



## Correção dos exercícios das páginas 169, 170 e 171

1.

1.1. 1- Os valores 660 e 4°C são as temperaturas a que ocorrem, respetivamente, a fusão e a ebulição do alumínio.

1.1.2- A solidificação do álcool etílico ocorre à temperatura de -117°C.

1.1.3- A mudança de estado que ocorre é a ebulição, a essa temperatura a acetona passa do estado líquido para o gasoso.

1.2- É o ferro.

1.3- É o álcool etílico.

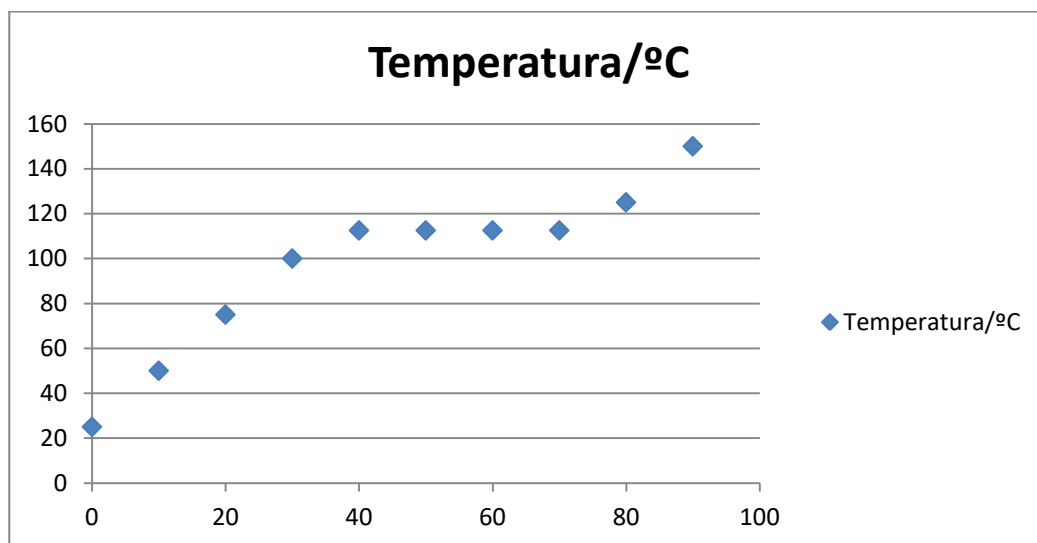
2.

2.1 A- (1) temperatura; (2) estado; (3) sólido; (4) estado; (5) líquido.

B-(6) sólido; (7) sólido; (8) líquido; (9) gasoso.

2.2- A mudança de estado que ocorre é a ebulição do enxofre

2.3-



3.

3.1- Nos primeiros 8 min a água está no estado líquido e nos últimos 5 min está no estado sólido.

3.2- É a solidificação da água

3.3- Ponto de solidificação/ Ponto de fusão pois para a mesma substância, o ponto de fusão e o ponto de solidificação são iguais.

4.

4.1.1- B

4.1.2- D

4.1.3- C

4.1.4- A

**4.2-** Ramo I- líquido; ramo II- gasoso

**5.** Tanto o benzeno com o éter são líquidos à temperatura ambiente(25°C), porque esta temperatura é superior aos seus pontos de fusão, mas inferior aos seus pontos de ebulição.

**6.**

**6.1-** A mudança de estado que ocorreu foi a ebulição desse líquido

**6.2-** O líquido era água açucarada, pois a ebulição inicia-se a uma temperatura superior a 100°C, se fosse água pura, a ebulição iniciava-se a 100°C.

**7.** O que condensaria primeiro seria o oxigénio pois, o seu ponto de condensação é mais elevado do que o do nitrogénio.