

La cantidad de sustancia: el mol

Para mostrar esquemáticamente toda la información asociada al concepto de mol, tomamos como ejemplo el etanol, C_2H_6O , que es el alcohol más utilizado en aplicaciones domésticas:

Masas atómicas: $M(C) = 12 \text{ u}$; $M(H) = 1 \text{ u}$; $M(O) = 16 \text{ u}$

Masa molecular (C_2H_6O) = $2 \cdot 12 + 6 \cdot 1 + 16 = 46 \text{ u}$

