

# GENERALITĂȚI SOLUȚII

## clasa a-IX a D,E,F

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

**Soluțiile sunt amestecuri omogene de două sau mai multe substanțe.**

### Componentii 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+CO<sub>2</sub> → apă carbogazoasă );
3. Soluții gazoase formate prin amestecarea:
  - gaz+solid ( fumul... )
  - gaz+lichid ( ceața... )
  - gaz+gaz ( aerul... )