

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 **X**
- 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 mísico 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: $^{127}_{50}Sn$

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 estable 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. N2O
- b. CS2
- 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.