



UNIDAD 2: ÁTOMO Y MOLÉCULA

2.6/ Masa molecular

ACTIVIDAD (en grupo de 3 estudiantes)

Tabla con valores de los elementos, para considerar al resolver ejercicios

Ca (A=40 Z=20)	Cl (A=35 Z=17)	I (A=127 Z=53)	P (A=31 Z=15)	Po (A=210 Z=84)
S (A=32 Z=16)	O (A=16 Z=8)	Li (A=7 Z=3)	C (A=12 Z=6)	Os (A=190 Z=76)

- 1) Resuelve los siguientes ejercicios de peso o masa molecular haciendo el procedimiento paso a paso:

a) $6\text{Ca}_5\text{Li}_2\text{PO}_8$

Elemento	Peso atómico	x	Número de átomos	=	Resultado
Ca		x		=	uma
	7	x		=	uma
P		x		=	uma
		x	8	=	uma
Peso molecular de una molécula de $\text{Ca}_5\text{Li}_2\text{PO}_8$				=	uma

Peso molecular de una molécula de $\text{Ca}_5\text{Li}_2\text{PO}_8$	x	número de moléculas	=	Resultado
	x		=	uma



b) $9\text{Cl}_3\text{S}_7\text{O}_5$

Elemento	Peso atómico	x	Número de átomos	=	Resultado
		x	1	=	uma
I		x		=	uma
	32	x		=	uma
O		x		=	uma
Peso molecular de una molécula de $\text{Cl}_3\text{S}_7\text{O}_5$				=	uma

Peso molecular de una molécula de $\text{Cl}_3\text{S}_7\text{O}_5$	x	número de moléculas	=	Resultado
	x		=	uma