UNIDAD EDUCATIVA
"VÍCTOR GERARDO AGUILAR"
Shumiral - Camilo Ponce Enríquez – Azuay
RESOLUCION N°005-UIE-CEZ-6
Telf.: 2295062

D2.C2.DO13. Ejecuta actividades de refuerzo académico en función de las necesidades de aprendizaje del estudiantado.

LECCIÓN DE QUÍMICA

NOMBRE DEL ESTUDIANTE:		**FECHA:**			
TEMÀTICA	COMPOSICIÓN PORCENTUAL	**CURSO:**	SEGUNDO	**PARALELO**	"A - B"
ÀREA	Ciencias Naturales	**NIVEL:**	BGU	**CALIFICACIÒN**	/10

1. Elegir la opción correcta

A. Gracias a la fórmula de un compuesto podemos determinar :
   a. Una fracción
   b. Una constante
   c. número de átomos

B. Podemos calcular el % :
   a. A partir de la fórmula
   b. A partir de un número
   c. A partir de la constante

C. Para determinar la composición porcentual solo se emplea:
   a. Número atómico
   b. Masas
   c. Moléculas

D. La formula empírica es:
   a. La máxima relación que hay entre los átomos de un compuesto
   b. La media relación que hay entre los átomos
   c. la mínima relación que hay entre los átomos de un compuesto

2. Resolver los siguientes ejercicios

$Li(NO_3)$

Masa del compuesto=68,95gr/mol

Elemento	N° átomos	Masas atómicas
Li	x	
N	1 x	
O	x	

$$\frac{\textit{cantidad de átomos de cada elemento } x \textit{ masa de cada elemento}}{\textit{masa del compuesto}} x100$$

$$\% \text{ Li} = \frac{\quad}{\quad} x100 =$$

$$\% \text{ N} = \frac{\quad}{\quad} x100 =$$

$$\% \text{ O} = \frac{\quad}{\quad} x100 =$$

TOTAL DEL % =

LIVEWORKSHEETS