ANOTAÇÕES DA AULA

SUBSTÂNCIA E MATÉRIA

Classificação das substâncias:

- Substância simples
  - Possui um único elemento químico.
  - Ex.: H_2, O_3.
- Substância composta:
  - Possui mais de um tipo de elemento químico.
  - Ex.: HCl, $NaBr$, CO_2, H_2O.
- Substâncias podem ser decompostas em outras substâncias ou outros elementos.
- Elementos não podem ser decompostos em substâncias mais simples.

Classificação dos sistemas:

- Sistema homogêneo: uma única fase.
- Sistema heterogêneo: duas ou mais fases.
- Fase: porção homogênea de um sistema com composição e propriedades definidas.

Sistema homogêneo:

- Contém apenas uma única fase.
  - Substância pura: contém apenas uma única substância. Ex.: água.
  - Mistura: contém mais de uma substância. Ex.: água e sal.

Sistema heterogêneo:

- Duas ou mais fases.
  - Mistura: mais de uma substância. Ex: água e óleo.
  - Substância pura: apenas uma única substância. Ex.: água e gelo.