

Ejercicios · Segundo de ESO

1. ¿Cuántos moles hay en 200 gramos de óxido de aluminio?
2. ¿Cuántos átomos de aluminio hay en 140 gramos de Cloruro de Aluminio?
3. Ordena las siguientes sustancias por orden creciente de masas:
 - a. 0,86 moles de Metano
 - b. $2,34 \cdot 10^{23}$ moléculas de Peróxido de sodio
 - c. 0,75 moles de Amoniaco
 - d. $8,21 \cdot 10^{23}$ moléculas de Hidróxido de sodio
4. Para escribir un párrafo de 3000 palabras se han usado 210 mg de carbón. ¿Cuántos átomos de carbón se han usado? ¿Cuántos átomos de carbono hay (por término medio) en cada palabra?
5. ¿Cuánto pesaría una pieza de joyería, de oro puro, que contuviera $8,23 \cdot 10^{23}$ átomos de oro?
6. Una roca pesa 74 kg, de los que el 32 % es de óxido de hierro III. ¿Cuántos moles de ese óxido contiene? ¿Cuántos átomos de hierro hay en esa roca?
7. En el plato de una balanza ponemos 0,18 moles de óxido de magnesio. ¿Cuántos moles de óxido de Níquel II hay que poner en el otro lado para que la balanza se equilibre? ¿Dónde hay mayor número de moléculas?
8. Formular/Nombrar
 - a) Hidruro de Plomo II
 - b) Óxido de Carbono II
 - c) Hidróxido de Oro III
 - d) Sulfuro de Sodio
 - e) Cloruro de Cadmio
 - f) Bromuro de Hidrógeno
 - g) Yoduro de Cinc
 - h) Óxido de Arsénico III
 - i) Hidróxido de Boro
 - j) Hidruro de Cobalto III
 - k) Na_2O
 - l) CuI
 - m) Sb_2O_3
 - n) MnO_2
 - ñ) MgCl_2
 - o) CdSe
 - p) ZnH_2
 - q) LiBr
 - r) K_2O_2
 - s) CO_2