



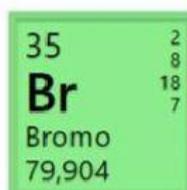
## GUIA QUIMICA 8° BÁSICO

Nombre \_\_\_\_\_ Curso: \_\_\_\_\_ Fecha: \_\_\_\_\_

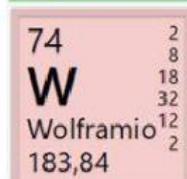
- Objetivo Identificar la organización de la tabla periódica grupos, periodos y su capacidad para formar enlaces

### ACTIVIDAD

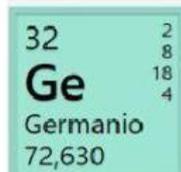
1.- Une con una línea al elemento con los electrones de valencia que le corresponden



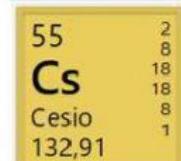
4



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 style="border: 1px solid black; padding: 5px; background-color: #ffffcc;">                     20 <span style="float: right;">2</span>  <b>Ca</b> <span style="float: right;">8</span>                      Calcio <span style="float: right;">8</span>                      40,078 <span style="float: right;">2</span> </div>		
<div style="border: 1px solid black; padding: 5px; background-color: #add8e6;">                     13 <span style="float: right;">2</span>  <b>Al</b> <span style="float: right;">8</span>                      Aluminio <span style="float: right;">3</span>                      26,982                 </div>		
<div style="border: 1px solid black; padding: 5px; background-color: #90ee90;">                     9 <span style="float: right;">2</span>  <b>F</b> <span style="float: right;">7</span>                      Flúor                      18,998                 </div>		
<div style="border: 1px solid black; padding: 5px; background-color: #f08080;">                     23 <span style="float: right;">2</span>  <b>V</b> <span style="float: right;">8</span>                      Vanadio <span style="float: right;">11</span>                      50,942 <span style="float: right;">2</span> </div>		
<div style="border: 1px solid black; padding: 5px; background-color: #f08080;">                     78 <span style="float: right;">2</span>  <b>Pt</b> <span style="float: right;">8</span>                      Platino <span style="float: right;">18</span>                      195,08 <span style="float: right;">32</span>  <span style="float: right;">17</span>  <span style="float: right;">1</span> </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 <sup>16</sup> S	16	VI	3	No metal	gana	2
<sup>12</sup> Mg						
<sup>17</sup> Cl						
<sup>7</sup> N						
<sup>9</sup> F						
<sup>6</sup> C						
<sup>8</sup> O						
<sup>13</sup> Al						