

Afsluiting 4H Chemisch rekenen – V7 A – Molariteit

Opdracht 1

Bereken de concentratie kopersulfaat in mol/L als je 0,73 mol oplost in 1,63 L water.
Geef antwoord in het juiste aantal significante cijfers.

Opdracht 2

Geef de oplosvergelijking voor het oplossen van het zout loodnitraat $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$.

Bereken de concentratie nitraat in mol/L als je 100,2 gram loodnitraat oplost in 1,45 L water.
Geef antwoord in het juiste aantal significante cijfers.

Opdracht 3

Bram lost 145,0 gram glucose op in 1,640 L water. Bereken de concentratie glucose in mol/L,
geef antwoord in het juiste aantal significante cijfers.