



LECCIÓN DE QUÍMICA

NOMBRE DEL ESTUDIANTE:		FECHA:			
TEMÁTICA	COMPOSICIÓN PORCENTUAL	CURSO:	SEGUNDO	PARALELO	"A - B"
ÁREA	Ciencias Naturales	NIVEL:	BGU	CALIFICACIÓN	/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(NO₃)

Masa del compuesto=68,95gr/mol

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

$$\frac{\text{cantidad de átomos de cada elemento} \times \text{masa de cada elemento}}{\text{masa del compuesto}} \times 100$$

% Li = $\frac{\dots\dots\dots}{\dots\dots\dots} \times 100 =$

% N = $\frac{\dots\dots\dots}{\dots\dots\dots} \times 100 =$

% O = $\frac{\dots\dots\dots}{\dots\dots\dots} \times 100 =$

TOTAL DEL % =