

Guía o actividad de Auto Aprendizaje

NIVEL	2° Medio
ASIGNATURA	QUIMICA
O.A./A.E.	OA 20 Establecer relaciones cuantitativas entre reactantes y productos en reacciones químicas (estequiometría) y explicar la formación de compuestos útiles para los seres vivos, como la formación de la glucosa en la fotosíntesis.
I.E./C.E.	Representan reacciones químicas en una ecuación de reactantes y productos de acuerdo a la ley de conservación de la materia Relacionan el mol como unidad de cantidad de sustancia con otras unidades estequiométricos equivalentes.
ACTIVIDAD:	Resuelven guía de trabajo.
RECURSOS A UTILIZAR PARA DESARROLLAR ACTIVIDAD (Texto, guía, ejemplo, fuente de modelamiento, otro)	Guía Cuaderno
TIPO DE EVALUACIÓN	Formativa
MODALIDAD DE ENTREGA	Al regreso a clases

Desarrollo

Calcular las masas molares de los siguientes compuestos. (2 ptos c/u)

Datos: (Masa Molar)

H: 1g/mol

N: 14 g/mol

Ca:40 g/mol

P: 31 g/mol

Fe: 56 g/mol

Cl: 36 g/mol

K: 39 g/mol

S:32 g/mol

Al: 27 g/mol

O: 16 g/mol

Cu: 64 g/mol

C: 12 g/mol

a) CaCO_3

b) NH_3

c) NO_2

d) CaCl_2

e) H_3PO_4

f) K_2SO_4

g) Al_2O_3

h) CuSO_4

i) Fe_2O

j) C_2H_2