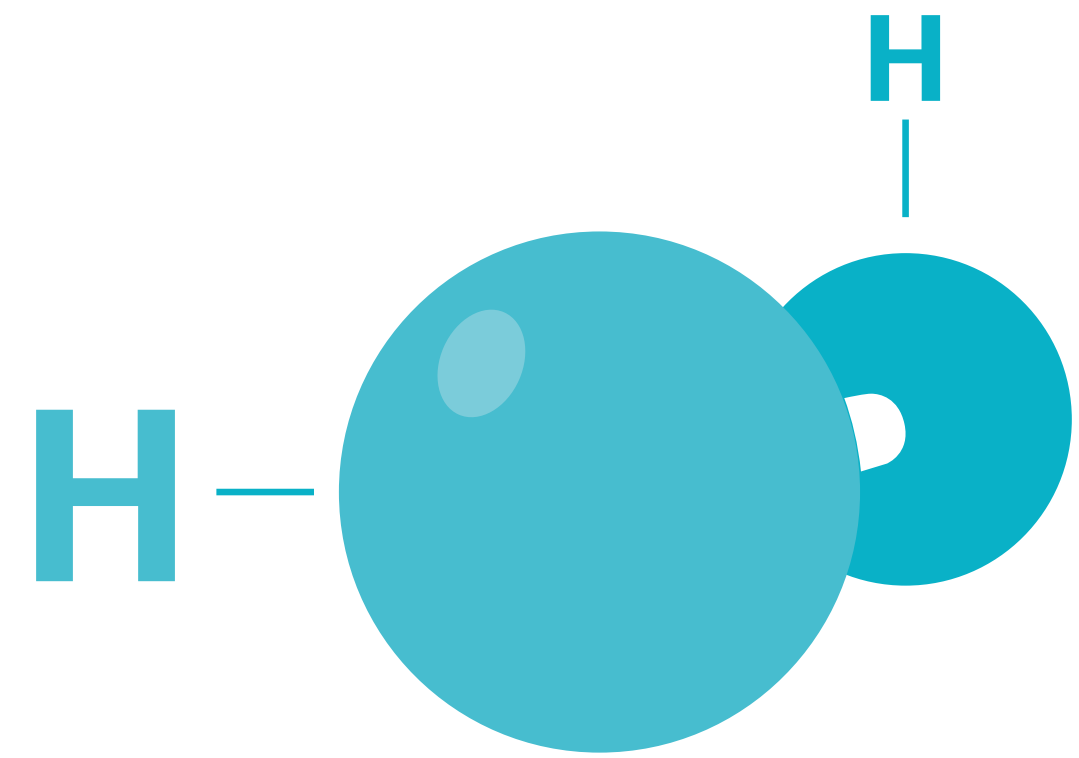


DE EIGENSCHAPPEN VAN WATERSTOF

Waterstof is het meest voorkomende element in het universum. Het is een chemisch element met symbool H en atoomnummer 1. Ontdek hieronder de belangrijkste eigenschappen van waterstof.

WATERSTOF MOLECUUL



In de natuur vinden we waterstof als een molecuul dat **BESTAAT UIT 2 ATOMEN**

DIFFUSIE EN GELEIDINGSCOËFFICIENT¹

Diffusie in lucht: 0,61 cm²/s

Warmtegeleidingscoëfficiënt: 187 mW/(m.K)

CALORISCHE WAARDES

Calorische onderwaarde (LHV): 119,93 kJ/g
10,05 MJ/Nm³

Calorische bovenwaarde (HHV): 141,86 kJ/g
11,89 MJ/Nm³

$H_2 + \frac{1}{2} O_2$

↓ LHV

 $H_2O (g)$

↓ HHV

 $H_2O (l)$


Tijdens verbranding komt energie vrij

1 1,0079

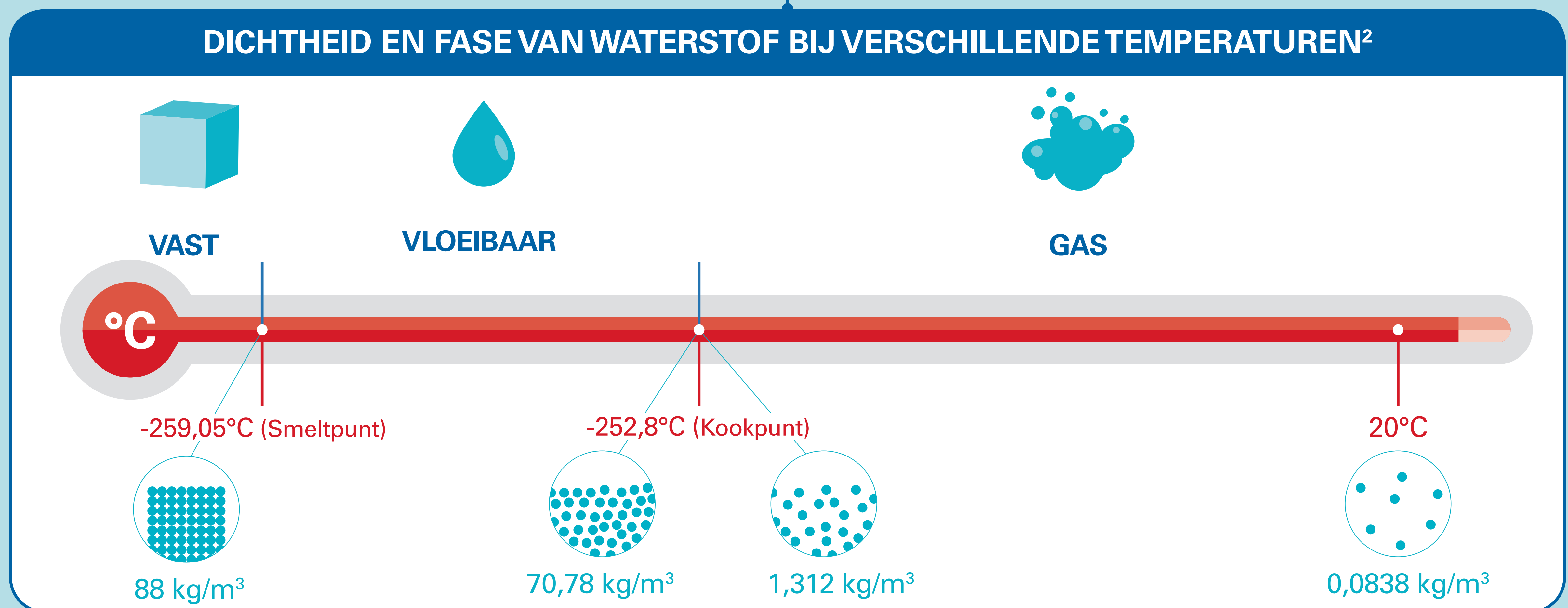
H

Waterstof

MOLAIRE MASSA



2,016 g/mol



1. Normaalcondities (20 °C, 1 bara) 2. Druk = 1 bara

Wil je meer weten over waterstof?

Bezoek www.kiwa.nl/hydrogen ✉ technology@kiwa.nl ☎ +31 (0)88 988 35 21

