

GUIA QUIMICA 8º BÁSICO

Nombre _____ Curso: _____ Fecha: _____

- Objetivo Identificar la organización de la tabla periódica grupos, periodos y su capacidad para formar enlaces

ACTIVIDAD

1.- Une con una línea al elemento con los electrones de valencia que le corresponden

35	2 8 18 7
Br	
Bromo	

4

74	2 8 18 32 12 2
W	
Wolframio	

1

32	2 8 18 4
Ge	
Germanio	

2

55	2 8 18 18 8 1
Cs	
Cesio	

7

2.- Identifica los electrones de valencia de cada elemento y selecciona la estructura de Lewis correcta para cada elemento

ELEMENTO	ELECTRONES DE VALENCIA	ESTRUCTURA DE LEWIS
20 Ca Calcio 40,078		  
13 Al Aluminio 26,982		  
9 F Flúor 18,998		  
23 V Vanadio 50,942		  
78 Pt Platino 195,08		  

III.- Usa tu tabla periódica y completa la siguiente tabla según la información requerida

ELEMENTO	z	GRUPO	PERÍODO	Metal/n o metal/m etaloide	Gana o cede e-	Cuántos e- gana o pierde
Ejemplo ₁₆ S	16	VI	3	No metal	gana	2
₁₂ Mg						
₁₇ Cl						
₇ N						
₉ F						
₆ C						
₈ O						
₁₃ Al						