CAP.	PAG		
VII ESTEQUIOMETRÍA III.			
7-1 Resolución de problemas sobre relaciones ponderadas en las reacciones químicas 7-2 Cálculos sobre relaciones ponderales en las reacciones químicas en las que alguno de los reacti	129	ÎNDICE.	
vos está en exceso con respecto al otro	133		PAG.
7-3 Cálculos para determinar la fór- mula molecular de un compuesto,	THE RESIDENCE OF THE PROPERTY OF THE PARTY O	idad I	ı
dada su formula empirica y su pe so molecular experimental	136 Uni	idad II	v
BIBILIOGRAFÍA.	Uni	idad III	IX
Fig. 1. The second seco		idad IV	XIII
FIT I THE CONTRACTOR OF THE PROPERTY OF THE PR	Uni	idad V	XVII
ATT TO PRODUCE OUR DESCRIPTION OF THE STATE	Uni	idad VI	XIX
Total and an extract a constitution and the second	Uni	idad VII	XXIII
	Uni	idad VIII	XXV

PROLOGO.

El presente libro trata de guiar al estudiante un poquito más hacia el conocimiento de la química, eslabonando los conocimientos adquiridos durante el primer semestre con los que contiene el presente.

El nivel de este libro se adecúa a estudiantes de preparatoria o dicho de otra manera, para estudiantes de cursos pre-universitarios, ya que su contenido es básicamente los principios de cursos que posteriormente y dependiendo de los gustos del estudiante, deberá tomár en las aulas de una escuela con nivel de licenciatura.

Los temas tratados en este texto tienen su pun to de partida en el conocimiento de la nomenclatura química, que será el lenguaje universal que cual- quier estudiante de química deberá manejar perfecta mente porque de lo contrario, sería casi como inten tar leer un libro escrito en cualquier idioma extranjero, sin tener los conocimientos de las reglas gramaticales para dicha lengua. Posteriormente avanzan por el camino de saber escribir correctamen te una ecuación química que viene siendo algo así como empezar a descifrar los jeroglíficos que encon tramos en unas ruinas recién descubiertas; que nos relatan lo que ocurrió en otros tiempos a través de sus escritos en paredes, etc. y nosotros con escribir correctamente una ecuación química nos podremos dar perfecta cuenta de lo que realmente ocurre en la naturaleza de las sustancias cuando se realiza una reacción química.

En su parte final (últimos tres capítulos), el alumno se encontrará con el estudio de la esteguio

metría, que no es otra cosa que la correcta expre-sión en números tangibles de las medidas de las masas de los diferentes compuestos, que nos ayudará a conocer un poco más de esta ciencia.

Por último y para recalcar lo del párrafo ante rior, concluiremos con la frase de Lord Kelvin que se aplica correctamente a la estequiometría: "Cuan do se puede medir aquello de lo que se habla y expresarlo en números, entonces, se sabe algo de ello".

periacha cuenta de lo que restinante courre pe

naturalists of the nucleanty fulleto as that the

O.B.P. FILIBERTO DE LA GARZA O.

20. SEMESTRE. Q U I M I C A. UNIDAD I.

NOMENCLATURA I.

El desarrollo de la química como ciencia hizo necesario el darle a cada elemento un nombre y re-presentarlo en forma abreviada que responda a su comportamiento molecular. De esta manera la representación de las reacciones guímicas dará una idea inmediata de la naturaleza intima de las transforma ciones que ocurren durante la reacción.

A través de la historia se ha ido desarrollando (desde los alquimistas que ya empleaban algunos símbolos para representar a los elementos conocidos en aquel entonces) lo que actualmente conocemos con el nombre de nomenclatura, que no es otra cosa que una manera organizada y sistemática de nombrar a los diferentes átomos o grupos de átomos para que pueda ser utilizado como un lenguaje universal para los químicos.

Al terminar esta unidad, el alumno deberá ser capaz de:

- 1.- Definir el concepto de nomenclatura.
- 2.- Definir así como diferenciar entre sí los si-quientes términos:

 - a) Ion. b) Ion monoatómico.
 - c) Ion poliatómico. d) Anión.
 - e) Cation.