

Forças Intermoleculares

Gabriel Braun

Colégio e Curso Pensj, Coordenação de Química



Ligações Intermoleculares

1. Origem das ligações intermoleculares.
2. Ponto de fusão e de ebulição.
3. Ligações íon-dipolo.
4. Ligações dipolo-dipolo.
5. Forças de London: dipolo instantâneo e dipolo induzido.
6. Ligações de hidrogênio.

1.0.1 Habilidades

- a. **Identificar** o tipo de ligação intermolecular predominante em uma substância.
- b. **Comparar** o ponto de fusão e de ebulição de substâncias.

Líquidos

1. Ordem em líquidos.
2. Viscosidade.
3. Tensão superficial.
4. Surfactantes
5. Adesão e coesão.
6. Cristais líquidos.
7. Líquidos iônicos.

2.0.2 Habilidades

- a. **Comparar** forças de adesão e coesão.
- b. **Comparar** a viscosidade e tensão superficial de diferentes substâncias.
- c. **Comparar** a viscosidade e tensão superficial em diferentes temperaturas.

Técnicas de Separação

1. Decantação.
2. Filtração.
3. Cromatografia.
4. Destilação simples e fracionada.
5. Extração.

3.0.3 Habilidades

- a. **Determinar** a técnica mais adequada para separação de uma mistura.
- b. **Determinar** os produtos resultantes de uma separação de mistura.