

Afsluiting 4H Chemisch rekenen – V6 B – Molverhouding

Opdracht 1

Geef de reactievergelijking van de onvolledige verbranding van hexaan. Bepaal daaruit de molverhouding tussen hexaan, zuurstof, koolstofmono-oxide en water.

Opdracht 2

Gebruik bij deze opdracht de reactie van opdracht 1. Er reageert 28,3 mol hexaan, hoeveel mol koolstofmono-oxide komt daarbij vrij? Hoeveel mol zuurstof is daarvoor nodig?

Opdracht 3

Het aminozuur valine ($\text{C}_5\text{H}_{11}\text{NO}_2$) ontleedt tot de elementen. Hoeveel gram koolstof komt er vrij bij de ontleding van 20,0 gram valine? En hoeveel gram waterstof? En hoeveel gram stikstof? En hoeveel gram zuurstof?

Opdracht 4

Waterstof en zuurstof kunnen reageren tot water. Hoeveel water kan zich vormen bij de reactie met 20 gram waterstof (aannemende dat er voldoende zuurstof aanwezig is)?