

- Escuela: C.E.N.S 210.
- Docente: Rodrigo Nuñez.
- Grado:3er Año.
- Turno: Noche.
- Área Curricular: Química.
- Repaso: Modelos Atómicos

#### **Propuesta Pedagógica N° 4**

Objetivo: Revisar conceptos trabajados en las guías N° 1,2 y 3

Tema: Evolución del modelo atómico

Contenidos: Modelos atómicos- Numeros atómicos – Iones

Capacidades a desarrollar: Comunicación, resolución de problemas, compromiso y responsabilidad.

Metodología: Trabajo virtual

Evaluación: Seguimiento en forma virtual

Bibliografía: Mautino, José M. Química Gral. E Inorgánica

Abadia Florencia, Isabel Barrios, Química. Argentina: Editorial Logikamente

Consultas a:

Prof. Rodrigo Nuñez: [rodri2010lp@hotmail.com](mailto:rodri2010lp@hotmail.com)

**Actividades:**

1) Completar la siguiente tabla indicando el numero atómico (Z), numero másico (A), protones (p<sup>+</sup>), electrones (e<sup>-</sup>) y neutrones (n<sup>0</sup>) de cada uno de los elementos.

<b>Elemento</b>	<b>Z</b>	<b>A</b>	<b>p<sup>+</sup></b>	<b>e<sup>-</sup></b>	<b>N<sup>0</sup></b>
<i>Au (oro)</i>	79	197			
<i>Ni (Niquel)</i>		59	28		
<i>Ag (Plata)</i>		108		47	
<i>Rb (rubidio)</i>	37	85			
<i>Pb (Plomo)</i>	82				125
<i>Hg (Mercurio)</i>		200		80	
<i>Bi (Bismuto)</i>		209	83		
<i>Se (Selenio)</i>	34				45
<i>Te (telurio)</i>	52	128			
<i>Po (Polonio)</i>				84	126

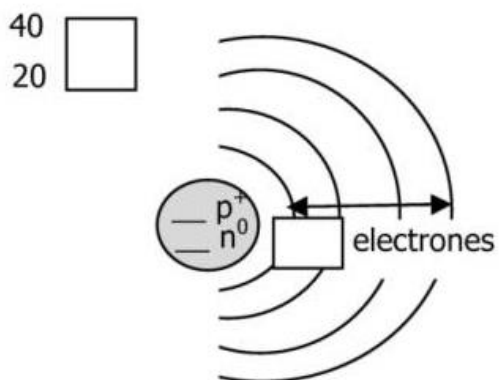
2) Responda Verdadero o Falso. Justifique su respuesta.

- a) La carga del protón y el electrón son de signos opuestos.
- b) El neutrón tienen carga neutra y se encuentran en las orbitas de los átomos.
- c) En el átomo existen la misma cantidad de cargas positivas como de cargas negativas.
- d) El protón tiene carga negativa y está ubicado en el núcleo atómico.
- e) El electrón se desplaza en orbitas alrededor del núcleo y tiene carga negativa.

3) Completar las siguientes oraciones según lo estudiado: (2pto)

- a) Thompson comparo su modelo atómico como un.....
- b) Rutherford descubrió el.....  
.....
- c) El modelo atómico actual dice que los electrones se mueven en..... alrededor del núcleo.
- d) Las subpartículas que forman un átomo son....., ..... y.....
- e) El numero atómico me indica la cantidad de ..... Del átomo.

4) Completar el siguiente dibujo:



$$\underline{\quad} (P^+) = \underline{\quad} (e^-) = Z = \underline{\quad}$$

$$A = \underline{\quad} = \underline{\quad} (P^+) + \underline{\quad} (n^0)$$

5) Graficar los siguientes átomos, cuyos Números másicos y atómicos son:

- a) Flúor,  $Z=9$ ,  $A=19$ .
- b) Litio,  $Z=3$ ,  $A=7$ .
- c) Cloro,  $Z=17$ ,  $A=35$ .

Directora: Adriana Simone

