



TEMA 2: ESTRUCTURA DE LOS MATERIALES

SUBTEMA 1: MODELO ATÓMICO DE BOHR

Aprendizaje Esperado:

- Identifica los componentes del modelo atómico de Bohr (protones, neutrones y electrones), así como la función de los electrones de valencia para comprender la estructura de los materiales.

I.

Arrastra y coloca cada imagen del modelo atómico en el espacio que corresponde con el científico que lo propuso.

John Dalton • 1808	J.J. Thomson • 1897	Ernest Rutherford • 1911	Niels Bohr • 1913

II.

Identifica las partes del átomo, según el modelo de Bohr. Coloca las etiquetas en el espacio correspondiente.

Labels to be placed:

- PROTÓN (p^+)
- ÓRBITA DE VALENCIA
- NEUTRÓN (n^0)
- ELECTRÓN (e^-)
- ELECTRÓN DE VALENCIA

III.

Para cada elemento anotado:

1. Coloca la representación de Bohr que le pertenece, y
2. Completa la configuración anotando la cantidad de electrones que corresponde a cada nivel energético.

13: Aluminio	2,8,3	13 p^+ 14 n^0	<table border="1"> <tr> <td>k</td> <td>L</td> <td>M</td> </tr> <tr> <td>1</td> <td>2</td> <td>3</td> </tr> </table>	k	L	M	1	2	3			
k	L	M										
1	2	3										
4: Berilio	2,2	4 p^+ 5 n^0	<table border="1"> <tr> <td>k</td> <td>L</td> </tr> <tr> <td>1</td> <td>2</td> </tr> </table>	k	L	1	2					
k	L											
1	2											
36: Kriptón	2,8,18,8	36 p^+ 36 n^0	<table border="1"> <tr> <td>k</td> <td>L</td> <td>M</td> <td>N</td> </tr> <tr> <td>1</td> <td>2</td> <td>3</td> <td>4</td> </tr> </table>	k	L	M	N	1	2	3	4	
k	L	M	N									
1	2	3	4									