

LECȚIA 6. Proprietățile moleculelor

1. Starea de agregare:

Moleculele se găsesc în toate cele trei stări de agregare:

- gaze: azot, oxigen, monoxid de carbon, dioxid de carbon, amoniac, acid clorhidric;
- lichide: apă, acid sulfuric, alcool etilic;
- solide: naftalină, zahăr, acid citric.

2. Solubilitatea în apă:

- majoritatea compușilor moleculari sunt solubili în apă.
- hidrocarburile (compuși moleculari ce conțin numai atomi de C și H) nu sunt solubile în apă dar sunt solubile în solvenți organici precum alcoolul.

3. Conductibilitatea electrică:

- materialele plastice, formate din compuși macromoleculari nu conduc curentul electric. Sunt utilizate în practică drept izolatori;
- majoritatea soluțiilor compușilor moleculari nu conduc curentul electric;
- soluțiile acizilor sunt bune conductoare electrice.

Aplicație: Întocmește un scurt eseu cu tema: "Mase plastice".

La întocmirea eseului se va ține cont de:

- enumerarea principalelor mase plastice;
- proprietăți ale maselor plastice (puncte de topire, solubilitate, conductibilitate etc.);
- utilizările maselor plastice.