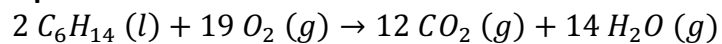


Opdracht 1

In de biochemie is de verbranding van glucose een veel voorkomende chemische reactie. Glucose reageert met zuurstof, daarbij vormen koolstofdioxide en water. Ook komt er energie vrij.

Je verbrandt 35 gram glucose in de aanwezigheid van 80 gram zuurstofgas. Welke stof is in overmaat? Welke stof is in ondermaat?

Opdracht 2



Er geldt: $m_{\text{C}_6\text{H}_{14}} = 85,2 \text{ g}$ en $m_{\text{O}_2} = 98,4 \text{ g}$

Bereken de grootte van de overmaat en de grootte van de ondermaat.