



## UFCD 4485- Operações unitárias

### Ficha 1

1. O ponto de ebulição e o ponto de fusão são propriedades físicas que permitem identificar uma substância, uma vez que cada substância tem valores próprios para esses pontos.

Na tabela que se segue mostram-se os pontos de ebulição e de fusão de algumas substâncias.

Substância	Ponto de fusão / °C	Ponto de ebulição / °C
Naftaleno	80	218
Acetona	-94	56
Álcool etílico	-117	78,5
Tetracloro de carbono	-22,6	76,8

- 1.1. Completa os espaços em branco, recorrendo aos dados fornecidos na tabela.

- 8

À pressão normal, o tetracloro de carbono é sólido até à temperatura de \_\_\_\_\_, líquido a temperaturas maiores do que \_\_\_\_\_ e menores do que \_\_\_\_\_ e gasoso para temperaturas a partir de \_\_\_\_\_.