

LA REGLA DE LAS DIAGONALES

COLOCA AL LADO DE CADA CASO, LA UBICACIÓN DE UN ELEMENTO DADO, PARTIENDO DE LOS ELECTRONES QUE SE ENCUENTRAN EN SU ÚLTIMO NIVEL O CAPA DE VALENCIA.

EJ: EL POTASIO ES EL ELEMENTO #19 EN LA TABLA PERIÓDICA Y ES EL ÚNICO QUE SU CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA TERMINA EN $4s^1$, PARTIENDO DE ESTO HAYA EL NOMBRE DE LOS SIGUIENTES:

1- $4p^3$

2- $4f^6$

3- $6s^1$

4- $3d^6$

5- $3p^5$

6- $7p^4$

7- $5s^2$

8- $5d^9$

9- $3p^2$

10- $4p^4$

REGLA DE LAS DIAGONALES



