

STECCHIOMETRIA

UNITÀ DI MISURA **MOLE** → non confondere con la massa
 MISURA QUANTITÀ DI MATERIA

RESA

$$\eta = \frac{\text{MOLI OSADE}}{\text{MOLI DISPONIBILI}} \cdot 100$$

EXCESS

MOLE

$$M = \frac{n^{\circ} \text{ moli}}{\text{litri soluzione}} = \text{mol/l}$$

$$n^{\circ} \text{ moli} = M \cdot l$$

$$l = \frac{n^{\circ} \text{ moli}}{M}$$

MISURA LA CONCENTRAZIONE

LAVOISIER

$$\left. \begin{array}{l} A+B=80 \\ C+D=80 \end{array} \right\} \text{MASSA REAG.} = 3$$

PRODOTTO
MATERIA

TRUARE
UNITÀ

CONVERSIONE

1 MASSA LA REAGENTE

2 CONVERSIONE

$$xg : 1 \text{ mol} = yg : 2 \text{ moli}$$

MASSA
REAGENTE

MASSA

$$x = \frac{\text{MASSA} \cdot 1}{\text{MASSA REAGENTE}}$$

1 CALCOLO MASSA

2 CALCOLO MOLI

3 RAPPORTE FOCAL

4 CONVERSIONE MOLI

5 LAVOISIER

MATERIA
AVANGUARD

$$6,022 \cdot 10^{23} \text{ part./mole}$$

B-C-D

$$xg : 1 \text{ mol} = yg : 2 \text{ moli}$$

MASSA
MOL

MOLI

$$x = \frac{\text{MASSA} \cdot \text{MASSA}}{\text{MOL}}$$

1

$$xg : 1 \text{ mol} = yg : 2 \text{ mol}$$

$$1 \text{ mole} \cdot 2 \cdot g$$

$$\frac{1}{2} \text{ mol} = \frac{1 \cdot g}{1 \cdot g}$$

$$\frac{1}{2} : 1 \text{ mol} = \frac{2g}{3} : 1 \text{ mol}$$

$$\frac{1}{2} = \frac{2 \cdot g \cdot 1 \text{ mol}}{3 \cdot \text{moli}}$$

$$1g : 1 \text{ mol} = 2g : 3 \text{ mol}$$

$$1g \cdot 3 \text{ mol}$$

$$\frac{1}{2} = \frac{1 \cdot g \cdot 3 \text{ mol}}{1 \text{ mol}}$$