

1. Supongamos que tenemos 250 g de hierro, ¿Cuántos átomos de hierro están contenidos en dicha masa? Datos: Masa atómica: 55,8 u
2. Sabiendo que la masa atómica del uranio es 238 u determinar la masa en gramos de 1 átomo de uranio.
3. ¿Cuántos moles de átomos de litio están contenidos en 1 Kg de este metal?  
Datos: Masa atómica: 6,9 u
4. Para una reacción química se requiere contar con 0,25 moles de sodio. ¿Qué masa de sodio habría que pesar? Datos Masa atómica: 23 u
5. ¿Cuántos átomos de sodio están contenidos en el sodio del ejercicio anterior?
6. ¿Cuántos moles y cuántos átomos hay en 1,00 g de magnesio? Datos Masa atómica: 24 u
7. ¿Cuántos moles son  $4,7 \cdot 10^{25}$  átomos de K? Datos Masa atómica: 39,1 u
8. ¿Cuántos átomos hay en las siguientes cantidades?  
a) 5 moles de átomos de hierro b) 28 g de hierro. Datos Masa atómica: 55,8 u
9. Ordena de mayor a menor las siguientes cantidades de plata: 20 g,  $5 \cdot 10^{22}$  átomos y 0,5 mol. Datos Masa atómica: 107,9 u
10. Calcula dónde hay más átomos, ¿en 300 g de cobre o en 300 g de hierro?  
Datos Masa atómica: Cu: 63,5; Fe:55,8