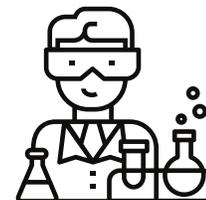


MASA MOLAR Y CÁLCULO MOL



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)

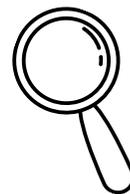
2. Obtención de moles: Recuerda que para obtener moles debes tener la masa molar de la sustancia, y la masa de la sustancia.

a) MgSO_4 (sulfato de magnesio) b) C_7H_8 (metilbenceno o tolueno) c) Fe_2O_3 (óxido férrico)

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 ?

Resultados:



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