PROBLEMAS CALCULO GRAMOS-MOLES MOLES-GRAMOS

1.- ¿Cuántos moles de aluminio hay en 135 g de dicho metal? Dato Al =27

2.- Un recipiente contiene 200 gramos de dióxido de carbono. Calcula el número de moles. Dato: C=12; O=16

3.-¿Cuántos moles de átomos de litio están contenidos en 1 Kg de este metal? Dato: Li: 6,94

4.- ¿Cuántos moles de amoniaco hay en 100 g de dicho gas?

5.- Calcula la masa en gramos de un mol de carbonato sódico

6.- Calcula los gramos que se tienen que pesar para preparar 1,4 moles de sulfato de sodio.

7.- ¿Cuántos moles de ácido clorhídrico hay en 10 Kg de ese ácido?

8.- Para el sulfato de cobre(II) . (Masas Cu: 63,55; S: 32,01; O: 16,0) Determine la Masa molecular.

9.- Determinar la Masa Molecular del ácido Sulfúrico DATOS: Masas atómicas: H = 1 ; S = 32 ; O = 16

10.- ¿Cuántas moles de hidróxido de sodio hay en 1,0 Kg de esta sustancia? DATO: Masas atómicas: Na = 23 ; O = 16 ; H = 1

11.- ¿Cuál es la masa de 5,00 moles de agua? DATOS: Masas atómicas: H = 1 ; O = 16

12.- ¿Cuántos gramos de sulfuro de sodio hay que coger para tener 10 moles de sulfuro de sodio?

13.-¿Cuántos moles de nitrato de plata contienen 230 g de dicha sustancia?

14.- ¿Qué masa en gramos son siete moles de CO 2 ? Datos: C = 12 ; O = 16

15.- ¿Cuántos moles son 16 g de SO2 ?

16.- Calcula cuantos moles son 451,875 g de ácido clorhídrico.

17.-En un frasco hay 200 gramos de tricloruro de hierro. ¿Cuántos moles son?

18.- Calcula los gramos que son 1,5moles de ácido sulfúrico

19.- Calcula cuantos gramos son 23moles de fosfina

20.- Calcula cuantos moles hay en 250g de dióxido de azufre