Antwoorden t/m 1.5

**Opdracht:** In de tabel hieronder staan het smeltpunt en het kookpunt van een aantal stoffen. Bepaal voor elke stof de fase bij kamertemperatuur (25oC). Schrijf de antwoorden op in je schrift.

​

Een stof is vast als de temperatuur onder het smeltpunt ligt, een stof is vloeibaar als de temperatuur tussen het smeltpunt en het kookpunt ligt en een stof is gasvormig als de temperatuur boven het kookpunt ligt.

Aceton: 25 oC ligt tussen het smeltpunt en het kookpunt in, dus aceton is vloeibaar bij 25 oC.

Aluminium: 25 oC ligt onder het smeltpunt, dus aluminium is vast bij 25 oC.

Ammoniak: 25 oC ligt boven het kookpunt, dus ammoniak is gasvormig bij 25 oC.

Azijnzuur: 25 oC ligt tussen het smeltpunt en het kookpunt is, dus azijnzuur is vloeibaar bij 25 oC.

**Opdracht:** reken de temperaturen om. Schrijf de antwoorden in je schrift en denk aan het vermelden van de juiste eenheid!

A. Reken de volgende temperaturen in oC om naar K.

Voor oC naar K: temperatuur in oC + 273 = temperatuur in K

1. 152 oC = 152 + 273 = 425 K
2. 80 oC = 80 + 273 = 353 K
3. -15 oC = - 15 + 273 = 258 K

B. Reken de volgende temperaturen in K om naar oC.

Voor K naar oC: temperatuur in K – 273 = temperatuur in oC

1. 842 K = 842 – 273 = 569 oC
2. 560 K = 560 – 273 = 287 oC
3. 214 K = 214 – 273 = - 59 oC