M.wT
احسب الكتلة المولية الذرية

أ- Na (علما ان Na =23)

M.wT = 1X Na
= 1X 23 = 23 g/mole

ب- K (علما ان K=39)

M.wT = 1X K
= 1X 39 = 39 g/mole

M.wT
احسب الكتلة المولية الجزيئية

ت- CO_2 (علما ان C=12 , O=16)

M.wT = (1XC) + (2XO)
= (1X12) + (2X16)
= 44 g/mole

ث- NH_3 (علما ان H=1 , N=14)

M.wT = (1X14) + (3X1)
= 17 g/mole

M.wT
احسب الكتلة المولية الصيغية

ج- Na_2CO_3 (علما ان Na=23 , C=12 , O=16)

M.wT = (2X23) + (1X12) + (3X16)
= 106 g/mole

ح- H_2SO_4 (علما ان $H=1$, $O=16$, $S=32$)

$$M.wT = (2X1) + (1X32) + (4X16)$$
$$= 98\ g/mol$$

السؤال الثالث :املا الفراغات في الجمل والمعادلات التالية بما يناسبها علميا :

١. الكتلة المولية لمركب نيترات الامونيوم NH_4NO_3 تساوي ...80..... g/mol . ($N=14$, $O=16$, $H=1$)

$$M.wT = (2X14) + (4X1) + (3X16)$$
$$= 80\ g/mole$$

٢. اذا علمت ان ($Ca = 40$) , فان الكتلة المولية الذرية للكالسيوم تساوي .....40..... g/mol

Ca

$$M.wT = 1X40 = 40\ g/mole$$

٣. الكتلة المولية لمركب نتروجلسرين $C_3H_5(NO_3)_3$ تساوي ...227... g/mol . ($C=12$, $N=14$, $O=16$, $H=1$)

$$M.wT = (3X12) + (5X1) + (3X14) + (9X16)$$
$$= 227\ g/mol$$

٤. الكتلة المولية لهيدروكسيد الحديد II وصيغته $Fe(OH)_2$ ($Fe=56$, $O=16$, $H=1$) تساوي .....٩٠..... g/mol .

$$M.wT = (1X56) + (2X16) + (2X1)$$
$$= 90\ g/mole$$