



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 puntuá 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 puntuá 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 puntuá 1.00 sobre 1.00

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

Seleccione una:

- a. fluor ✓
- b. calcio
- c. oxigeno
- d. francio

Respuesta correcta

La respuesta correcta es: fluor

Pregunta 4
Correcta
Se puntuá 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 puntuá 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 puntuá 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 puntuá 1.00 sobre 1.00

El compuesto, 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 puntuá 1.00 sobre 1.00

El %CI para el FeCl₃ es:

Seleccione una:

- a. 90
- b. 33.4
- c. 60
- d. 35.7 ✓

Respuesta correcta

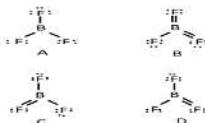
La respuesta correcta es: 35.7

Pregunta 9

Correcta

Se puntuá 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

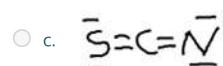
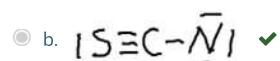
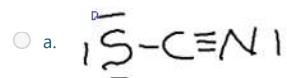
Pregunta 10

Correcta

Se puntuá 1.00 sobre 1.00

_____Cuál de las estructuras resonantes es la real.

Seleccione una:



Respuesta correcta

La respuesta correcta es: $\begin{array}{c} \text{O} \\ || \\ \text{S}\equiv\text{C}-\bar{\text{N}} \end{array}$

Pregunta 11

Correcta

Se puntuá 1.00 sobre 1.00

Compuesto con hibridación sp3.

Seleccione una:



Respuesta correcta

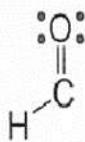
La respuesta correcta es: CH_4

Pregunta 12

Correcta

Se puntuá 2.00 sobre 2.00

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



Respuesta: ✓

La respuesta correcta es: 1

Pregunta 13

Correcta

Se puntuá 2.00 sobre 2.00

Para el compuesto, CaF₂. calcular la distancia interionica.

Respuesta: ✓

La respuesta correcta es: 2.45

Pregunta 14

Correcta

Se puntuá 1.00 sobre 1.00

La densidad de un atomo cualquiera es 1.873 g/cm³. calcule el radio de dicho atomo.

Respuesta: ✓

La respuesta correcta es: 2.56

Pregunta **15**

Correcta

Se puntuá 3.00 sobre 3.00

La densidad de un atomo cualquiera es 1.873 g/cm³. calcule el radio de dicho atomo.

Respuesta: ✓

La respuesta correcta es: 1.91