

- 1.- ¿Cuántos moles de aluminio hay en 135 g de dicho metal? Dato $Al = 27$ 5moles
- 2.- Un recipiente contiene 200 gramos de dióxido de carbono. Calcula el número de moles. 4,54 moles
- 3.- ¿Cuántos moles de átomos de litio están contenidos en 1 Kg de este metal? 144,09 mol de Li
- 4.- ¿Cuántos moles de amoníaco NH_3 hay en 100 g de dicho gas? (sol: 5,88 moles)
- 5.- Calcula la masa en gramos de un mol de carbonato sódico (sol: $m = 106$ g)
- 6.- Calcula los gramos que se tienen que pesar para preparar 1,4 moles de sulfato de sodio. (sol: 198,8 g)
- 7.- ¿Cuántos moles de ácido clorhídrico hay en 10 Kg de HCl? (sol: 273,97 moles)
- 8.- Para el sulfato de cobre(II) . (Masas Cu: 63,55; S: 32,01; O: 16,0) Determine la Masa molecular. 159,6g
- 9.- Determinar la Masa Molecular del ácido Sulfúrico DATOS: Masas atómicas: H = 1 ; S = 32 ; O = 16 98g
- 10.- ¿Cuántas moles de hidróxido de sodio hay en 1,0 Kg de esta sustancia? DATO: Masas atómicas: Na = 23 ; O = 16 ; H = 1
Resultado: 25 moles
- 11.- ¿Cuál es la masa de 5,00 moles de agua? DATOS: Masas atómicas: H = 1 ; O = 16 Resultado: 90,1 g
- 12.- ¿Cuántos gramos de sulfuro de sodio hay que coger para tener 10 moles de sulfuro de sodio? 780G
- 13.- ¿Cuántos moles de nitrato de plata contienen 230 g de dicha sustancia? 1,35moles
- 14.- ¿Qué masa en gramos son siete moles de CO_2 ? Datos: C = 12 ; O = 16 308g
- 15.- ¿Cuántos moles son 16 g de SO_2 ? 0,25moles
- 16.- Calcula cuantos moles son 451,875 g de ácido clorhídrico. 12,39moles
- 17.- En un frasco hay 200 gramos de tricloruro de hierro. ¿Cuántos moles son? 1,23moles
- 18.- Calcula los gramos que son 1,5moles de ácido sulfúrico 147g
- 19.- Calcula cuantos gramos son 23moles de fosfina 782g
- 20.- Calcula cuantos moles hay en 250g de dióxido de azufre 9,9moles