

## Übungsblatt

① Bearbeite die folgende Tabelle:

Teilchenanzahl	Stoff	Molare Masse (M)	Masse in g (m)	Stoffmenge in mol (n)
$6 \times 10^{23}$	Kohlenstoffdioxid CO <sub>2</sub>			
$15 \times 10^{23}$	Calcium			
$7 \times 10^{23}$	Natrium			
$3 \times 10^{23}$	Sauerstoff			
$2 \times 10^{23}$	Wasser H <sub>2</sub> 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			
$1 \times 10^{23}$	Zinksulfid ZnS			



### Hilfreiche Formeln

#### 1. Molare Masse: ablesen aus PSE

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