

TABLA PERIÓDICA

3) Selecciona la serie de elementos que presentan 7 electrones de valencia:

- | | |
|---------------------------|---------------------------|
| a) He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn | c) F, Cl, Br, I, At |
| b) O, S, Se, Te | d) Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra |

4) Los gases nobles (Ne, Ar, Kr, Xe y Rn) se caracterizan por:

- a) Tener 6 electrones en el último nivel energético
- b) Tener 8 electrones
- c) Tener 8 electrones en el último nivel energético
- d) Tener la misma cantidad de neutrones.

5) Selecciona, entre las siguientes, la afirmación correcta:

- a) Los gases nobles se localizan en la parte izquierda de la tabla periódica
- b) Todos los elementos de un mismo grupo o familia tienen propiedades químicas semejantes
- c) Todos los elementos de un mismo periodo tienen propiedades químicas semejantes
- d) Los elementos de transición pertenecen al bloque s de la tabla periódica