

Hoeveel bedraagt de massa van  $3,00 \cdot 10^{20}$  moleculen  $\text{H}_2\text{O}$ ?

### **Oplossing**

Bereken het aantal mol.

$$\frac{3,00 \cdot 10^{20}}{6,02 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}} = 4,98 \cdot 10^{-4} \text{ mol}$$

Bereken de massa.

$$4,98 \cdot 10^{-4} \text{ mol} \times 18,0 \frac{\text{g}}{\text{mol}} = \mathbf{8,97 \cdot 10^{-3} \text{ g} = 8,97 \text{ mg}}$$