**Ficha de trabalho**

**1. Na tabela seguinte estão registados os pontos de fusão e de ebulição de algumas substâncias, à pressão atmosférica normal:**

| Substância | Ponto de fusão / °C | Ponto de ebulição / °C |
|---|---|---|
| Mercúrio | – 39 | 357 |
| Éter dietílico | – 116 | 35 |
| Propanona | – 94 | 56 |
| Nitrogénio | – 210 | – 196 |
| Alumínio | 660 | 2519 |

**Partindo da análise dos dados da tabela, seleciona a opção correta para cada uma das questões seguintes:**

**1.1.** A substância mais volátil é o _____.

**1.2.** A 40 °C, a propanona encontra-se no(s) estado(s) _____.

**1.3.** A 660 °C, o alumínio encontra-se no(s) estado(s) _____.

**1.4.** A _____ ocorre a condensação da propanona.

**1.5.** Nos locais onde se atingem temperaturas inferiores a – 39 °C, a leitura da temperatura em termómetros de mercúrio é _____, pois esta substância está no estado _____.

**1.6.** À temperatura de 20 °C, _____encontra-se no estado gasoso.

**1.7.** Entre – 94 °C e 56 °C, a propanona encontra-se no estado _____.

LIVEWORKSHEETS