

1. Tenemos 36 g de  $H_2O$ , calcula:

- a) Número de moles ( $S=2\text{mol}$ )
- b) Número de moléculas ( $S=1.2 \cdot 10^{24}\text{molec}$ )
- c) Número de átomos de H ( $S=2.4 \cdot 10^{24}$  átomos)
- d) Número de moles de átomos de H ( $S=4\text{mol}$ )

2. Tenemos  $1.2 \cdot 10^{24}$  átomos de una molécula de  $CO_2$ , calcula:

- a) Número de moléculas ( $S=6.023 \cdot 10^{23}\text{molec}$ )
- b) Número de moles ( $S=1\text{mol}$ )
- c) Número de gramos ( $S=44\text{ g}$ )

ACADEMIA CIENCIA Y MÁS