

Растворимость веществ.
Электролитическая
диссоциация. Электролиты и
неэлектролиты.

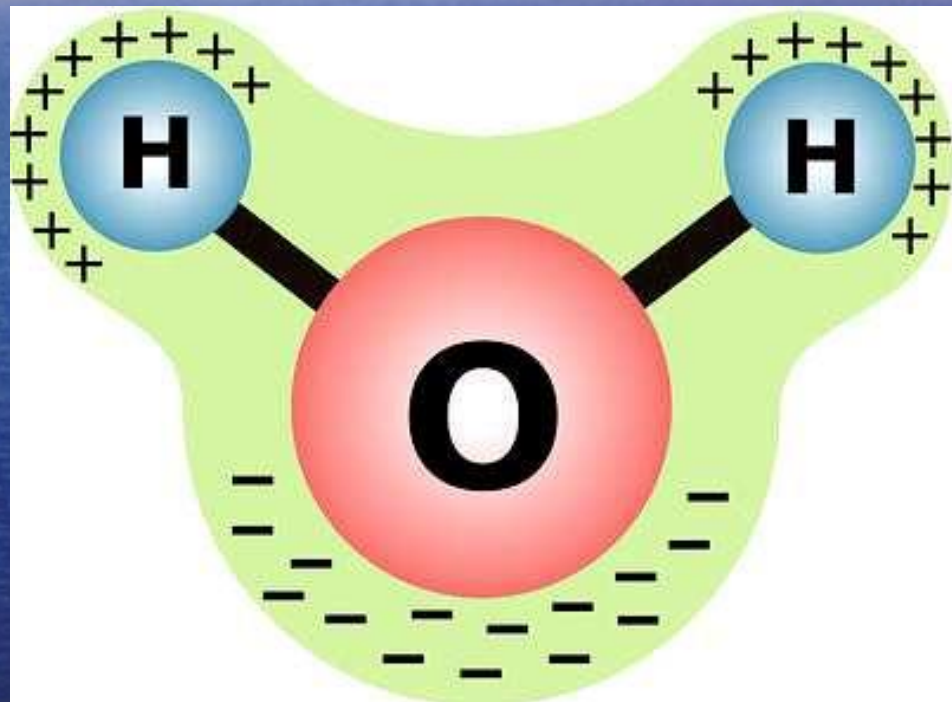
Тест

- 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;
 -

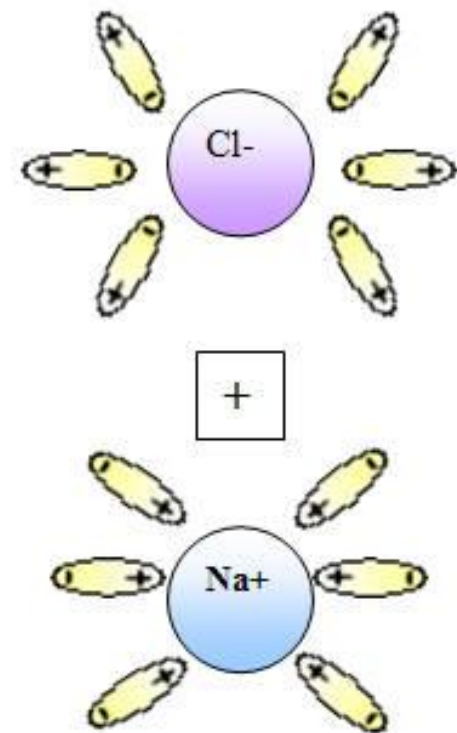
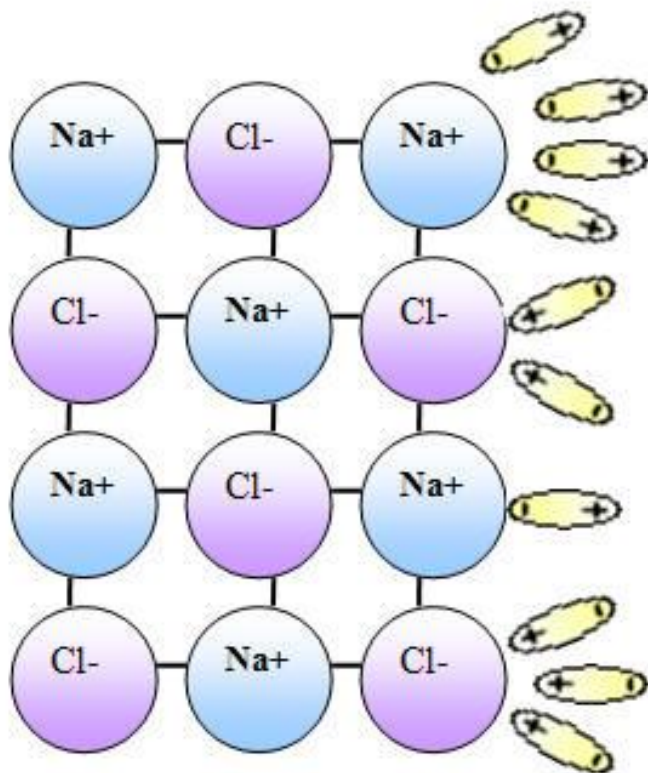
НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА	НАБЛЮДЕНИЯ	ОБЪЯСНЕНИЯ
1. NaCl, крист.		
2. Сахар (C ₁₂ H ₂₂ O ₁₁), крист		
3. Вода дист.		
4. NaCl, раствор		
5. Сахар, раствор		

