

Afsluiting 4H Chemisch rekenen – V5 B – Massa en mol

Opdracht 1

Bereken de molaire massa van ammoniumsulfaat.

Opdracht 2

Bereken de molaire massa's van CH_4 , CH_3F , CH_3Cl , CH_3Br en CH_3I . Welke trend zie je in de molaire massa's van die stoffen?

Opdracht 3

Bereken hoeveel gram overeenkomt met 72 mol AgBr.

Opdracht 4

Bereken hoeveel gram overeenkomt met $3,75 \cdot 10^{25}$ deeltjes zwavelzuur.

Opdracht 5

Van een bepaalde stof is 0,68 mol aanwezig. Deze 0,68 mol heeft een massa van 68,0612 gram. Om welke stof gaat dit? Gebruik BiNaS T98.