

- ¿Cuántos moles son 20.5 g de agua (H₂O)?
- ¿Cuántos moles son 64.8 g de ácido sulfúrico (H₂SO₄)?
- Si necesito 1.2 mol de cinc (Zn), ¿cuántos gramos debo coger?
- ¿Cuántos gramos necesito tomar para obtener 0.25 mol de metano (CH₄)? ¿Y para tomar 3.4 mol de ácido carbónico (H₂CO₃)?
- ¿Cuántos moles hay en 31 g de CO₂?
- ¿Cuántas moléculas hay en 32 gramos de agua?
- ¿Cuántos átomos de cada elemento hay en 60 g de amoníaco (NH₃)?
- ¿Cuántos átomos de C y de O hay en 31 g de CO₂?
- ¿Calcula la cantidad de sustancia que corresponde a las siguientes masas?
 - 46 g de Na
 - 119 g de NH₃
- Averigua la masa a la que corresponden 2,5 mol de ácido clorhídrico (HCl) ¿Cuántas moléculas hay? ¿Cuántos átomos de H y cuántos de Cl?
- ¿Cuántos gramos existen en 0,25 mol de Fe₂O₃? ¿Cuántos átomos de Fe y cuántos de O?
- Completa la siguiente tabla:

Masa de sustancia (g)	Mol	Número de moléculas	Número de átomos
	1.2 mol de SO ₃		
35 g de CO			
		4,24·10 ²³ moléculas de CH ₄	
	0,6 mol de Al ₂ O ₃		
20 g de Cl ₂ O ₅			
	4,5 mol de H ₂		
			12,04·10 ²³ átomos de Fe

- En una cucharadita de glucosa (C₆H₁₂O₆) hay 3,4·10²² moléculas. ¿Cuántos gramos de glucosa contiene? ¿Cuántos átomos de C, H y O tiene?
- En 380 g de H₂S, determina: La cantidad de sustancia (mol); el número de moléculas; el número de átomos de H que contiene.
- Para 53,5 g de cloruro de hidrógeno (HCl) , determina: número de moles, número de moléculas y número de átomos totales