



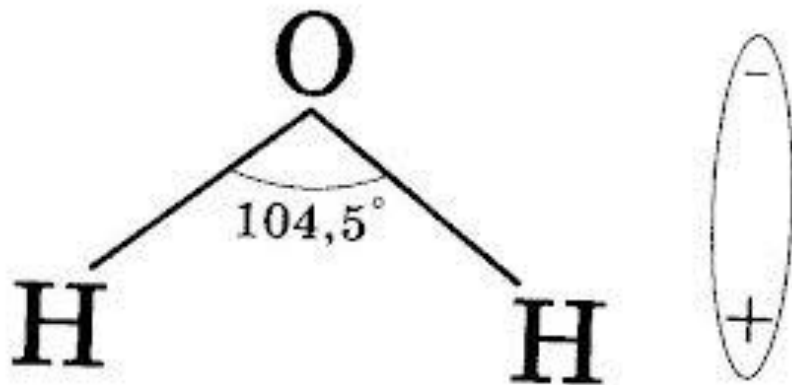
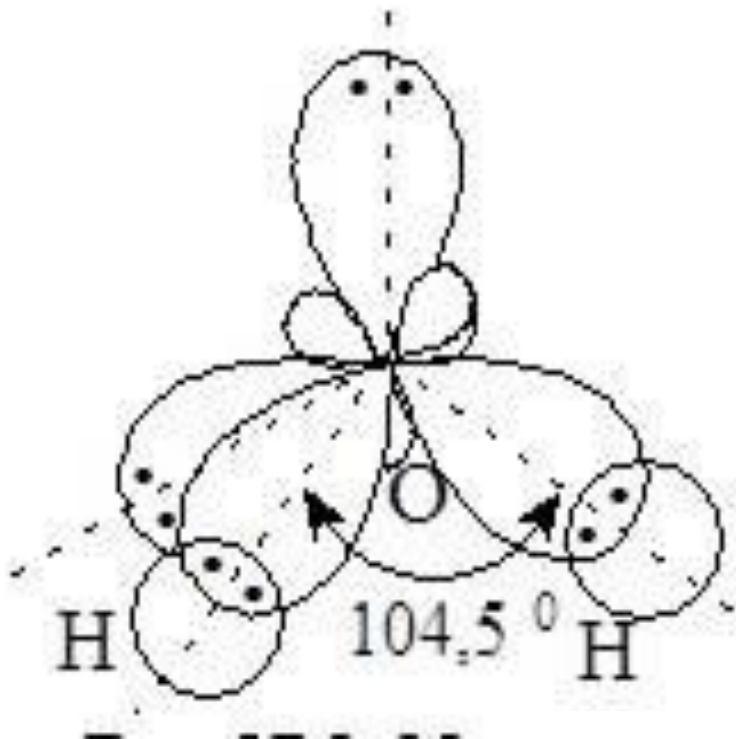
«Надпровідний розчин»

Опишіть, яким чином на електропровідність розчинів впливають температура, природа розчинника, природа розчиненої речовини та її концентрація. Запропонуйте та обґрунтуйте склад рідкого розчину з найбільшою електропровідністю.



1. Електропровідність розчинів.
2. Електроліти та неелектроліти.
3. Явище електролітичної дисоціації.

Будова молекули води





Значний вплив на електропровідність розчинів мають:

- 1) Природа розчинника;
- 2) Природа розчиненої речовини;
- 3) Концентрація;
- 4) Температура.



1. Явище Надпровідності.
2. Теорія виникнення.



Наш варіант розчину з найбільшою електропровідністю – концентрована H_2SO_4 (Сірчана кислота)



Наш варіант розчину з найбільшою електропровідністю – концентрована H_2SO_4 (Сірчана кислота)



Наш варіант розчину з найбільшою електропровідністю – концентрована H_2SO_4 (Сірчана кислота)



Дякую за увагу!