

MASA MOLAR Y CÁLCULO MOL

- Ejercicios

1 H 1,0	Número atómico →						2 He 4,0
Masa atómica →							
3 Li 6,9	4 Be 9,0	5 B 10,8	6 C 12,0	7 N 14,0	8 O 16,0	9 F 19,0	10 Ne 20,2
11 Na 23,0	12 Mg 24,3	13 Al 27,0	14 Si 28,1	15 P 31,0	16 S 32,0	17 Cl 35,5	18 Ar 39,9
19 K 39,1	20 Ca 40,0						

1.- Realiza la obtención de masas molares de los siguientes compuestos, recuerda que los números másicos los obtienes de la tabla periódica recuerda redondear dichas masas.

a.- MgSO_4 (sulfato de magnesio)

b.- C_7H_8 (metilbenceno o tolueno)

c.- Fe_2O_3 (óxido férrico)

d.- CH_4 (metano)

e.- CuFeS_2 (Calcopirita)

f.- ZnS (Sulfuro de Zinc)

2.- Obtención de moles: Recuerda que para obtener moles debes tener la masa molar de la sustancia, y la masa de la sustancia.

A.- Si la masa de un lingote de Oro (Au) es de 500 g. ¿A cuántos moles de Au corresponde?

B.- Cuántos moles de Al_2O_3 (óxido de aluminio) hay en 35,0 g de la sustancia.

C.- Para limpiar un baño tu mamá disuelve 20 g de NaOH en agua suficiente. ¿A cuántos moles corresponde dicha cantidad de NaOH?

● Respuesta

Alternativas;

1.-

A. 120.366 g/mol

B. 92,14 g/mol

C. 159.69 g/mol

D. 16.04 g/mol

E. 183.52 g/mol

F. 97.474 g/mol

2.-

A. 2,54 mol

B. 0,34 mol

C. 0,5