

Solución

1) El mol es la unidad con que se mide la cantidad de sustancias, una de las siete magnitudes físicas fundamentales del sistema internacional de unidades

2) El número $6,022 \times 10^{23}$ se conoce como número de Avogadro o constante de Avogadro

3) Una molécula es un grupo eléctricamente neutro y suficientemente estable de al menos dos átomos en una configuración definida unidos por enlaces químicos fuertes

4) Es una magnitud que indica cuántas veces la masa de una molécula de una sustancia es mayor que la unidad de masa atómica, su valor numérico coincide con el de la masa molecular

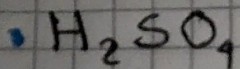
5)

• HCl

H = 1

Cl = 35,5

36,5 uma

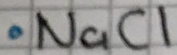


$H = 2$

$S = 32$

$O = 64$

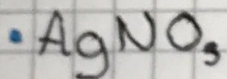
98 u.m.a



$Na = 23$

$Cl = 35,5$

$58,5 \text{ u.m.a}$

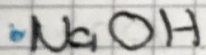


$Ag = 108$

$N = 14$

$O = 48$

170 u.m.a

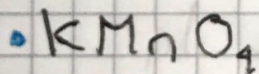


$Na = 23$

$O = 16$

$H = 1$

40 u.m.a



$K = 39$

$Mn = 55$

$O = 64$

158 u.m.a