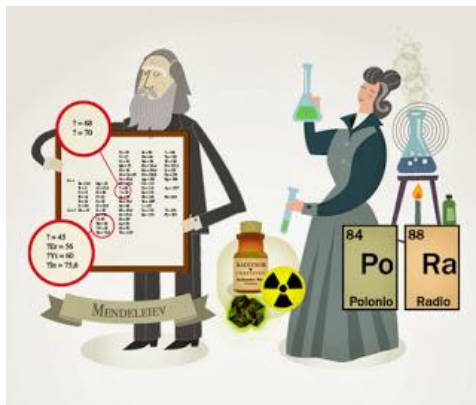


LA SEGUNDA REVOLUCIÓN DE LA QUÍMICA

La segunda Revolución de la química consistió en una serie de acomodos que se le intento dar a los diferentes elementos conocidos hasta ese entonces, varias fueron las propuestas pero no fue hasta que Dimitri Mendeleiev ordeno la tabla periódica, dejando espacios vacíos prediciendo elementos que a un no eran descubiertos.



Cannizzaro enriqueció la tabla periódica, introduciendo los pesos atómicos aplicando la Ley de Avogadro “determino que un mol de gas a condiciones normales, ocupa un volumen de 22.4 litros” Esto permitió determinar la masa atómica relativa de algunos elementos. En la actualidad la tabla atómica está totalmente modificada a la de Mendeleiev y se rige bajo lo siguiente:

La tabla esta ordenada en orden creciente de sus números atómicos



Dimitri Mendeleiev



Johann Wolfgang Döbereiner



Alexandre-Emile Beguyer
de Chancourtois



André Dumas



Lothar Meyer



John Alexander Reina Newlands



Stanislao Cannizzaro