

Finalizado en	lunes, 21 de mayo de 2018, 19:48
Tiempo empleado	13 minutos 7 segundos
Calificación	7,00 de 10,00 (70%)

Pregunta 1

Correcta

Puntúa 1,00 sobre 1,00

🚩 Marcar pregunta

Conocidas las configuraciones electrónicas de los cuatro elementos siguientes: $A : 1s^1$
 $B : 1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$
 $C : 1s^2$
 $D : 1s^2 2s^2 2p^5$.

Si los ordenamos de menor a mayor energía de ionización quedarán:

Seleccione una:

- ☐ a. $A < B < C < D$
- ☒ b. $B < A < D < C$ ✓
- ☐ c. $A < B < D < C$
- ☐ d. $B < A < C < D$

Pregunta 2

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 1,00

🚩 Marcar pregunta

Indique, de los elementos que se enumeran a continuación, aquél en el que la relación entre la segunda y primera energía de ionización sea más alta (Datos: números atómicos, Be = 4; Ne = 10; K = 19; O = 8)

Seleccione una:

- ☒ a. Neon ✗
- ☐ b. Berilio
- ☐ c. Potasio
- ☐ d. Oxígeno

Pregunta 3

Correcta

Puntúa 1,00 sobre 1,00

🚩 Marcar pregunta

La energía de ionización se define como:

Seleccione una:

- ☐ a. Es la tendencia que tiene un átomo a atraer hacia sí el par de electrones compartidos que conforman su enlace con otro átomo.
- ☐ b. Es la energía que deja libre un átomo neutro, gaseoso y en estado fundamental cuando pierde el electrón más débilmente retenido.
- ☐ c. Es la energía que hay que darle a un átomo para ionizarlo.
- ☒ d. Es la energía que hay que suministrarle a un átomo determinado neutro, gaseoso y en estado fundamental para poder arrancarle el electrón que esté retenido más débilmente. ✓

Pregunta 4

Correcta

Puntúa 1,00 sobre 1,00

🚩 Marcar pregunta

Indicar cual de las siguientes afirmaciones es INCORRECTA:

Seleccione una:

- ☐ a. El número másico es el número de protones y neutrones que tiene un átomo en su núcleo.
- ☒ b. El número másico coincide siempre con el peso atómico del elemento de que se trate. ✓
- ☐ c. El número másico de un átomo es siempre igual o mayor que su número atómico.
- ☐ d. En cualquier ion monoatómico positivo el número de protones es siempre mayor que el número de electrones.

Pregunta 5

Correcta

Puntúa 1,00 sobre 1,00

🚩 Marcar pregunta

El número atómico es:

Seleccione una:

- ☐ a. El número de electrones que hay en la corteza atómica.
- ☐ b. El número de protones que hay en el núcleo atómico, y que siempre coincide con el número de electrones de la corteza.
- ☐ c. El número de nucleones que tenga.
- ☒ d. El número de protones que hay en el núcleo atómico. ✓

Pregunta 6

Correcta

Puntúa 1,00 sobre 1,00

🚩 Marcar pregunta

La energía que es necesario comunicar a un átomo neutro, gaseoso y en estado fundamental para arrancarle el electrón que está más débilmente retenido en dicho átomo recibe el nombre de:

Seleccione una:

- ☐ a. Afinidad electrónica.
- ☒ b. Potencial de ionización. ✓
- ☐ c. Electronegatividad.
- ☐ d. Energía electroiónica.

Pregunta 7

Correcta

Puntúa 1,00 sobre 1,00

🚩 Marcar pregunta

Si nos indican un elemento de la forma siguiente: $^{89}_{38}\text{Sr}$, podemos decir que está constituido por:

Seleccione una:

- ☐ a. 89 protones, 89 electrones y 38 neutrones.
- ☐ b. 38 protones, 38 electrones y 89 neutrones.
- ☐ c. 51 protones, 51 electrones y 38 neutrones.
- ☒ d. 38 protones, 38 electrones y 51 neutrones. ✓

Pregunta 8

Incorrecta

Puntúa 0,00
sobre 1,00

🚩 Marcar
pregunta

Un átomo que contiene 12 electrones, 12 protones y 14 neutrones, tiene un número másico igual a: 26

Seleccione una:

- ☐ a. 28 ✖
- ☒ b. Ninguna es correcta
- ☐ c. 12
- ☐ d. 24

Pregunta 9

Correcta

Puntúa 1,00
sobre 1,00

🚩 Marcar
pregunta

Recibe el nombre de "protón" :

Seleccione una:

- ☒ a. Son partículas cargadas positivamente y que con los neutrones forman parte del núcleo ✔
- ☐ b. Una partícula que aparece cuando se unen un protón y un neutrón para formar el núcleo de un átomo.
- ☐ c. Se aplica a los protones, neutrones y electrones que pueden encontrarse en el núcleo de un átomo cualquiera.
- ☐ d. Este nombre se aplica solamente a las partículas con masa que componen por si solas el núcleo atómico.

Pregunta 10

Incorrecta

Puntúa 0,00
sobre 1,00

🚩 Marcar
pregunta

Indicar la secuencia creciente de los primeros potenciales de ionización de los elementos cuyas configuraciones son:

A : $1s^2 2s^1$

B : $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

C : $1s^2 2s^2 2p^2$

D : $1s^2$

Seleccione una:

- ☐ a. $B < A < C < D$
- ☐ b. $B < A < D < C$
- ☐ c. $A < B < C < D$
- ☒ d. $B < C < A < D$ ✖