



Aportaciones en la segunda revolución química



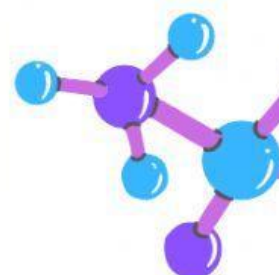
Aportaciones de Wolfgang

Apoyándote de la tabla periódica, coloca el símbolo del elemento químico en la casilla que corresponda, de modo que se respete la triada

S			
		Sr	
Te	I		Sb

Anota el valor de la casilla para que se cumpla la triada química

16	3	32	7
52	19	128	39



Aportaciones de Cannizzaro

Apoyándote de la tabla periódica de tu libro (recuerda truncar a un decimal las masas de los elementos de la tabla) y calcula las masas atómicas y moleculares:

Au: _____ Mg: _____ O₂: _____ NH₃: _____

K: _____ Cl: _____ F₂: _____ CO: _____

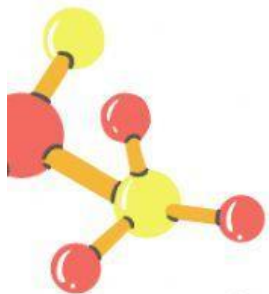
Xe: _____ Be: _____ NaOH: _____ Al(OH)₃: _____



Aportaciones de Newlands

A continuación se encuentra la tabla periódica de Newland:

H 1	F 8	Cl 15	Co y Ni 22	Br y Ni 22	Pd 36	I 42	Pt y Ir 50
Li 2	Na 9	K 16	Cu 23	Rb 30	Ag 37	Cs 44	Os 51
G 3	Mg 10	Ca 17	Zn 24	Sr 31	Cd 38	Ba y V 45	Hg 52
Bo 4	Al 11	Cr 19	Y 25	Ce y La 33	U 40	Ta 46	Tl 53
C 5	Si 12	Ti 18	In 26	Zr 32	Sn 39	W 47	Pb 54
N 6	P 23	Mn 20	As 27	Di y Mo 34	Sb 41	Nb 48	Bi 55
O 7	S 14	Fe 21	Se 28	Ro y Ru 35	Te 43	Au 49	Th 56



De acuerdo a la ley de las octavas escribe el **símbolo** del elemento que corresponda

- ¿Qué elemento es la octava de Aluminio? _____
- ¿Qué elemento es la octava de Carbono? _____
- ¿Qué elemento es la octava de Potasio? _____



Aportaciones de Mendeleiev

Coloca el número que corresponda a cada compuesto químico con base a la clasificación que le corresponde

