

Растворимость веществ.  
Электролитическая  
диссоциация. Электролиты и  
неэлектролиты.

# Тест

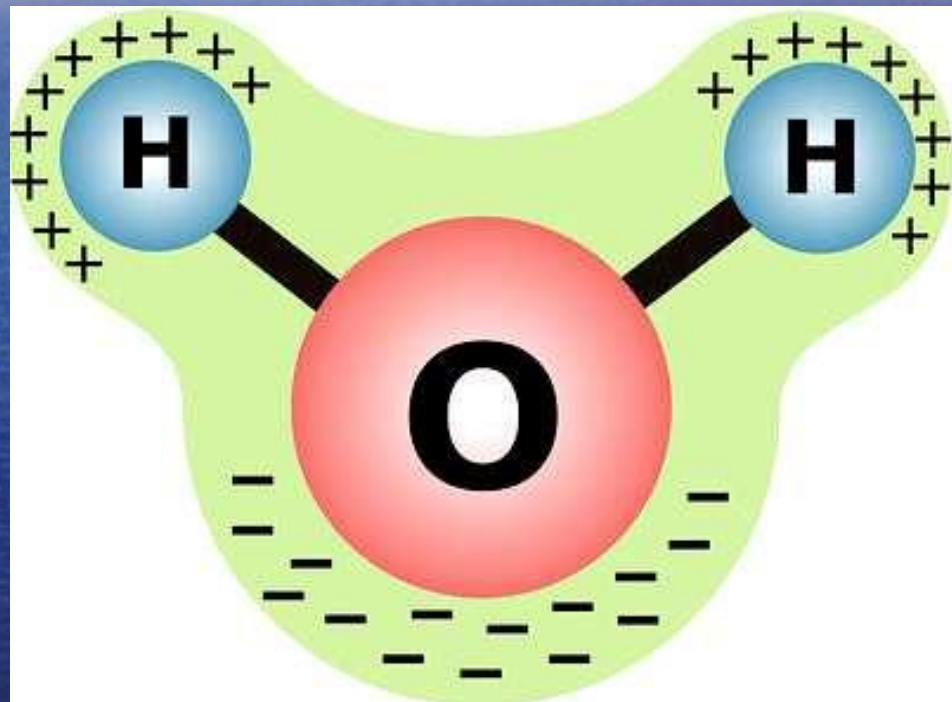
- 1. Выберите вещество с ковалентной неполярной связью:
  - А)  $\text{NaCl}$ ; б)  $\text{O}_2$ ; в)  $\text{AlCl}_3$ ; г)  $\text{H}_2\text{O}$
- 2. Выберите вещество с ионной связью:
  - А)  $\text{BaCl}_2$ ; б)  $\text{H}_2$ ; в)  $\text{Mg}$ ; г)  $\text{CH}_4$
- 3. Выберите вещество с ковалентной полярной связью:
  - А)  $\text{KF}$ ; б)  $\text{Br}_2$ ; в)  $\text{Na}_2\text{S}$ ; г)  $\text{NH}_3$
- 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 <sub>12</sub> H <sub>22</sub> O <sub>11</sub> ), крист		
3. Вода дист.		
4. NaCl, раствор		
5. Сахар, раствор		

