



Henry
CHIHUA
Guizado

llamanos
983660306



ENLACE QUÍMICO I

1. . Cuando dos átomos se enlazan...

- a) Mantienen su identidad química.
- b) Alcanzan mayor estabilidad química.
- c) Se convierten en gases nobles.
- d) Siempre uno de ellos gana un electrón.
- e) Se destruyen.

2. Un elemento posee el siguiente diagrama Lewis:



, indique a qué grupo de la tabla pertenece.

- a) IA
- b) IIA
- c) IIIA
- d) IVA
- e) VA

3. En un enlace iónico se produce de electrones y en un enlace covalente de electrones

- a) pérdida – ganancia
- b) transferencia – pérdida
- c)compartición – pérdida
- d) ganancia – compartición
- e) transferencia – compartición

4. ¿Qué alternativa contiene especies esencialmente covalentes?

- A) NaCl y NaNO₃
- B) CaO y CaCO₃
- C) H₂O y NaCl
- D) CH₄ y NO₃
- E) HCl y CaCO₃

5. Para el ₁₆S los electrones de valencia son:

- A) 1
- B) 2
- C) 3
- D) 4
- E) 6

6. El ₂₇^{Al} cuántos electrones de valencia presenta?

- A) 1
- B) 2
- C) 3
- D) 4
- E) 6

7. ¿Qué especies presentarían enlace electrovalente?

- A) HCl y H₂O
- B) N₂ y O₂
- C) NaCl y H₂O
- D) CaO y KCl
- E) NaCl y HCl

8. ¿En qué especie ocurre una transferencia de electrones?

- A) HCl
- B) KBr
- C) NH₃
- D) H₂O
- E) NaCl

9. ¿En qué especie se produce una compartición de electrones?

- A) NaCl
- B) KBr
- C) NH₃
- D) CaO
- E) KCl

10. Indique el tipo de enlace químico existente entre un cristal de Cloruro de Sodio (Na Cl) y en una molécula de propano (C₃ H₈)

- a) Covalente coordinado y metálico
- b) Covalente y Iónico.
- c) Iónico y covalente
- d) Iónico y covalente coordinado
- e) Covalente coordinado y covalente

11. Indicar el compuesto que representa Enlace Iónico:

- A) N₂
- B) H₂O
- C) Na₂O
- D) CO₂
- E) NH₂

12. Hallar el compuesto que representa Enlace Covalente:

- A) Li₂O
- B) H₂O
- C) CaO
- D) MgO
- E) K₂O

13. UNSAAC(2010-I) La notación de Lewis del Cloro, de número atómico 17, es:

- A) :Cl:
- B) ·Cl·
- C) ·Cl·



- 14. UNSAAC(2014-I)** De los siguientes compuestos: NH₃; H₂SO₄; SO₂; Cl₂O₇; CaF₂ el número de compuestos con enlace iónico o electrovalente es:
- A) 5 B) 2 C) 1 D) 3 E) 4

- 15. UNSAAC(2006-I-SEDES Y FILIALES)** señale el compuesto donde se presenta el enlace iónico:
- A) H₂O B) CO₂ C) NaCl D) NH₃ E) CO

16. UNSAAC(2012-I SEDES Y FILIALES)

De los siguientes compuestos: NH₃; KI; CO₂; CaO; HCl presentan enlace iónico:

A) 3 B) 1 C) 2 D) 5 E) 4

- 17. UNSAAC(2006-I-P.O.)** señale el compuesto donde se presenta el enlace iónico:
- A) NaCl B) H₂O C) CO₂ D) NH₃ E) CO

18. UNSAAC(2011-I SEDES Y FILIALES)

El compuesto binario, que presenta enlace iónico, es:

A) CH₄ B) NaCl C) HBr E) H₂O E) Cl₂

- 19. UNSAAC(2006-II-SEDES Y FILIALES)** De los compuestos:
- Li₂O; H₂CO₃; ZnO; H₂S, H₃BO₃; FeCl₃

Presentan enlace iónico:

