

Afsluiting 4H Chemisch rekenen – V6 A – Molverhouding

Opdracht 1

Geef de reactievergelijking van de volledige verbranding van butaan. Bepaal daaruit de molverhouding tussen butaan, zuurstof, koolstofdioxide en water.

Opdracht 2

Gebruik bij deze opdracht de reactie van opdracht 1. Er reageert 10 mol butaan, hoeveel mol koolstofdioxide komt er vrij als er voldoende zuurstof aanwezig is? Hoeveel mol zuurstof is daarvoor nodig?

Opdracht 3

Glucose ontleedt tot de elementen. Hoeveel gram koolstof komt er vrij bij de ontleding van 20,0 gram glucose? En hoeveel waterstof? En hoeveel zuurstof?

Opdracht 4

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