Werkdocument 5

**verband tussen atomaire massa-eenheid en getal van Avogadro**

Noteer eerst het stappenplan voor het berekenen van een molecuulmassa. Beantwoord daarna de volgende vragen.

1. Bereken de hiermee molecuulmassa van water (in u).
2. Bereken met behulp v/d atomaire massa eenheid hoeveel gram een molecuul water weegt.
3. Bereken vervolgens hoeveel moleculen er in 18,02 gram water zitten.
4. Zoek in BINAS het getal van Avogadro op en vergelijk de waarde van dit getal met je antwoord op vraag 3. Wat valt je op?
5. Vermenigvuldig het getal van Avogadro met de atomaire massa eenheid (in gram). Als het goed is, komt er als antwoord ongeveer het getal 1 uit.
6. Geef het verband tussen de atomaire massa-eenheid (u) en het getal van Avogadro (NA) weer in een formule.

**Uitwerking**

Stappenplan voor het berekenen van een molecuulmassa:

* stap 1:
* stap 2:
* stap 3:

Vragen:

1.