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 amoniaco NH3 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 SO2 ? 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