Energia Livre

Gabriel Braun

Colégio e Curso Pensi, Coordenação de Química



Sumário

1	Energia Livre 1.1 Habilidades	1
2	Equilíbrio de Fase 2.1 Habilidades	1
3	Energia Livre de Reação 3.1 Habilidades	1
4	Energia Livre e Trabalho não Expansivo 4.1 Habilidades	1

1 Energia Livre

1. Definição de energia livre:

$$G = H - TS$$

2. Energia livre e variação global de entropia.

$$\Delta G = -T\Delta S_{univ}$$

3. Energia livre e espontaneidade:

$$\Delta G < 0\,$$

- 4. Energia livre e temperatura.
- **5.** Energia livre e estado físico.

1.1 Habilidades

a. **Classificar** um processo quanto a sua espontaneidade a partir de sua energia livre.

2 Equilíbrio de Fase

- 1. Diagramas de fases.
- 2. Pontos de fusão, ebulição triplo.
- 3. Inclinação do diagrama de fases:

$$\frac{\Delta P}{\Delta T} = \frac{\Delta S}{\Delta V}$$

4. Propriedades críticas.

2.1 Habilidades

- a. **Identificar** os pontos triplos e o ponto crítico no diagrama de fases.
- Identificar os pontos de fusão e ebulição no diagrama de fases.
- c. Comparar densidades a partir do diagrama de fases.

3 Energia Livre de Reação

- 1. Energia livre e grau de reação.
- 2. Energia livre padrão de formação.
- 3. Energia livre a partir da entalpia e entropia de reação:

$$\Delta G = \Delta H - T \Delta S$$

4. Compostos estáveis e compostos lábeis.

3.1 Habilidades

- a. Calcular a energia livre de reação a partir da entalpia e entropia de reação.
- b. Determinar a espontaneidade de uma reação em um dada temperatura.
- c. Calcular a temperatura mínima para que uma reação endotérmica seja espontânea.

4 Energia Livre e Trabalho não Expansivo

1. Trabalho máximo não expansivo:

$$\Delta G = -W_{\rm e, \, max}$$

2. Potencial de reação:

$$\Delta G = -nF\Delta E$$

3. Potencial e temperatura:

$$\Delta E^{T} = \Delta E^{T_0} + (T - T_0) \left(\frac{\Delta S}{nF}\right)$$

4.1 Habilidades

- a. **Calcular** o trabalho máximo não expansivo que pode ser realizado por uma transformação.
- b. Calcular o potencial de uma reação em função da energia livre.
- c. Calcular a variação do potencial de uma reação com a temperatura.