

GENERALITĂȚI SOLUȚII

CLASA a-IX-a LICEU

- Definiția soluțiilor.
- Componenții soluției
- Clasificarea soluțiilor
- Dizolvarea
- Solubilitatea
- Concentrația soluțiilor
- Concentrația procentuală
- Concentrația molară

Soluțiile sunt amestecuri omogene de două sau mai multe substanțe.

Componenții soluției

-Dizolvant (solvent) - substanța în care se face dizolvarea.

Exemple: apa, amoniacul, tetraclorura de carbon, derivații petrolieri, acetonă, alcoolul...

-Substanță dizolvată (dizolvat, solvit, solvat, solut)
- substanța care se dizolvă.

Exemple: zahăr, sare, alcool, oțet, cerneală, dioxidul de carbon...

Clasificarea soluțiilor

1. Soluții solide formate prin amestecarea:

- solid+solid (aliajele sunt amestecuri omogene de metale sau metale cu nemetale...);
- solid+lichid (piftie, rahat...)
- solid+gaz (hidruri interstițiale...)

2. Soluții lichide formate prin amestecarea:

- lichid+solid (apă+sare de bucătărie, apă+zahăr...);
- lichid+lichid (apă+acid acetic, apă+oțet, apă+alcool, apă+cerneală...);
- lichid+gaz (apă+CO₂ → apă carbogazoasă);

3. Soluții gazoase formate prin amestecarea:

- gaz+solid (fumul...)
- gaz+lichid (ceața...)
- gaz+gaz (aerul...)