



Molare Masse / Stoffmenge / Masse

Chemie E 10

Übungsblatt

① Bearbeite die folgende Tabelle:

Teilchenanzahl	Stoff	Molare Masse (M)	Masse in g (m)	Stoffmenge in mol (n)
6×10^{23}	Kohlenstoffdioxid CO ₂			
15×10^{23}	Calcium			
7×10^{23}	Natrium			
3×10^{23}	Sauerstoff			
2×10^{23}	Wasser H ₂ O			
$0,2 \times 10^{23}$	Salzsäure HCl			
$0,5 \times 10^{23}$	Chlor			
$0,1 \times 10^{23}$	Eisen			
$0,75 \times 10^{23}$	Aluminium			
1×10^{23}	Zinksulfid ZnS			



Hilfreiche Formeln

1. Molare Masse: ablesen aus PSE

2.
$$n = \frac{m}{M}$$

