



CFQ 7 – Propriedades dos materiais - Resolução

Ponto de fusão e de ebulição

Exercício 1

1.1. Azoto, Oxigénio, Éter

1.2. É o azoto, visto ser a substância que apresenta uma temperatura de fusão mais próxima da temperatura de ebulição.

1.3. A sua temperatura de fusão é muito elevada e, como tal, este metal suporta altas temperaturas sem fundir.

Exercício 2

2.1. Que a água a esta temperatura muda do estado sólido para o estado líquido, sob aquecimento.

2.2. Água, mercúrio e álcool.

2.3. Sim, azoto, oxigénio e éter, porque têm uma temperatura de ebulição inferior a 45°C.

2.4. O éter, porque é o líquido que apresenta a temperatura de ebulição mais baixa.

2.5. O cloreto de sódio e os metais alumínio, volfrâmio e estanho.