

Molare Masse M, Stoffportion m und Stoffmenge n

Aufgabe 1: Schreibe die Formel für die molare Masse M auf und löse die Formel nach Stoffportion und Stoffmenge auf!

Molare Masse: $M =$

Stoffportion: $m =$

Stoffmenge: $n =$

Aufgabe 2: Trage in die leeren Felder die entsprechenden Formeln ein und vervollständige die Tabelle!

Element oder Verbindung	Symbol/Formel	Molare Masse M =	Stoffportion m =	Stoffmenge n =
Lithiumoxid	Li ₂ O		60 mg	
Magnesiumchlorid	MgCl ₂		95,3 mg	
Calciumoxid	CaO			0,125 mol
Siliciumdioxid	SiO ₂			0,05 mol
Fluorwasserstoff	HF			0,025 mol
Fluor	F bzw. F ₂		3,8 mg	
Kohlenstoff.....oxid			1,4 g	0,05 mol
Edelmetall			2,7 g	0,025 mol
Edelgas			11,1 g	0,05 mol

Ergänzende Angaben:

M(Li) = 7 g/mol M(O) = 16 g/mol M(Mg) = 24,3 g/mol M(Cl) = 35,5 g/mol

M(Ca) = 40 g/mol M(Si) = 28 g/mol M(F) = 19 g/mol M(C) = 12 g/mol