

Área personal / Mis cursos / Química - Primer Semestre / 16 de octubre - 22 de octubre
/ Control II. Unidades 3 y 4

Comenzado el viernes, 12 de enero de 2018, 09:21

Estado Finalizado

Finalizado en viernes, 12 de enero de 2018, 10:19

**Tiempo
empleado** 57 minutos 57 segundos

Calificación 7,00 de 10,00 (70%)

Pregunta **1**

Correcta

Puntúa 1,00 sobre 1,00

El número atómico es:

Seleccione una:

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

Pregunta **2**

Correcta

Puntúa 1,00 sobre 1,00

Indicar cual de las siguientes propiedades no puede considerarse como una propiedad periódica:

Seleccione una:

- ☒ a. Volumen molar ✓
- ☐ b. Número másico
- ☐ c. Electronegatividad
- ☐ d. Potencial o energía de ionización

Pregunta **3**

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 1,00

Si tenemos cuatro elementos cuyas configuraciones electrónicas son las siguientes:

$$A = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$$

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

$$C = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$$

$$D = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$$

y los ordenamos de menor a mayor afinidad electrónica nos quedará:

Seleccione una:

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


Pregunta 4

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 1,00

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


Pregunta 5

Incorrecta

Puntúa 0,00 sobre 1,00

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 **6**

Correcta

Puntúa 1,00 sobre 1,00

Un elemento que tiene de masa atómica 10,81 y de número atómico 5, está formado por dos isótopos cuyas masas atómicas difieren en una unidad. ¿Cuál será el número de neutrones del isótopo menos abundante?:

Seleccione una:

- ☐ a. 6
- ☒ b. 5 ✓
- ☐ c. 10
- ☐ d. 11

Pregunta **7**

Correcta

Puntúa 1,00 sobre 1,00

Un elemento que tiene de masa atómica 10,81 y de número atómico 5, está formado por dos isótopos cuyas masas atómicas difieren en una unidad. ¿Cuál será el número de neutrones del isótopo MENOS abundante?:

Seleccione una:

- ☒ a. 5 ✓
- ☐ b. 10
- ☐ c. 11
- ☐ d. 6