

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