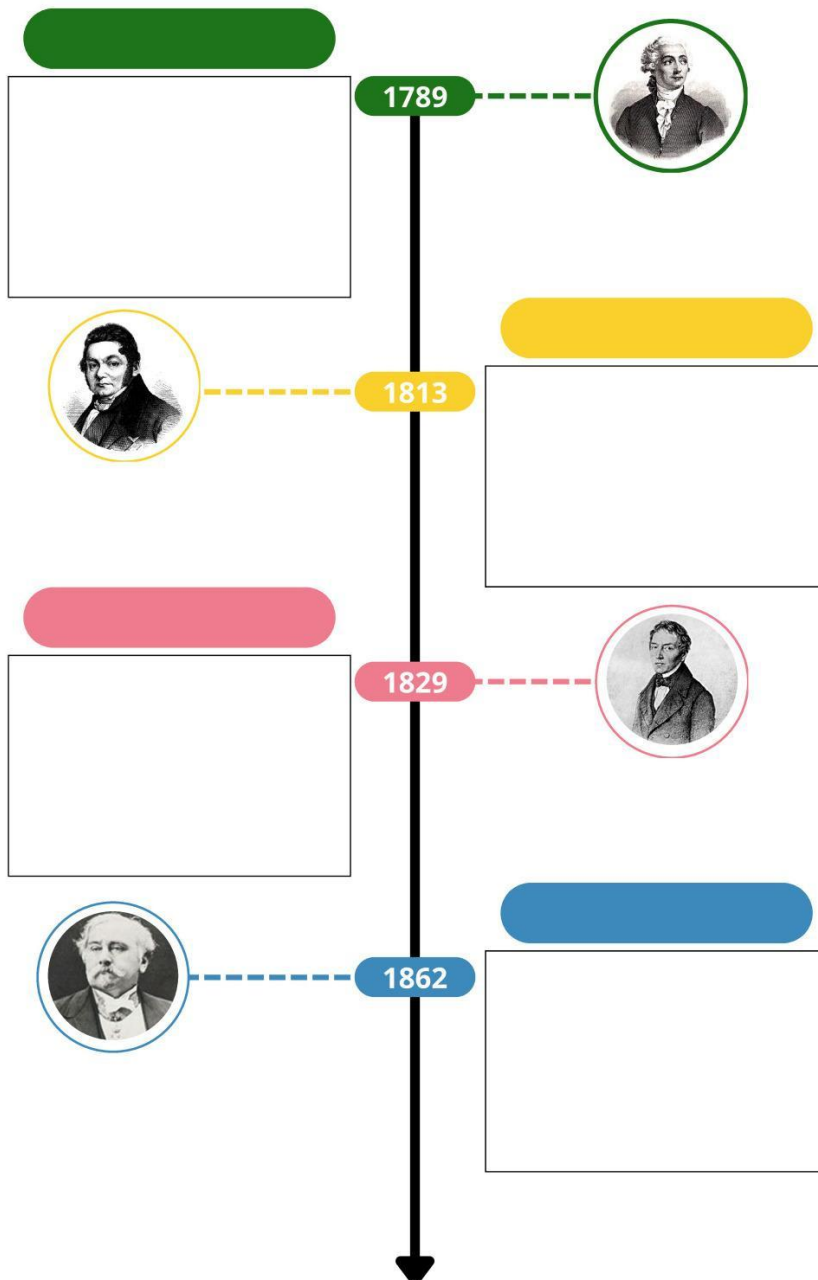
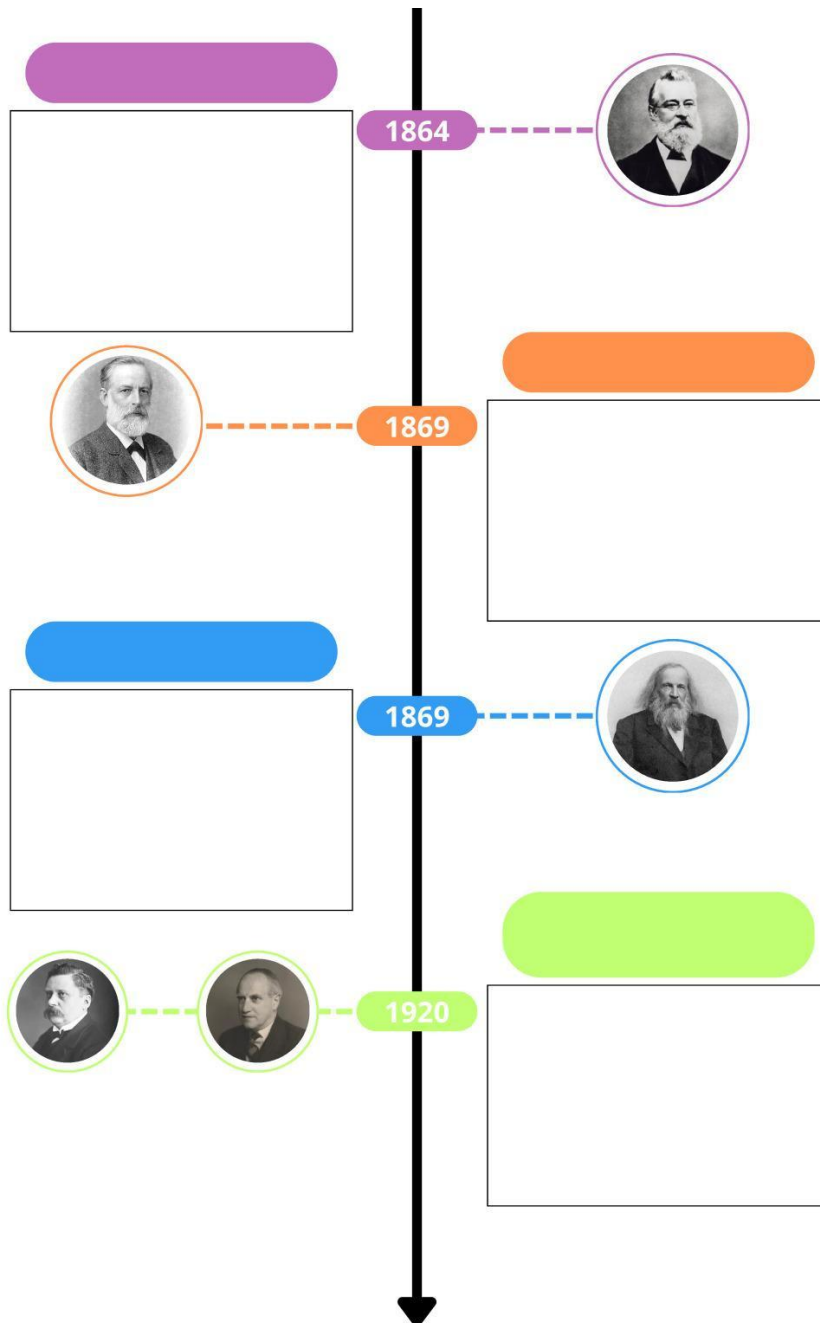


