



Übungsaufgabe:

- 1) Eine Portion Schwefel wiegt 23,5 g. Die molare Masse von Schwefel ist $M = 32,06 \text{ g mol}^{-1}$. Berechne die Stoffmenge n der Stoffportion.
- 2) Gegeben sind 1 kg Helium. Die molare Masse von Helium ist $M = 4 \text{ g/mol}$. Berechne die Stoffmenge n .

