

Hoeveel mol en hoeveel moleculen zijn er in 20 g H₂O?

Oplossing

Bereken het aantal mol.

$$\frac{20 \text{ g}}{18,0 \frac{\text{g}}{\text{mol}}} = 1,11 \text{ mol}$$

Bereken het aantal moleculen.

$$1,11 \text{ mol} \times 6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1} = \mathbf{6,69 \cdot 10^{23}}$$