# APORTES CIENTÍFICOS DE LA TABLA PERIÓDICA



Jacob Berzelius	Emile Chancourtois
Antoine Lavoisier	Johan Döbereiner
Clasificó los 33 elementos conocidos en ese tiempo en no metales (formadores de ácidos) y metales (formadores de sales)	Propuso una clasificación de los elementos químicos, con base en su peso atómico. Fue el primero en darse cuenta de que las propiedades de los elementos existen en función de su peso atómico
Implementó el sistema de símbolos químicos que existe en la actualidad y mantuvo la clasificación de Lavoisier. Descubrió los elementos selenio, torio y cerio.	Observó que ciertas agrupaciones de tres elementos presentaban propiedades muy parecidas y las denominó triadas.

**PDA:** Interpreta la información de la Tabla periódica ordenada por el número atómico, así como por grupos y periodos e identifica las propiedades periódicas de elementos representativos que permita inferir su comportamiento químico.



<b>John Newlands</b>	<b>Dimitri Mendeléiev</b>
<b>Alfred Werner / Frederick Adolf</b>	<b>Lothar Meyer</b>
La tabla de Mendeléiev condujo a la tabla periódica actual. Se utilizó el número atómico como número ordenador de la tabla y se estructuró en 18 grupos y 7 periodos.	Ordenó los elementos en función del volumen atómico y de otras propiedades como el peso atómico; así, construyó una tabla en la que aparecen ordenados los elementos según el peso atómico creciente.
Estableció la ley de las octavas, la cual indica que ordenando los elementos crecientemente con respecto a su peso atómico, el octavo elemento tiene propiedades muy parecidas al primero, el noveno al segundo, etc.	Su tabla contenía 63 elementos y se basaba en el orden creciente de los pesos atómicos.

**PDA:** Interpreta la información de la Tabla periódica ordenada por el número atómico, así como por grupos y periodos e identifica las propiedades periódicas de elementos representativos que permita inferir su comportamiento químico.