

Completar con MAYOR, MENOR, N/A

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1																		
2													B	C	N	O		
3		Na																
4							Mn									Se		
5		Rb								Pd						Te		
6		Cs																
7																		

- El Pd tiene radio atómico que el Cs
- El Na tiene energía de ionización que el O
- El Na tiene carácter metálico que el Rb
- El Cs tiene electronegatividad que el Se
- El Te tiene energía de ionización que el Se
- El O tiene radio atómico que el C
- El B tiene electronegatividad que el Pd

En un mismo grupo:

Al los niveles de electrones, aumenta el Z. Al aumentar el Z el carácter metálico.

El radio atómico disminuye hacia

Cuanto más abajo, energía de ionización

En un mismo período:

Al aumentar el Z el radio atómico.

Al ir hacia la izquierda la electronegatividad.

El Na, Rb, Cs pertenecen al grupo de los

El N y el O son considerados

El Mn y Pd son considerados

El Na, Cs, N y Te son elementos

Los son la mayoría de los elementos de la tabla periódica