

Comenzado el lunes, 21 de mayo de 2018, 19:09
Estado Finalizado
Finalizado en lunes, 21 de mayo de 2018, 19:25
Tiempo empleado 15 minutos 55 segundos
Calificación 8,00 de 10,00 (80%)

Pregunta 1
Incorrecta
Puntúa 0,00 sobre 1,00
🚩 Marcar pregunta

La carga nuclear efectiva se refiere a:

Seleccione una:

- ☐ a. Al número de protones menos el número de neutrones
- ☐ b. La capacidad explosiva efectiva de un determinado átomo
- ☒ c. Al número de protones menos el número de electrones ✖
- ☐ d. Al número de protones que tenga el núcleo menos el llamado efecto de pantalla

Pregunta 2
Correcta
Puntúa 1,00 sobre 1,00
🚩 Marcar pregunta

Un átomo X tiene un número atómico igual a 8 y un número másico igual a 18. Se puede decir:

Seleccione una:

- ☐ a. Un átomo de X tiene 10 protones.
- ☐ b. Tiene 8 neutrones por átomo.
- ☐ c. Un átomo de X tiene 10 electrones
- ☒ d. El elemento X es un isótopo del oxígeno. ✔

Pregunta 3
Correcta
Puntúa 1,00 sobre 1,00
🚩 Marcar pregunta

En cual de los siguientes átomos es mayor su primera energía de ionización?

Seleccione una:

- ☐ a. As
- ☐ b. Sb
- ☐ c. P
- ☒ d. N ✔

Pregunta 4
Correcta
Puntúa 1,00 sobre 1,00
🚩 Marcar pregunta

La medida de la fuerza relativa con la que un átomo determinado atrae la pareja de electrones que forman su enlace con otro átomo recibe el nombre de:

Seleccione una:

- ☐ a. Afinidad electrónica
- ☒ b. Electronegatividad. ✔
- ☐ c. Electroafinidad
- ☐ d. Fuerza electroiónica.

Pregunta 5
Correcta
Puntúa 1,00 sobre 1,00
🚩 Marcar pregunta

Indicar cual es la composición del átomo de: $^{127}_{50}\text{Sn}$

Seleccione una:

- ☐ a. 77 protones, 77 electrones y 50 neutrones.
- ☐ b. 127 protones, 127 electrones y 50 neutrones.
- ☐ c. 50 protones, 50 electrones y 127 neutrones.
- ☒ d. 50 protones, 50 electrones y 77 neutrones. ✔

Pregunta 6
Correcta
Puntúa 1,00 sobre 1,00
🚩 Marcar pregunta

La electronegatividad, según Pauling, se define como:

Seleccione una:

- ☐ a. La media aritmética entre la afinidad electrónica y la energía de ionización.
- ☒ b. Una medida de la tendencia que tiene un átomo para atraer hacia sí a la pareja de electrones que conforman su enlace con otro átomo. ✔
- ☐ c. La energía que se desprende cuando un átomo gaseoso, neutro y estado fundamental atrae hacia sí los electrones del enlace que forma con otro átomo.
- ☐ d. La carga electrónica negativa que adquiere un átomo determinado a causa de la presencia del par de electrones que forman su enlace con otro átomo.

Pregunta **7**

Correcta

Puntúa 1,00
sobre 1,00

🚩 Marcar
pregunta

Indica cual de los siguientes compuestos es iónico

Seleccione una:

- ☐ a. N_2O
- ☐ b. CS_2
- ☐ c. HCl
- ☒ d. $NaBr$ ✓

Pregunta **8**

Incorrecta

Puntúa 0,00
sobre 1,00

🚩 Marcar
pregunta

¿Cuál de las siguientes partículas no posee una carga neta?

Seleccione una:

- ☐ a. Un átomo
- ☐ b. Un electrón
- ☒ c. Un núcleo ✗
- ☐ d. Un protón

Pregunta **9**

Correcta

Puntúa 1,00
sobre 1,00

🚩 Marcar
pregunta

La electroafinidad o afinidad electrónica se define como:

Seleccione una:

- ☒ a. Es la energía que deja libre un átomo neutro, gaseoso y en estado fundamental cuando coge un electrón para convertirse en un ion negativo, en estado gaseoso. ✓
- ☐ b. Es la tendencia que tiene un átomo a atraer hacia sí el par de electrones compartidos que conforman su enlace con otro átomo.
- ☐ c. 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.
- ☐ d. Es la energía que deja libre un átomo cuando se ioniza.

Pregunta **10**

Correcta

Puntúa 1,00
sobre 1,00

🚩 Marcar
pregunta

Si comparamos los valores del número atómico y del número másico de un determinado átomo, podremos observar que:

Seleccione una:

- ☐ a. Siempre son diferentes.
- ☐ b. El número atómico es siempre mayor o igual que el número másico.
- ☒ c. El número másico es siempre igual o mayor que el número atómico. ✓
- ☐ d. El número másico es siempre mayor que el número atómico.