

## TABLA PERIÓDICA

- 1.- ¿Qué elemento tiene mayor radio atómico, el Cloro o el Magnesio?
- a) El magnesio                      b) el cloro                      c) los dos igual
- 2.- ¿Qué grupo de la tabla tienen mayor afinidad electrónica, ya que al captar sus elementos un electrón se convierten en un gas noble?
- a) Alcalinotérreos                      b) Alcalinos                      c) Halógenos
- 3.- ¿En qué subnivel colocan su electrón diferenciador los elementos de transición, en los grupos 3 a 12?
- a) s                      b) d                      c) p
- 4.- ¿Qué afirma el principio de energía que afecta a la estructura electrónica de los átomos?
- a) Los elementos ocupan primero los niveles de menor energía  
b) Los electrones orbitan a la menor velocidad que les permite no caer sobre el núcleo  
c) La energía centrípeta de los electrones se anula con la fuerza de atracción de los neutrones
- 5.- En el grupo de metales de la tabla periódica se separan dos series especiales. Una de ellas forman los actínidos. ¿Y la otra?
- a) Anfígenos                      b) Lantánidos                      c) Antinómicos
- 6.- ¿En qué parte de la tabla periódica se encuentran los elementos con mayor punto de fusión y de ebullición?
- a) En la parte izquierda  
b) En el centro  
c) Repartidos heterogéneamente por la toda la tabla
- 7.- Descontando el helio, ¿cuántos electrones poseen en la capa de valencia todos los gases nobles?
- a) 2                      b) 8                      c) 4
- 8.- ¿En qué lugar de la tabla periódica se encuentran los elementos menos metálicos?
- a) Abajo a la izquierda  
b) Abajo a la derecha  
c) Arriba a la derecha
- 9.- En los átomos poli electrónicos el orden de energía para  $n=3$  es:
- a)  $3s > 3p > 3d$                       b)  $3s < 3p < 3d$                       c)  $3s = 3p = 3d$
- 10.- En el tercer periodo existen:
- a) 18 átomos                      b) 8 átomos                      c) 9 átomos
11. El radio de un catión es:
- a) Menor que el radio del átomo neutro  
b) Mayor que el radio del átomo neutro  
c) Igual que el radio de un átomo neutro

12. En un grupo al descender en el grupo:

- a) aumenta el radio y la energía de ionización
- b) disminuye el radio y aumenta la energía de ionización
- c) aumenta el radio y disminuye la energía de ionización

13. Los elementos del mismo grupo tienen:

- a) distinta valencia
- b) la misma carga nuclear efectiva
- c) distinta configuración electrónica

14. En un mismo periodo:

- a) los elementos tienen la misma configuración electrónica
- b) los elementos completan la misma capa
- c) Al pasar de izquierda a derecha aumenta la carga nuclear efectiva

15. ¿Cuál de las siguientes secuencias de electronegatividad es la verdadera?

- a)  $F > N > C > Be$
- b)  $F < N < C < Be$
- c)  $Be < N < C < F$