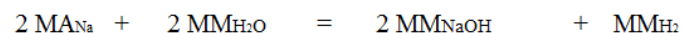
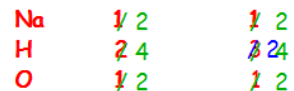


E) Risolvi i seguenti problemi:

1) Quanti grammi di H_2 vengono prodotti dalla reazione tra 11,5 grammi di Na ed acqua in eccesso? La reazione (da bilanciare) è:



$$2 * 23 + 2 * (2,0 + 16,0) = 2 * (23 + 16,0 + 1,0) + 2,0$$

masse esprimibili in grammi
oppure in u
(unità di m. atomica)

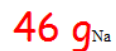


questi sono i rapporti in massa
tra i reagenti ed i prodotti di questa reazione

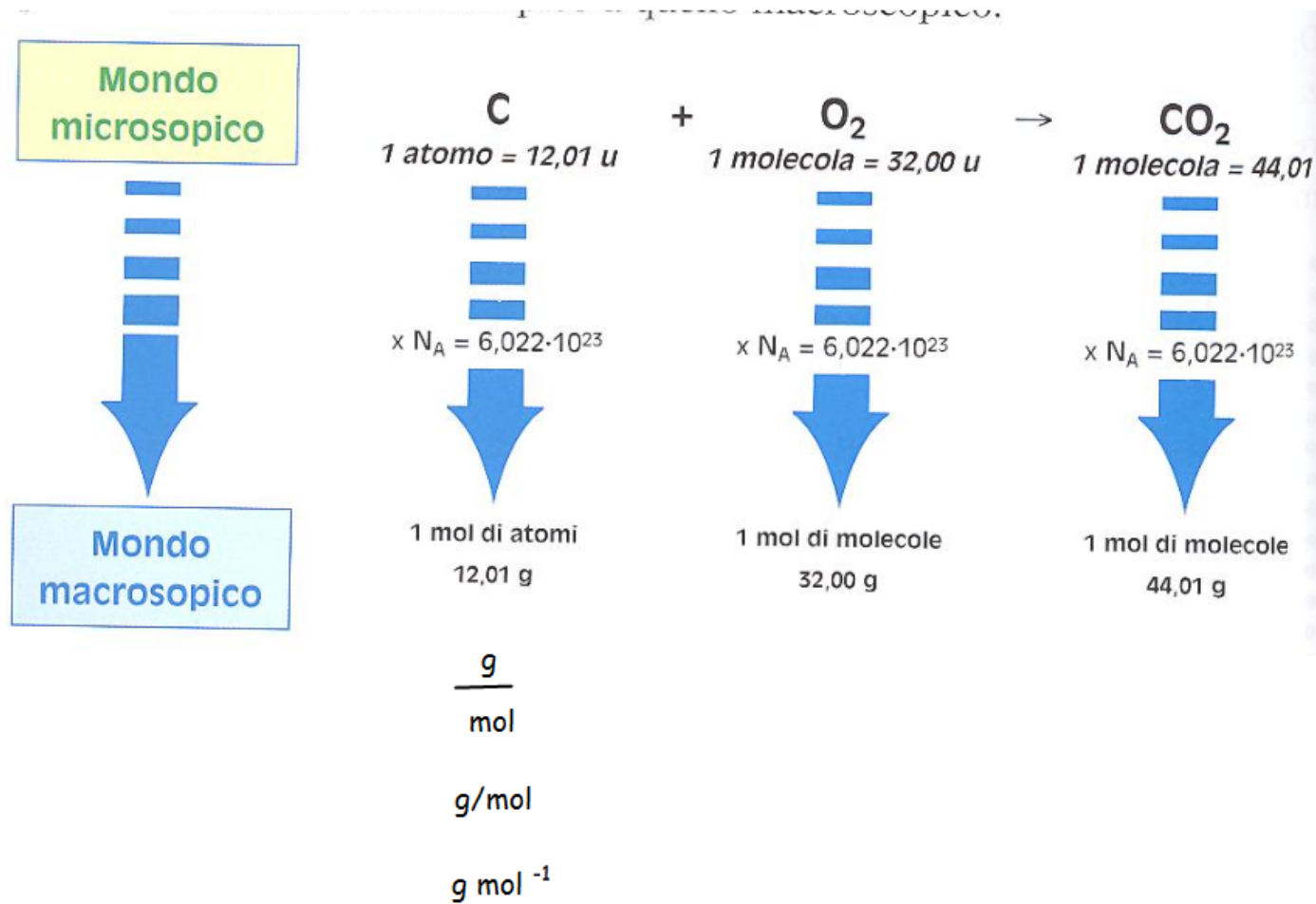
sono: Le masse stechiometriche



$$X g_{H_2} = \frac{2 g_{H_2} * 11,5 g_{Na}}{46 g_{Na}} = 0,5 g_{H_2}$$



Questi sono i grammi di idrogeno molecolare
prodotti da questa reazione quando vengono
fatti reagire in acqua 11,5 g di sodio.



E) Risolvi i seguenti problemi:

- 2) Calcolare quanto rame è necessario per reagire con 28,42 g di acido solforico secondo la reazione (da bilanciare):



$$64\text{g} : 196\text{g} : 160\text{g} : 64\text{g} : 36\text{g}$$

$$X_{\text{g}_{\text{Cu}}} : 28,42 \text{ g di acido solforico}$$

$$64\text{g} : 196\text{g} = X_{\text{g}_{\text{Cu}}} : 28,42 \text{ g}$$

E) Risolvi i seguenti problemi:



Dopo aver bilanciato, calcolare quanti grammi di ossido di zinco si formano per forte riscaldamento in aria di 1 kg di ZnS.



masse

$$2 \cdot (65,4 + 32,0) \quad 3 \cdot (2 \cdot 16,0) \quad 2 \cdot (65,4 + 16,0) \quad 2 \cdot (32,0 + 2 \cdot 16,0)$$

stechiometriche

194,8 g_{ZnS}

96,0 g_{O2}

162,8 g_{ZnO}

128,0 g_{SO2}

194,8 g_{ZnS}

162,8 g_{ZnO}

1000,0 g_{ZnS}

X g_{ZnO}

•
•

=
=

•
•

