



QUI1110-2

**Comenzado el** Monday, 17 de November de 2025, 16:42

**Estado** Finalizado

**Finalizado en** Monday, 17 de November de 2025, 17:25

**Tiempo empleado** 42 minutos 35 segundos

**Calificación** 20.00 de 20.00 (100%)

Pregunta **1**

Correcta

Se puntúa 1.00 sobre 1.00

**\_\_\_Corresponde a la mitad de la distancia entre los núcleos de átomos iguales.**

Seleccione una:

- ☐ a. electronegatividad
- ☐ b. afinidad electronica
- ☒ c. Radio ionico ✓
- ☐ d. Radio atomico

Respuesta correcta

La respuesta correcta es: Radio ionico

Pregunta **2**

Correcta

Se puntúa 1.00 sobre 1.00

**\_\_\_Energía necesaria para remover un electrón de un átomo neutro ene estado gaseoso.**

Seleccione una:

- ☐ a. electronegatividad
- ☒ b. energía de ionización ✓
- ☐ c. Afinidad electronica
- ☐ d. Radio Atomico

Respuesta correcta

La respuesta correcta es: energía de ionización

Pregunta **3**

Correcta

Se puntúa 1.00 sobre 1.00

\_\_\_ De los siguientes elementos. ¿Cuál es el más electronegativo?

Seleccione una:

- ☒ a. fluor ✓
- ☐ b. calcio
- ☐ c. oxígeno
- ☐ d. francio

Respuesta correcta

La respuesta correcta es: fluor

Pregunta **4**

Correcta

Se puntúa 1.00 sobre 1.00

\_ Con base en la tabla periódica se puede afirmar que:

Seleccione una:

- ☐ a. En los metales es mayor la atracción de electrones que la repulsión.
- ☐ b. El estroncio tiene > Ei que el Li
- ☐ c. Azufre tiene mayor radio que el magnesio
- ☒ d. Magnesio tiene mayor radio atómico que el azufr ✓

Respuesta correcta

La respuesta correcta es: Magnesio tiene mayor radio atómico que el azufr

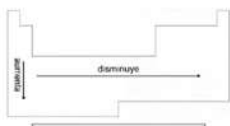
Pregunta **5**

Correcta

Se puntúa 2.00 sobre 2.00

Según la imagen,

**A que propiedad corresponde la siguiente variación**



Seleccione una:

- ☐ a. Electronegatividad
- ☐ b. Radio Iónico
- ☐ c. Radio atómico
- ☒ d. Afinidad electrónica ✓

Respuesta correcta

La respuesta correcta es: Afinidad electrónica

Pregunta **6**

Correcta

Se puntúa 1.00 sobre 1.00

**Electronegatividad de Alred y Rochow para el cloro gaseoso.**

Seleccione una:

- ☒ a. 2.83 ✓
- ☐ b. 3.5
- ☐ c. 1.95
- ☐ d. 2

Respuesta correcta

La respuesta correcta es: 2.83

Pregunta **7**

Correcta

Se puntúa 1.00 sobre 1.00

**El compuesto,  $\text{FeCl}_3$  valor del enlace:**

Seleccione una:

- ☒ a. 1.2 ✓
- ☐ b. 1.5
- ☐ c. 2.5
- ☐ d. 3

Respuesta correcta

La respuesta correcta es: 1.2

Pregunta 8

Correcta

Se puntúa 1.00 sobre 1.00

El %Cl para el  $\text{FeCl}_3$  es:

Seleccione una:

- ☐ a. 90
- ☐ b. 33.4
- ☐ c. 60
- ☒ d. 35.7 ✓

Respuesta correcta

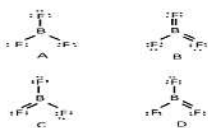
La respuesta correcta es: 35.7

Pregunta 9

Correcta

Se puntúa 1.00 sobre 1.00

Estructura correcta de lewis.



Seleccione una:

- ☐ a. A
- ☒ b. C ✓
- ☐ c. D
- ☐ d. B

Respuesta correcta

La respuesta correcta es: C

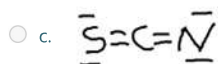
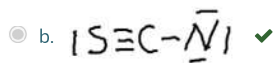
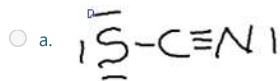
Pregunta 10

Correcta

Se puntúa 1.00 sobre 1.00

\_\_\_Cuál de las estructuras resonantes es la real.

Seleccione una:



Respuesta correcta

La respuesta correcta es:  $\text{S}\equiv\text{C}-\text{N}$

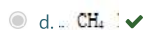
Pregunta 11

Correcta

Se puntúa 1.00 sobre 1.00

\_\_\_Compuesto con hibridación  $sp^3$ .

Seleccione una:



Respuesta correcta

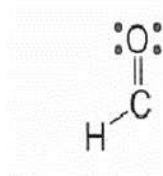
La respuesta correcta es:  $\text{CH}_4$

Pregunta **12**

Correcta

Se puntúa 2.00 sobre 2.00

**Cual es la carga formal del compuesto de la imagen. calcular y colocar la respuesta correcta**



Respuesta: 1



La respuesta correcta es: 1

Pregunta **13**

Correcta

Se puntúa 2.00 sobre 2.00

**Para el compuesto,  $\text{CaF}_2$ . calcular la distancia interionica.**

Respuesta: 2.45



La respuesta correcta es: 2.45

Pregunta **14**

Correcta

Se puntúa 1.00 sobre 1.00

**La densidad de un atomo cualquiera es  $1.873 \text{ g/cm}^3$ . calcule el radio de dicho atomo.**

Respuesta: 2.56



La respuesta correcta es: 2.56

Pregunta **15**

Correcta

Se puntúa 3.00 sobre 3.00

**La densidad de un atomo cualquiera es  $1.873 \text{ g/cm}^3$ . calcule el radio de dicho atomo.**

Respuesta:

1.91



La respuesta correcta es: 1.91