- A) 3 B) 2 C) 4 D) 1 E) 6

- 20. UNSAAC(CEPRU -2011-I)** Para los siguientes compuestos :KF ,CO₂ ;PCl₃ , MgO ; H₂SO₄, la alternativa correcta es:

- A) El KF y el MgO son iónicos
B) El H₂SO₄ y el PCl₃ son iónicos
C) el CO₂ es covalente y el PCl₃ es iónico
D) todos son covalentes
E) todos son iónicos

21. UNMSM(2012-II)

En relación con las características del compuesto KCl, establezca la verdad o falsedad de los siguientes enunciados:

I) presenta enlace iónico.
II) conduce fácilmente la corriente eléctrica.
III) presenta estructura cristalina.

- A) VFV B) VVV C) FVV
D) VFF E) FVF

- 22. UNSAAC(2009-I)** Cuando el elemento calcio se combina con el elemento flúor, cada átomo de calcio :
- A) pierde 2 electrones
B) gana 2 electrones
C) pierde un electrón
D) no gana ni pierde electrones
E) gana un electrón

- 23. Un elemento** posee el siguiente diagrama Lewis:



, indique a qué grupo de la tabla pertenece.

- a) IA b) IIA c) IIIA d) IVA e) VA



- 24. La siguiente notación de Lewis** pertenece a un:

- a) Gas noble b) Calcógeno c) halógeno
d) alcalino e) alcalino téreo

- 25. Un elemento** posee el siguiente diagrama Lewis:



, indique a qué grupo de la tabla pertenece.

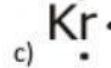
- a) IA b) IIA c) IIIA d) IVA e) VA



- 26. La siguiente notación de Lewis** pertenece a un:

- a) Gas noble b) Calcógeno c) halógeno
d) alcalino e) alcalino téreo

- 27. ¿Cuál es el diagrama Lewis del kriptón? (Z=36)**

- a)  b)  c) 
d)  e) 

- 28. Señale el diagrama de Lewis para:** ^{15}P

- a)  b)  c) 
d)  e) 

- 29. Corresponde:** 

- a) $_{3}\text{Li}$ b) $_{19}\text{K}$ c) $_{9}\text{F}$
d) $_{11}\text{Na}$ e) $_{6}\text{C}$

- 30. Uno de los siguientes enlaces es iónico:**

- a) Entre Fe y Al b) Entre H y F

- c) Entre H y O d) Entre S y O
e) Entre Na y Cl

31. Un elemento posee el siguiente diagrama Lewis:



, indique a qué grupo de la tabla pertenece.
a) IA b) IIA c) IIIA d) IVA e) VA



32. La siguiente notación de Lewis pertenece a un:

- a) Gas noble b) Calcógeno c) halógeno
d) alcalino e) alcalino téreo

33. ¿Cuál es el diagrama Lewis del kriptón? (Z=36)

- a) $\dot{\text{Kr}}$ b) $\dot{\text{Kr}}\cdot$ c) $\dot{\text{Kr}}\cdot$
d) $\cdot \dot{\text{Kr}} \cdot$ e) $\cdot \ddot{\text{Kr}} \cdot$

34. Señale el diagrama de Lewis para: ${}_{15}^{\bullet}\text{P}$

- a) $\dot{\text{P}}$ b) $\dot{\text{P}}\cdot$ c) $\dot{\text{P}}\cdot$
d) $\cdot \dot{\text{P}} \cdot$ e) $\cdot \ddot{\text{P}} \cdot$



35. Corresponde:

- a) ${}_{3}^{\bullet}\text{Li}$ b) ${}_{19}^{\bullet}\text{K}$ c) ${}_{9}^{\bullet}\text{F}$
d) ${}_{11}^{\bullet}\text{Na}$ e)
 ${}_{6}^{\bullet}\text{C}$

36. Indique qué compuesto posee enlace covalente.

- a) Li_2O b) CaO c) K_2O
d) Na_2O e) SO_3

37. señale el compuesto que posee enlace iónico.

- a) CO_2 b) N_2O_3 c) CaO
d) CO e) SO_3