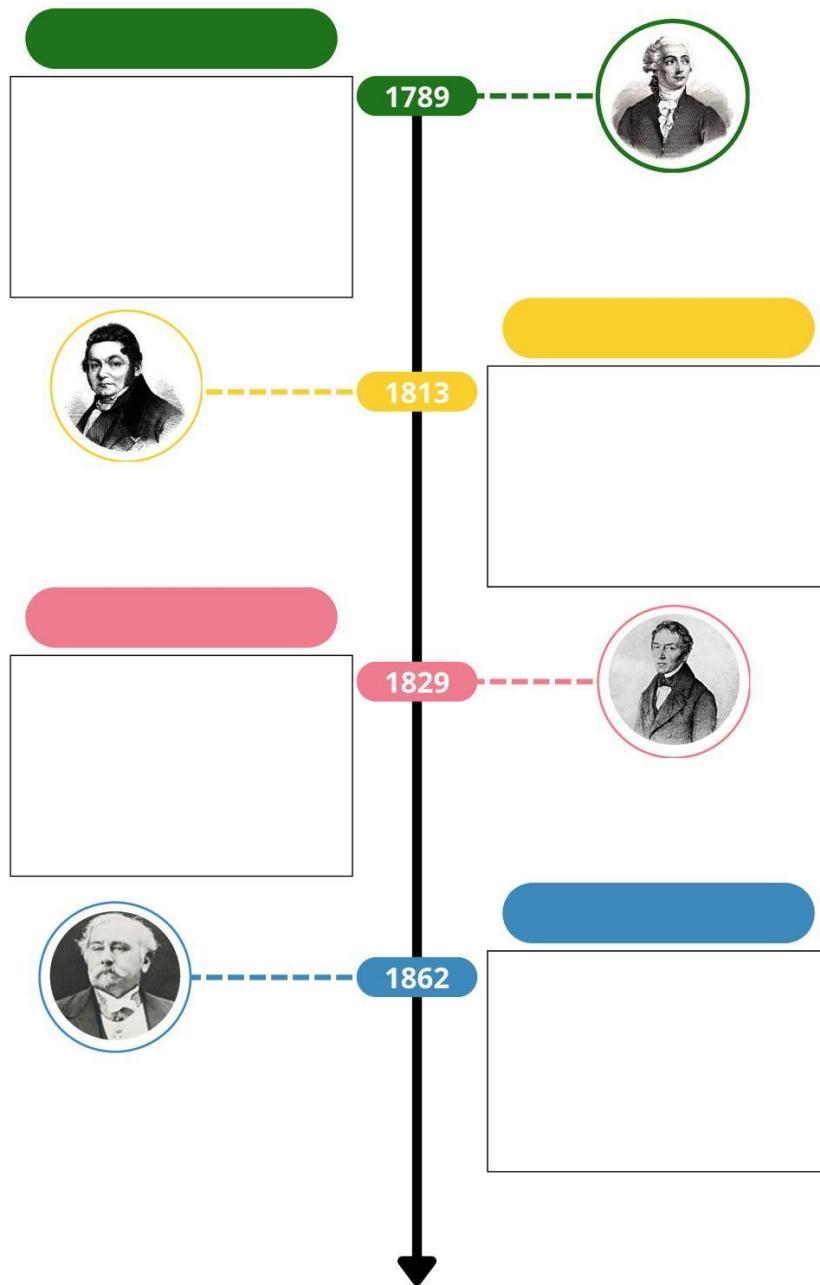
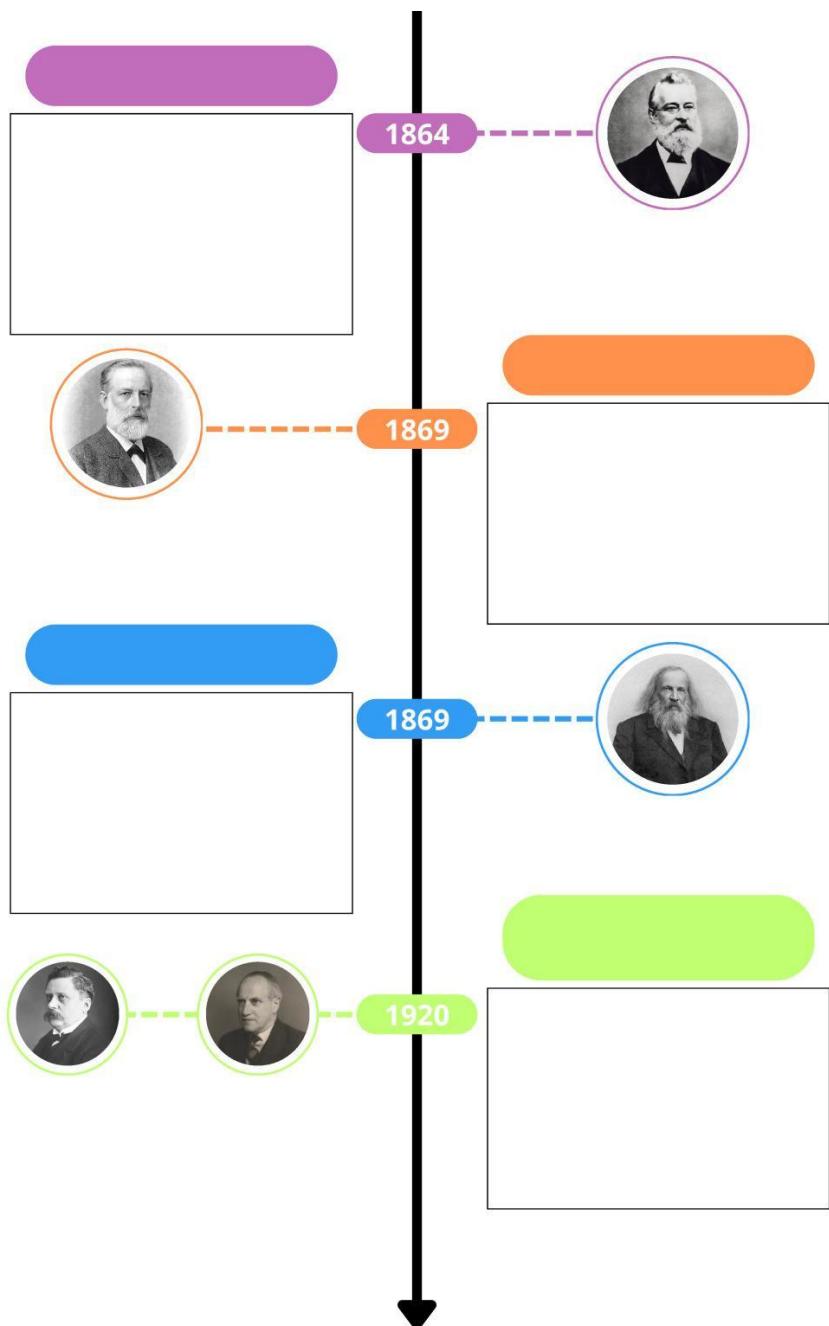


APORTES CIENTÍFICOS DE LA TABLA PERIÓDICA



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



John Newlands	Dimitri Mendeléiev
Alfred Werner / Frederich Adolf	Lothar Meyer
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 períodos.	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 períodos e identifica las propiedades periódicas de elementos representativos que permita inferir su comportamiento químico.