

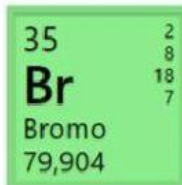
GUIA QUIMICA 8º BÁSICO

Nombre _____ Curso: _____ Fecha: _____

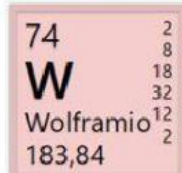
- Objetivo Identificar la organización de la tabla periódica grupos, periodos y su capacidad para formar enlaces

ACTIVIDAD

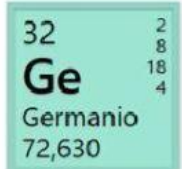
1.- Une con una línea al elemento con los electrones de valencia que le corresponden



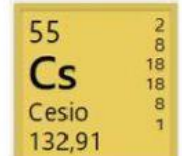
4



1



2



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
<div>20</div> <div>Ca</div> <div>Calcio</div> <div>40,078</div> <div>2 8 8 2</div>		<div>Ca: : Ca : : Ca</div>
<div>13</div> <div>Al</div> <div>Aluminio</div> <div>26,982</div> <div>2 8 3</div>		<div>Al : : Al : : Al</div>
<div>9</div> <div>F</div> <div>Flúor</div> <div>18,998</div> <div>2 7</div>		<div>F : : F : : F</div>
<div>23</div> <div>V</div> <div>Vanadio</div> <div>50,942</div> <div>2 8 11 2</div>		<div>V : : V : : V</div>
<div>78</div> <div>Pt</div> <div>Platino</div> <div>195,08</div> <div>2 8 18 32 17 1</div>		<div>Pt : : Pt : : Pt</div>

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						