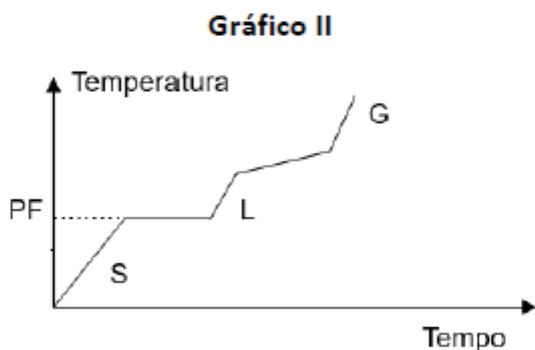
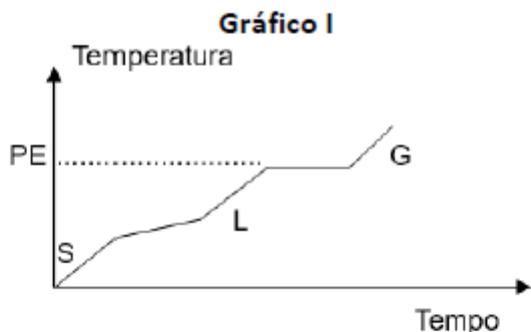


47. Sejam os gráficos I e II, em que PE = Ponto de Ebulição; PF = Ponto de Fusão; S = Sólido; L = Líquido; G = Gasoso



Com relação aos gráficos, pode-se afirmar que

- A) o gráfico I representa o comportamento de uma mistura azeotrópica, e o gráfico II representa o comportamento de uma mistura eutética.
- B) o gráfico I representa o comportamento de uma substância pura, e o gráfico II representa o comportamento de uma mistura eutética.
- C) o gráfico I representa o comportamento de uma mistura azeotrópica, e o gráfico II representa o comportamento de uma substância pura.
- D) o gráfico I representa o comportamento de uma mistura eutética, e o gráfico II representa o comportamento de uma mistura azeotrópica.

Assunto: Substâncias

Gráfico I ⇒ **Mistura azeotrópica:** Ponto de ebulição constante e ponto de fusão variável.

Gráfico II ⇒ **Mistura eutética:** Ponto de fusão constante e ponto de ebulição variável.

Item: A