# Строение молекулы воды

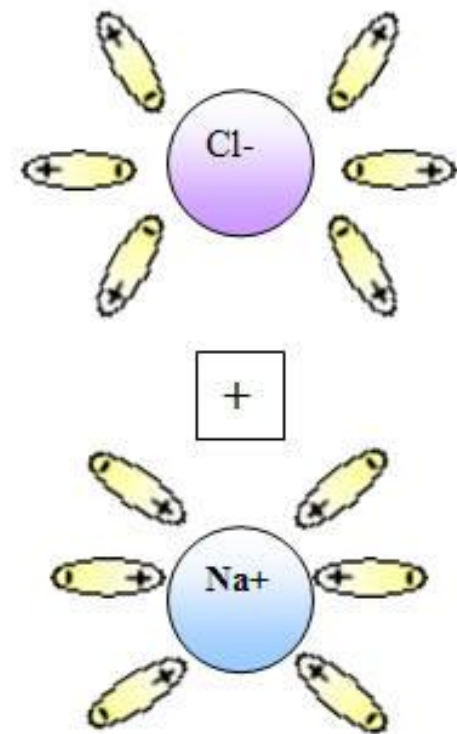
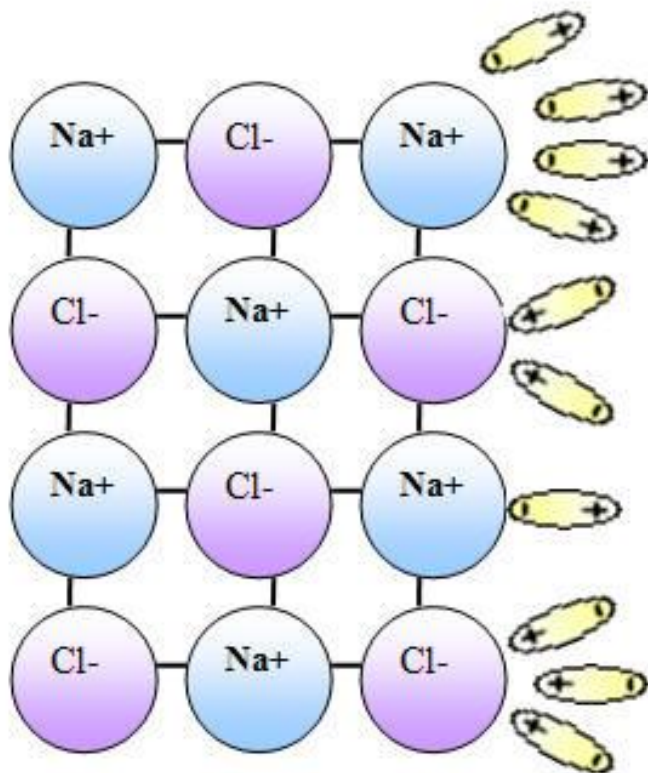
Связь Н-О  
ковалентная  
полярная



слайд

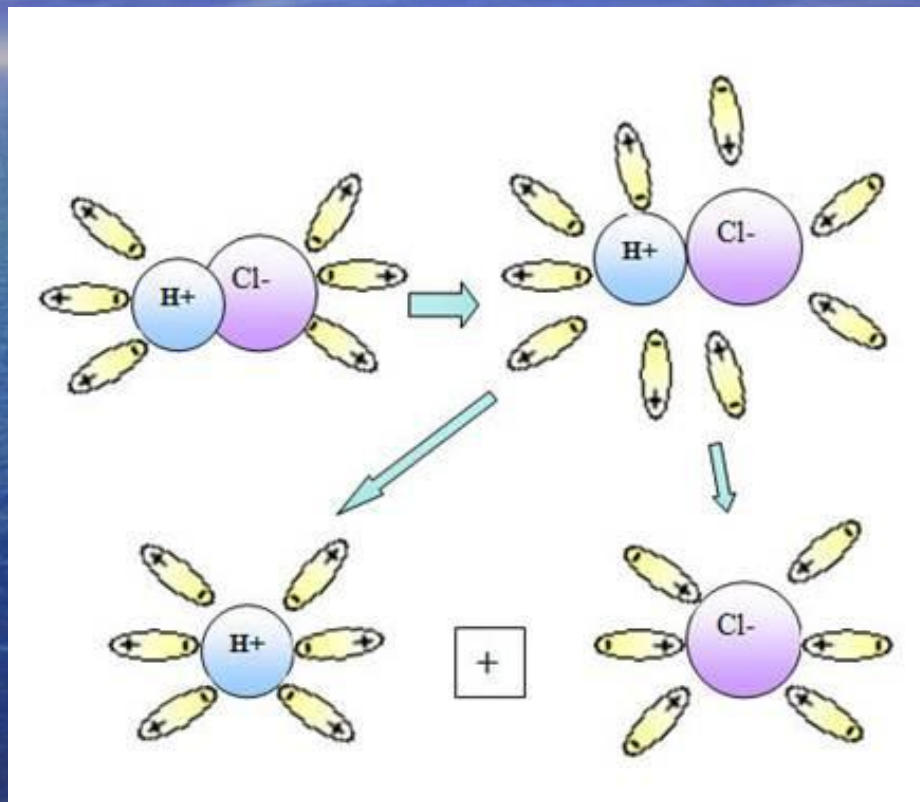


# Процесс растворения веществ с ионной связью



слайд

# Процесс растворения веществ с ковалентной полярной связью



слайд 6



# «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.