

Chemisch Rechnen leicht

AUFGABE 1

Berechne

- die Masse m (C) der Stoffmenge n (C) = 3 mol.
- die Stoffmenge n (He) der Masse m (He) = 24 g.
- die Masse m (H₂) der Stoffmenge n (H₂) = 5 mol.
- die Stoffmenge von 48 g Sauerstoffgas.
- die Anzahl der Atome N in 4 mol Aluminium.

AUFGABE 2

Berechne

- die Anzahl der kleinsten Teilchen N in der Stoffmenge n (N₂) = 5 mol.
- die Masse m (Zn) der Stoffmenge n (Zn) = 8 mol.
- die Stoffmenge n (Fe) der Masse m (Fe) = 1,0 t.
- die Anzahl der Iodmoleküle in 0,5 mol Iod.
- die Masse von 10 mol Brom

AUFGABE 3

Von welchem chemischen Element ist hier die Rede? Gesucht ist der Name des Elements.

- Die Stoffmenge n (X) = 5 mol besitzt eine Masse von m (X) = ca. 540 g.
- Die Stoffmenge n (X) = 4 mol besitzt eine Masse von m (X) = ca. 224 g.
- Die Stoffmenge n (X) = 3 mol besitzt eine Masse von m (X) = ca. 96 g (2 Lösungen!).
- Die Stoffmenge n (X) = 2 mol besitzt eine Masse von m (X) = ca. 140 g (2 Lösungen!).
- Die Stoffmenge n (X) = 1 mol besitzt eine Masse von m (X) = ca. 28 g (2 Lösungen!).

