**Recorda de fer els càlculs amb factors de conversió. T’anirà bé tenir en compte aquest esquema:**  [Vídeo explicatiu](https://youtu.be/Z29YdlyJ5K0)

1.Quants mols hi ha en 128 g de CO2?  **R :** 2,9 mols de CO2

1. Quantes molècules hi ha en 455 g de NH3 ?  **R :** 1,61.1025 molècules de NH3
2. Quants àtoms hi ha en 1 g de Hg ? **R** :3.1021àtoms de Hg
3. Quantes molècules de CaCO3 hi ha en 280 g de CaCO3 ?

 **R** :1,69.10 24 molècules de CaCO3

1. Expressa en grams la massa d’una molècula de C6H6.

**R:** 1,3.10-22 g de C6H6

1. Quina és la massa de 5 mols de PH3?  **R:** 170 g de PH3
2. Quantes molècules hi ha en 12 g d’H2O?  **R:** 4,01.1023molècules d’ H2O
3. Quants mols hi ha en 428 g de CuSO4?  **R:** 2,68 mols de CuSO4
4. Calcula la massa de 5’12.1023 molècules de CO.  **R:** 23,8 g de CO
5. Calcula el nombre de molècules d’aigua que hi ha en una ampolla que conté 26 g d’aigua.

 **R**: 8,7.1023 molècules d’ H2O