



TABLA PERIÓDICA:

Primeras clasificaciones de los elementos

Observemos algunos de los intentos de clasificación que, por su originalidad o por su éxito, merecen un especial reconocimiento.

Lavoisier (1743-1794) clasificó a los elementos en metales y no metales.

Berzelius (1779-1848) creó la simbología química.

La actual tabla periódica se la debemos a Dimitri Mendeleiev y es este el mayor de los aportes en la clasificación y ubicación de los elementos químicos; posteriormente Seaborg (1912-1999) ordenó los elementos lantánidos junto a los transuránicos.

Pequeña reseña:

Las siguientes tablas que a continuación se representan, fueron los primeros intentos de clasificación de elementos químicos.

Tríadas de Döbereiner	Tornillo telúrico de Chancourtois	Octavas de Newlands (1866)																																																								
<table border="1"> <tr><td>Li</td><td>Ca</td><td>S</td><td>Cl</td></tr> <tr><td>Na</td><td>Sr</td><td>Se</td><td>Br</td></tr> <tr><td>K</td><td>Ba</td><td>Te</td><td>I</td></tr> </table>	Li	Ca	S	Cl	Na	Sr	Se	Br	K	Ba	Te	I		<table border="1"> <tr><td>Li</td><td>Be</td><td>B</td><td>C</td><td>N</td><td>O</td><td>F</td></tr> <tr><td>6,9</td><td>9,01</td><td>10,81</td><td>12,01</td><td>14</td><td>15,99</td><td>18,99</td></tr> <tr><td>Na</td><td>Mg</td><td>Al</td><td>Si</td><td>P</td><td>S</td><td>Cl</td></tr> <tr><td>22,98</td><td>24,31</td><td>26,98</td><td>28,08</td><td>30,97</td><td>32</td><td>35,45</td></tr> <tr><td>C</td><td>Ca</td><td colspan="4"></td><td></td><td></td></tr> <tr><td>39,10</td><td>40,08</td><td colspan="4"></td><td></td><td></td></tr> </table>	Li	Be	B	C	N	O	F	6,9	9,01	10,81	12,01	14	15,99	18,99	Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	22,98	24,31	26,98	28,08	30,97	32	35,45	C	Ca							39,10	40,08						
Li	Ca	S	Cl																																																							
Na	Sr	Se	Br																																																							
K	Ba	Te	I																																																							
Li	Be	B	C	N	O	F																																																				
6,9	9,01	10,81	12,01	14	15,99	18,99																																																				
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl																																																				
22,98	24,31	26,98	28,08	30,97	32	35,45																																																				
C	Ca																																																									
39,10	40,08																																																									

■ Clasificación de los elementos

Actividad:

Investiga de manera individual, de que se tratan los modelos de tablas indicados en la imagen anterior. (En que se basaron para ubicarlos de esa manera, que tuvieron en cuenta, por que no prosperaron, etc.)

En grupo

1- Reúnete con dos compañeros, debate las respuestas de cada uno del punto de actividades y redacten una pequeña reseña histórica referida a las distintas clasificaciones de los elementos químicos, según cada época.

2- De los siguientes elementos:

a. Oro

f. Bromo

b. Yodo

g. Calcio

c. Cloro

h. Hierro

d. Plata

i. Molibdeno

e. Flúor

3. **Identifiquen** cuáles son metales y cuáles son no metales.

4. **Escriban** Los símbolos químicos, el nombre y el número atómico de los anteriores elementos.

5. **Investiguen**

—3 propiedades físicas y químicas de dos de los elementos mencionados anteriormente

—El origen de estos símbolos químicos