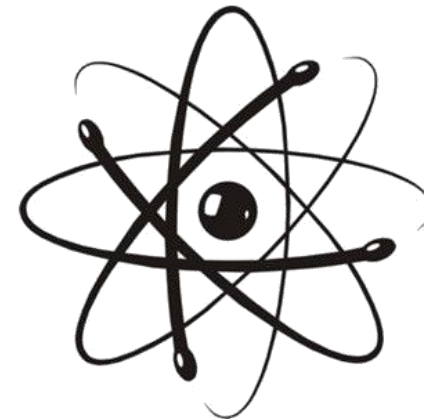


Substâncias Puras e Misturas

Prof. Francis Isotton
Química



Substâncias Puras e Misturas

Substância Pura

- Possuem propriedades específicas bem definidas;
- Possuem características próprias;
- **Exemplo:** Ponto de fusão e ebulição a uma temperatura constante;

PE: 2856 °C
PF: 1064 °C



PE: 100 °C
PF: 0 °C

Substância Pura

- Substância Simples: Apresenta apenas 1 elemento químico.

Exemplo: Fe, O₂, O₃, S₈.

- Substância Composta: Apresenta apenas 2 ou mais elementos químicos.

Exemplo: FeO, H₂O, C₆H₁₂O₆.

Mistura

- Toda espécie de matéria cuja temperatura sofra variação durante a fusão e/ou a ebulição.
- Constituída por duas ou mais substâncias puras.

Exemplo:

Água + sal

Gasolina + álcool

Granito

Sistema

- Porção limitada de matéria isolada para estudo.



Fase

- Porção uniforme de um sistema (física e quimicamente) ;



Substâncias Puras e Misturas

Estado Alotrópico

Mesmo elemento químico formando diferentes substâncias simples.

+ estável
+ comum
- energia

C_(grafite)

O_{2(g)}

P_(vermelho)

S_(rômbico)

- estável
- comum
+ energia

C_(diamante)

O_{3(g)}

P_(branco)

S_(monoclínico)