

Sandra Lorena Campos Arámbula
6po-50 Mat. 766342

UNIVERSIDAD AUTÓNOMA DE NUEVO LEÓN



PREPARATORIA No. 15

QUIMICA 1

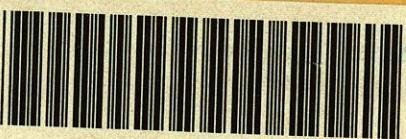
ELEMENTS

	Hydrogen	Wt. 1		Strontian	Wt. 46
	Azote	5		Barytes	68
	Carbon	54		Iron	50
	Oxygen	7		Zinc	56
	Phosphorus	9		Copper	56
	Sulphur	13		Lead	96
	Magnesia	20		Silver	190
	Lime	24		Gold	190
	Soda	28		Platina	190
	Potash	42		Mercury	167

1991
Ier. STEVENS

QD40
G37

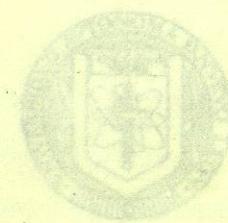
0113-40560



1020115308

QUÍMICA I

Q.B.P. FILIBERTO L. DE LA GARZA ORTIZ
Q.C.B. GRACIELA GARCIA DE GARZA.



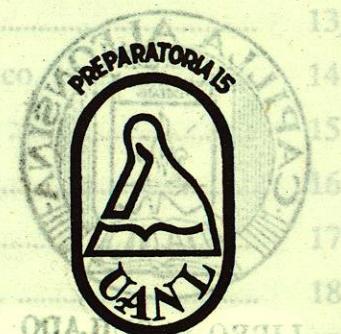
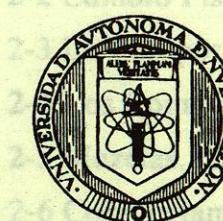
INDICE

CAP.	PÁG.
I. MÉTODO CIENTÍFICO	
INTRODUCCIÓN.....	1
1-1 Definiciones básicas.....	2
1-2 Ciencias Física y Química.....	3
1-3 Método Científico.....	5
1-4 Objeto de la Química.....	8
1-5 Importancia de la Química.....	8
1-6 Desarrollo Histórico de la Química.....	9
1-6A Época Primitiva.....	9
1-6B Época Antigua.....	10
<i>Q.B.P. FILIBERTO L. DE LA GARZA ORTIZ</i>	
1-6C Época Moderna.....	11
1-7 Ramas de la Química.....	12

QD 40

937

II. QUÉ ES LA QUÍMICA	13
2-1 Definición.....	13
2-2 Cambio Físico y Cambio Químico.....	14
2-3 La Energía es la Materia.....	15
2-4 Los Elementos.....	16
2-5 Combinación de los Elementos.....	17
2-6 El Equilibrio.....	18
2-7 La Energía también se Conserva.....	19



183812