

1. A tabela seguinte apresenta as temperaturas de fusão e de ebulição de algumas substâncias.

Substâncias	Temperatura de fusão / °C	Temperatura de ebulição / °C
I	-117,3	78,5
II	-93,9	65,0
III	801	1413
IV	3550	4827

De entre as alternativas que se seguem, selecione a correta.

- (A) I. é sólido a 25 °C.  
(B) II. é líquido a 80 °C.  
(C) III. é líquido a 1000 °C.  
(D) IV. é gasoso a 3500 °C.

2. As curvas de aquecimento, A e B, do gráfico ao lado referem-se ao éter e à acetona, não necessariamente nesta ordem. Sabe-se que o éter entra em ebulição a uma temperatura mais baixa do que a acetona.

2.1 Associe as curvas às substâncias mencionadas.

2.2 Com base no gráfico, indique os pontos de fusão e de ebulição destas substâncias.

