

ELEMENTO QUIMICO - TABLA PERIODICA – ATOMO-IONES

Actividad 1

1- Utilizando la **TABLA PERIODICA**, indicá el **SIMBOLO** que representa a cada uno de los siguientes **ELEMENTOS QUIMICOS**:

- | | |
|------------------|-------------------|
| a- Bromo | f- Cinc |
| b- Calcio | g- Xenon |
| c- Selenio | h- Oro..... |
| d- Fósforo | i- Manganese..... |
| e- Paladio | j- Cesio..... |

2- ¿Cuál es el **NOMBRE** de cada uno de los siguientes **ELEMENTOS QUIMICOS**?

- | | |
|-------------|------------|
| a- Ga | f- Na..... |
| b- Hg..... | g- Si..... |
| c- Fe..... | h- Cu..... |
| d- Sr..... | i- Cr..... |
| e- He..... | j- V..... |

3- A continuación aparecen las fórmulas de algunas sustancias con sus respectivos nombres, **nombrá** los elementos químicos que las forman y el número de átomos que forman cada una de las siguientes moléculas:

- a- H_2SO_4 (Ácido sulfúrico)
- b- H_2O (Agua)
- c- FeO (Monóxido de hierro)
- d- MgCl_2 (cloruro de Magnesio)
- e- Fe_2O_3 (Trióxido de dihierro)

4- ¿De qué **ELEMENTO QUIMICO** se trata? **Colocá** el nombre sobre la línea de puntos.

- a- elemento ubicado en el periodo 2 y grupo 2
- b- elemento de número atómico 29.....
- c- elemento cuyo símbolo es Pt.....
- d- elemento ubicado en el grupo 16 y periodo 5.....
- e- elemento de número atómico 44.....
- f- último elemento del periodo 3.....

g- primer elemento del grupo 14.....

5. **Ubicá** los siguientes elementos en el cilindro que corresponda: Litio – Silicio – Selenio– Neon– Xenon– Galio - Niquel – Telurio – Potasio – Yodo – Neón – Oro - Manganeseo – Arsenico – Oxígeno – Estroncio – Cadmio – Fluor



6. **Completá** el siguiente cuadro:

Nombre	Símbolo	Grupo	Período	Z	A	Protones	Electrones	Neutrones
Bismuto								
	Ir							
		8	4					
				17				
		16			79			
						52		
							5	
						1		1
Aluminio								
	Rb							

7. 1-Siguiendo el ejemplo dado, **esquematizá** los siguientes átomos.

