

Zadanie 1

Poniższa tabela dotyczy ilości substancji odmierzonych w warunkach normalnych. Uzupełnij tabelę, mając na uwadze, że gęstość glinu wynosi $2,7 \text{ g/cm}^3$, gęstość żelaza – $7,86 \text{ g/cm}^3$, gęstość wody to 1 g/cm^3 .

	Masa próbki	Liczba moli	Objętość	Liczba atomów
Amoniak	1,7 g			
Woda			18 cm^3	
Azot				$3,01 \cdot 10^{22}$
Glin		0,1 mola		
Żelazo				$6,02 \cdot 10^{21}$

Zadanie 2

Obliczyć, jaką liczbę moli stanowi:

- 9 g wody,
- 1 dm^3 wody.
- $24,08 \cdot 10^{23}$ cząsteczek kwasu azotowego (V)

Zadanie 3

Ile moli atomów tlenu i ile moli atomów wodoru zawierają 3 mole wody?

Zadanie 4

- Oblicz masę 30 moli cząsteczek wody.
- Oblicz, ile moli wody znajduje się w 1000 g wody.
- Oblicz ile atomów znajduje się w 20 g żelaza
- Oblicz masę $12,04 \cdot 10^{23}$ cząsteczek jodku srebra.

Zadanie 5

Oblicz masę cząsteczkowa związków o podanych wzorach

- Na_2SO_4
- Al_2O_3
- KMnO_4
- $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- Ca_2SiO_4
- $\text{Na}_2[\text{B}_4\text{O}_5(\text{OH})_4] \cdot 8\text{H}_2\text{O}$