Строение молекулы воды

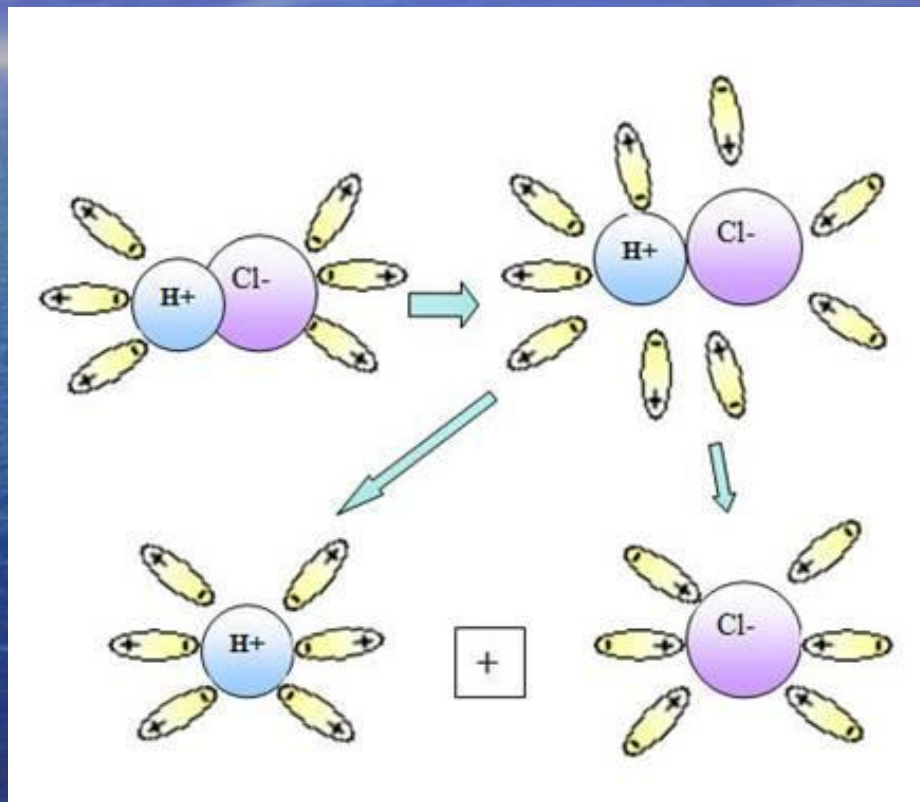
Связь Н-О
ковалентная
полярная



Процесс растворения веществ с ионной связью



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.