

Finalizado en lunes, 21 de mayo de 2018, 19:48

Tiempo 13 minutos 7 segundos

empleado

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: $^{89}_{38}Sr$, 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 **X**
- 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 **X**