



ACTIVIDADES DE LA SECUENCIA 18

INSTRUCCIONES: DETERMINA LA MASA MOLAR DE UN COMPUESTO QUIMICO

La masa molar de la molécula del **ACIDO SULFURICO H_2SO_4**

ELEMENTO	ATOMOS QUE HAY EN CADA MOLECULA	MASA ATOMICA (UMA)	TOTAL (UMA)
Hidrogeno	2	1	$(2 \times 1) = 2$
Azufre	1	32	$(1 \times 32) = 32$
Oxigeno	4	16	$(4 \times 16) = 64$
Masa molecular			98 uma
Masa molar			98 g/mol

A) molécula del **ACETATO DE PLOMO: $Pb(C_2H_3O_2)_4$**

SIMBOLO	ELEMENTO	ATOMOS QUE HAY EN CADA MOLECULA	MASA ATOMICA (UMA)	TOTAL (UMA)
Pb				
C				
H				
O				
Masa molecular				
Masa molar				

B) molécula del **ÁCIDO CLOROPLATINICO H_2PtCl_6**

SIMBOLO	ELEMENTO	ATOMOS QUE HAY EN CADA MOLECULA	MASA ATOMICA (UMA)	TOTAL (UMA)
H				
Pt				
Cl				
Masa molecular				
Masa molar				

C) molécula del **ACIDO TARTARICO: $C_4H_6O_6$**

SIMBOLO	ELEMENTO	ATOMOS QUE HAY EN CADA MOLECULA	MASA ATOMICA (UMA)	TOTAL (UMA)
C				
H				
O				
Masa molecular				
Masa molar				

D) molécula del HIDROXIDO DE MANGANESO: $Mn(OH)_3$

SIMBOLO	ELEMENTO	ATOMOS QUE HAY EN CADA MOLECULA	MASA ATOMICA (UMA)	TOTAL (UMA)
Mn				
O				
H				
Masa molecular				
Masa molar				