

[Área personal](#) / [Mis cursos](#) / [Química-Segundo semestre](#) / 15 de marzo - 21 de marzo / [Control II. Unidades 3 y 4](#)

Comenzado el domingo, 6 de junio de 2021, 20:21

Estado Finalizado

Finalizado en domingo, 6 de junio de 2021, 20:31

Tiempo empleado 9 minutos 44 segundos

Calificación 10,00 de 10,00 (100%)

Pregunta **1**

Correcta

Puntúa 1,00 sobre 1,00

El número total de neutrones, protones, y electrones en el $^{44}\text{Ca}^{2+}$ es: (Dato: N° atómico del Ca= 20)

Seleccione una:

- ☒ a. 24 neutrones, 20 protones, 18 electrones.
- ☐ b. 44 neutrones, 20 protones, 18 electrones.
- ☐ c. 24 neutrones, 20 protones, 22 electrones.
- ☐ d. 20 neutrones, 24 protones, 18 electrones.



La respuesta correcta es: 24 neutrones, 20 protones, 18 electrones.

Pregunta **2**

Correcta

Puntúa 1,00 sobre 1,00

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 51 neutrones.
- ☐ c. 38 protones, 38 electrones y 89 neutrones.
- ☐ d. 51 protones, 51 electrones y 38 neutrones.



La respuesta correcta es: 38 protones, 38 electrones y 51 neutrones.

Pregunta **3**

Correcta

Puntúa 1,00 sobre 1,00

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

Seleccione una:

- ☐ a. 12
- ☐ b. 38
- ☒ c. 26
- ☐ d. 24



La respuesta correcta es: 26

Pregunta **4**

Correcta

Puntúa 1,00 sobre 1,00

La electroafinidad o afinidad electrónica 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 cuando se ioniza.
- ☐ 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 neutro, gaseoso y en estado fundamental cuando coge un electrón para convertirse en un ion negativo, en estado gaseoso.



La respuesta correcta es: 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.

Pregunta **5**

Correcta

Puntúa 1,00 sobre 1,00

Para cada uno de los elementos del Sistema Periódico se cumple que el número atómico

Seleccione una:

- ☒ a. Es el mismo para el elemento neutro y para el elemento ionizado positiva o negativamente
- ☐ b. Es el mismo para un ión halógeno con carga negativa y para el gas noble contiguo en el Sistema Periódico
- ☐ c. Es igual al número de protones del núcleo, pero no siempre coincide con el de electrones del átomo neutro
- ☐ d. Coincide con el número de neutrones del núcleo



La correcta es "Es el mismo para el elemento neutro y para el elemento ionizado positiva o negativamente" ya que sea neutro y tenga carga positiva (ha perdido electrones) o negativamente (ha ganado electrones) el número de protones es el mismo.

La respuesta correcta es: Es el mismo para el elemento neutro y para el elemento ionizado positiva o negativamente

Pregunta **6**

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. Potencial o energía de ionización
- ☐ c. Número másico
- ☐ d. Electronegatividad



La respuesta correcta es: Volumen molar

Pregunta **7**

Correcta

Puntúa 1,00 sobre 1,00

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

Seleccione una:

- ☐ a. Sb
- ☐ b. As
- ☒ c. N
- ☐ d. P



La respuesta correcta es: N

Pregunta **8**

Correcta

Puntúa 1,00 sobre 1,00

¿En cual de los compuestos siguientes tiene un enlace fundamentalmente iónico?

Seleccione una:

- ☐ a. BeH_2
- ☐ b. H_2O
- ☒ c. NaI
- ☐ d. CCl_4

La respuesta correcta es: NaI Pregunta **9**

Correcta

Puntúa 1,00 sobre 1,00

Si ordenamos de menor a mayor electronegatividad los elementos siguientes: ALUMINIO, MAGNESIO, NITROGENO, POTASIO Y SILICIO, nos quedarán así:

Seleccione una:

- ☐ a. $K < Al < Mg < Si < N$
- ☐ b. $K < Mg < Al < N < Si$
- ☒ c. $K < Mg < Al < Si < N$
- ☐ d. $Mg < K < Al < Si < N$

La respuesta correcta es: $K < Mg < Al < Si < N$ Pregunta **10**

Correcta

Puntúa 1,00 sobre 1,00

El número másico es:

Seleccione una:

- ☐ a. El número entero más próximo al peso atómico del elemento.
- ☒ b. El número de nucleones que tiene dicho átomo, es decir el numero de protones y neutrones que tiene dicho átomo.
- ☐ c. El número que nos indica la masa de un átomo determinado.
- ☐ d. El número de veces que la masa de ese átomo contiene a la unidad de masa atómica.



La respuesta correcta es: El número de nucleones que tiene dicho átomo, es decir el numero de protones y neutrones que tiene dicho átomo.

◀ AEC2. Ejercicios propuestos Unidades 1, 2, 3 y 4

Ir a...

