

15/03/2022

Ejercicios sobre la tabla periódica y la periodicidad.

1. Dados los átomos siguientes: Ca, K, Be, Na, Li: aquel con la menor energía de ionización es:

- a) Ca b) Be c) Na d) Li e) K

2. Los átomos con energías de ionización elevadas siempre tienen:

- a) Afinidades electrónicas bajas b) radios atómicos grandes
c) Propiedades metálicas d) electrones de valencia firmemente unidos
e) Ninguna de las anteriores

3. El elemento $Z = 117$, debería:

- a) Estar en el séptimo periodo b) tener siete electrones de valencia
c) Ser un halógeno d) tener una configuración del nivel de valencia $7s^2 6p^5$
e) tener todas las propiedades anteriores

4. ¿Cuál de los siguientes átomos tiene el mayor radio?

- a) N b) Cl c) S d) F e) O

5. El átomo que tiene una configuración del nivel de valencia de $6s^2 6p^2$ está en el:

- a) grupo VI A y periodo 4 b) grupo IV B y periodo 6 c) grupo IV A y periodo 4
d) grupo VI B y periodo 6 e) grupo IV A y periodo 6

6. ¿Cómo deberían acomodarse los átomos de aluminio, boro, carbono, potasio y sodio para estar en orden creciente de tamaño atómico (de izquierda a derecha)?

- a) B, C, Na, Al, K b) B, C, Al, K, Na c) C, B, Al, Na, K d) C, B, Na, Al, K
e) C, B, Na, K, Al

7. Utiliza la tabla periódica para elegir que elemento tiene la mayor electronegatividad

- a) indio b) cadmio c) antimonio d) oro

8. En cada par de elementos, ¿Cuál tiene el mayor radio atómico?

a) P S b) Na Al c) Cl Br d) K I

9. En cada par de elementos, ¿Cuál tiene la mayor afinidad electrónica?

a) Na Al b) Cl Br c) P S d) I K

Asigna el elemento que corresponda mejor a la propiedad que se especifica.

Elementos	El más metálico	El de radio mayor	El de mayor energía de ionización	El de más baja afinidad electrónica
Li, Be, B, C	Litio	Litio	Carbono	Litio
Be, Mg, Ca, Sr	Estroncio	Estroncio	Berilio	Estroncio
Ga, Ge, As, Se	Galio	Galio	Selenio	Galio
Se, Br, Te, I	Telurio	Telurio	Yodo	Telurio
Sn, As, S, F	Estano	Estano	Fluor	Estano

Ejercicio sobre propiedades periódicas

1. ¿Cuál de los átomos siguientes tiene la menor afinidad electrónica?

a) O b) F c) Cl d) S e) P

2. ¿Cuál de los elementos siguientes tiene el mayor potencial de ionización?

a) Al b) Si c) P d) S