- a- Litio
- b- Silicio
- c- Azufre
- d- Berilio
- e- Sodio
- f- Neón

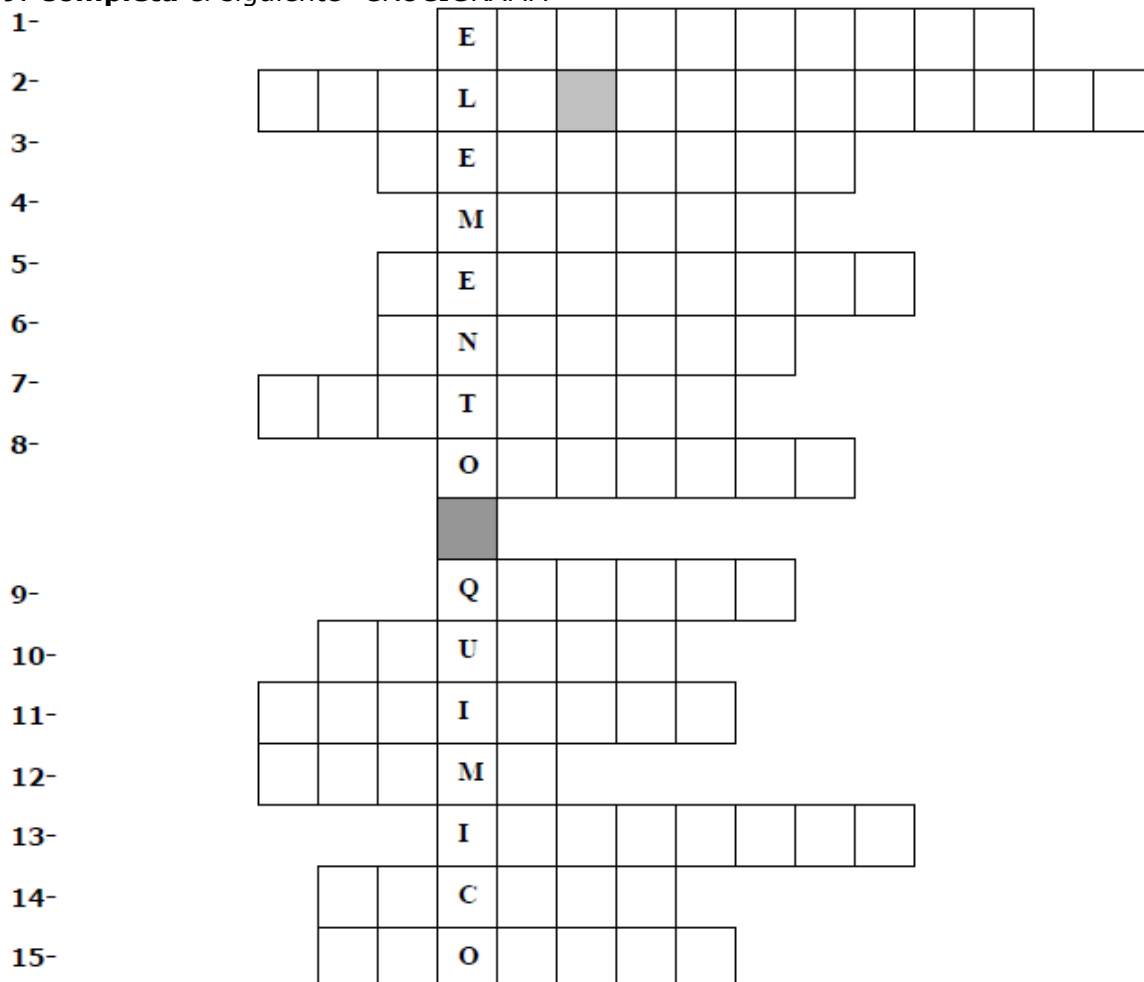
8. 2- Dados los siguientes iones:

- a- Cl^{-1}
- b- S^{-2}
- c- K^{+1}
- d- Fe^{+3}

- e- As^{-3}
- f- O^{-2}

- a.indica cuáles son cationes y cuáles son aniones
- b- cuántos electrones ganó o perdió cada uno de ellos
- c- esquematiza cada uno.

9. **Completá** el siguiente "CRUCIGRAMA"



REFERENCIAS

- 1- Partículas con carga negativa que forman parte del átomo.
- 2- Instrumento que usan los químicos donde están ordenados todos los elementos químicos.
- 3- Ordenamientos horizontales de elementos químicos.
- 4- Tipo de número que indica la cantidad total de partículas que hay en el núcleo atómico.
- 5- Partículas sin carga eléctrica que forman parte del átomo.
- 6- Átomos que han ganado electrones y por lo tanto tienen carga eléctrica negativa.
- 7- Partículas del núcleo atómico que tienen carga eléctrica positiva.
- 8- Lugares alrededor del núcleo atómico en donde se encuentran los electrones.
- 9- Partículas que forman a los neutrones y a los protones.
- 10- Ordenamientos verticales de elementos químicos.
- 11- Iones con carga eléctrica positiva.
- 12- Partícula que forma las moléculas.
- 13- Átomos que tienen igual Z pero distinto número de neutrones.
- 14- Parte del átomo que contiene a los protones y a los neutrones.
- 15- Tipo de número que identifica a un átomo e indica la cantidad de protones.