



## Übungsaufgabe:

- 1) Eine Portion Schwefel wiegt 23,5 g. Die molare Masse von Schwefel ist  $M = 32,06 \text{ g/mol}$ . 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  $n$ .

