

Afsluiting 4H Chemisch rekenen – V4 A – Deeltjes en mol

Opdracht 1

Leg in je eigen woorden uit wat een mol is.

Opdracht 2

Je hebt $6,022141 \cdot 10^{23}$ moleculen glucose. Hoeveel mol is dat precies?

Opdracht 3

Je hebt 1,0 mol water. Stel, je vervangt elk watermolecuul door een A4'tje en die stapel je op. Hoe hoog is dan je toren met A4 papiertjes? (Hiervoor moet je de dikte van een A4'tje opzoeken, of meten).

Opdracht 4

Een laborant heeft $4,69 \cdot 10^{28}$ deeltjes kopersulfaat. Hoeveel mol kopersulfaat heeft de laborant?