

## 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 <sub>2</sub> O		60 mg	
Magnesiumchlorid	MgCl <sub>2</sub>		95,3 mg	
Calciumoxid	CaO			0,125 mol
Siliciumdioxid	SiO <sub>2</sub>			0,05 mol
Fluorwasserstoff	HF			0,025 mol
Fluor	F bzw. F <sub>2</sub>		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