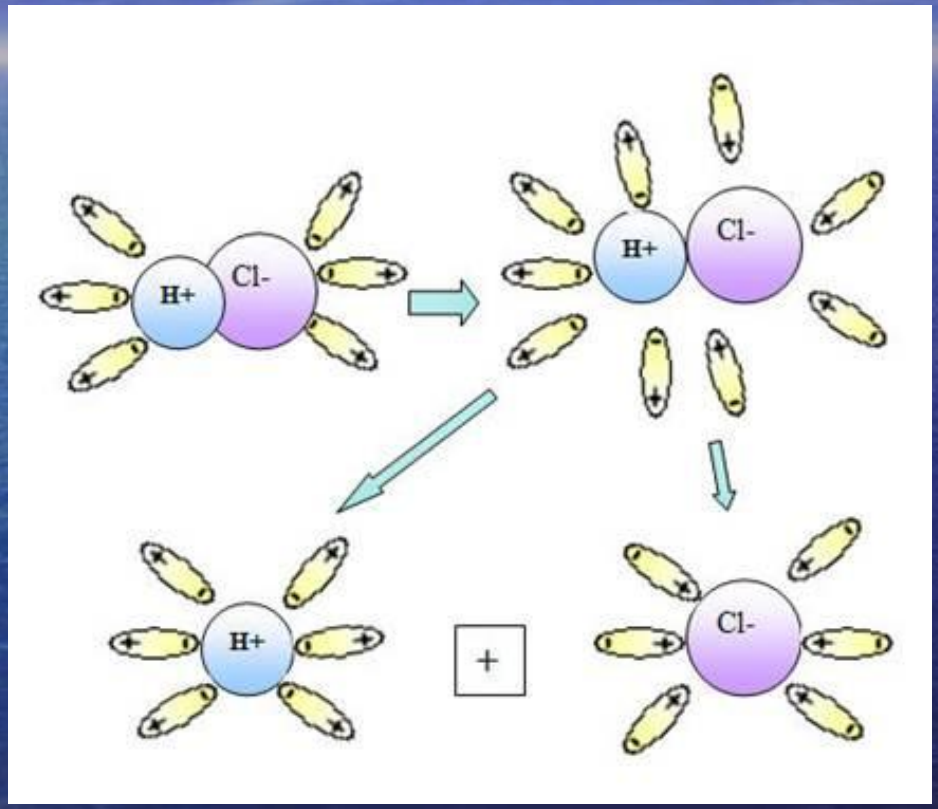
# Процесс растворения веществ с ионной связью




слайд

# Процесс растворения веществ с ковалентной полярной связью



# «Третий лишний»

1. Сера, бром, хлорид кальция, углерод;
2. Углекислый газ, водород, метан, уксусная кислота;
3. Сахар, мел, сульфат натрия, хлорид калия;
4. Вода, серная кислота, гидроксид натрия, силикат калия;
5. нитрат алюминия, хлорид магния, фосфорная кислота, карбонат натрия.