

Introdução à Química Geral

- propriedades da matéria:

Mudanças de estado

SÓLIDO ↔ LÍQUIDO ↔ GASOSO

- Com o aumento da temperatura, aumenta também o grau de agitação das moléculas

- sólido → líquido = fusão

- líquido → gasoso = vaporização: evaporação, ebulição, calefação

- gasoso → líquido = liquefação

- líquido → sólido = solidificação

- sólido para gasoso/ ou vice versa: sublimação/ressublimação

- Densidade:

$$D = m/V$$

$$(g/cm^3)$$

Sistema:

- Homogêneo:

- Substância pura — simples ou composta
- Mistura homogênea — solução

- Heterogêneo:

- Substância pura (em diferentes estados)
- Mistura heterogênea

- Alotropia: um elemento químico pode formar mais que uma substância simples

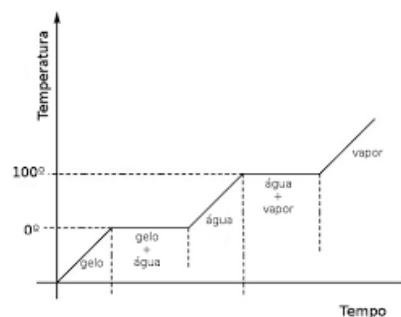
Ex: O₂ e O₃

- Transformações ou fenômenos:

- Fenômeno físico: mudança de estado
- Fenômeno Químico: ocorre reação química; irreversível

- Gráficos:

• Substância pura



• Misturas

