

## Übungsblatt

① Bearbeite die folgende Tabelle:

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



### Hilfreiche Formeln

1. Molare Masse: ablesen aus PSE

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