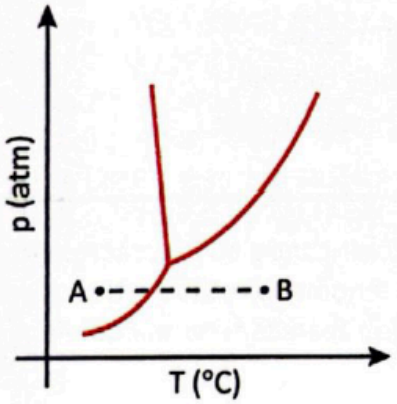
QUESTÃO 104

A água é uma substância essencial à vida e pode ser encontrada na natureza em três estados físicos: sólido, líquido e gasoso. As propriedades físico-químicas que definem cada um desses estados estão representadas no diagrama de fases, em que as curvas em vermelho representam o estado de equilíbrio entre duas fases. Por meio dele, é possível determinar qual é o estado físico de uma substância em um dado valor de pressão (p) e de temperatura (T).



ATKINS, Peter; JONES, Loretta. **Princípios de química**: questionando a vida moderna e o meio ambiente. Porto Alegre: Bookman, 2006 (adaptado).

Qual é a mudança de estado físico que ocorre com a água quando, à pressão constante, a temperatura varia de A para B ao longo do trajeto tracejado?

A) Fusão, a água muda do estado sólido para o líquido.
B) Ebulição, a água muda do estado líquido para o gasoso.
C) Sublimação, a água muda do estado sólido para o gasoso.
D) Solidificação, a água muda do estado líquido para o sólido.
E) Condensação, a água muda do estado gasoso para o líquido.

Assunto: Diagrama de fases

No diagrama de fases, no ponto **A**, a água encontra-se no estado sólido, e no ponto B, ela se apresenta no estado gasoso, logo, a mudança de estado físico que ocorre com a água é a passagem do estado sólido para o gasoso, denominado de sublimação.

Item: C