



Henry
PICHIHUA
Guizado

llámanos
983660306



ENLACE QUIMICO 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 NaNO_3 B) CaO y CaCO_3
- C) H_2O y NaCl D) CH_4 y NO_3
- E) HCl y CaCO_3

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

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

6. El $^{27}_{13}\text{Al}$ ¿cuántos electrones de valencia presenta?

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

7. ¿Qué especies presentarían enlace electrovalente?

- A) HCl y H_2O B) N_2 y O_2 C) NaCl y H_2O D) CaO y KCl
- E) NaCl y HCl

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

- A) HCl B) KBr C) NH_3
- D) H_2O E) NaCl

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

- A) NaCl B) KBr C) NH_3
- D) CaO E) KCl

10. Indique el tipo de enlace químico existente entre un cristal de Cloruro de Sodio (NaCl) y en una molécula de propano (C_3H_8)

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

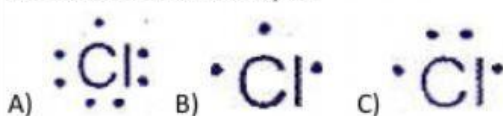
11. Indicar el compuesto que representa Enlace Iónico:

- A) N_2 B) H_2O C) Na_2O
- D) CO_2 E) NH_2

12. Hallar el compuesto que representa Enlace Covalente:

- A) Li_2O B) H_2O C) CaO
- D) MgO E) K_2O

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





14. UNSAAC(2014-I) De los siguientes compuestos: NH_3 ; H_2SO_4 ; SO_2 ; Cl_2O_7 ; CaF_2 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) H_2O B) CO_2 C) NaCl D) NH_3 E) CO

16. UNSAAC(2012-I SEDES Y FILIALES)
De los siguientes compuestos: NH_3 ; KI ; CO_2 ; 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) H_2O C) CO_2 D) NH_3 E) CO

18. UNSAAC(2011-I SEDES Y FILIALES)
El compuesto binario, que presenta enlace iónico, es:
A) CH_4 B) NaCl C) HBr E) H_2O E) Cl_2

19. UNSAAC(2006-II-SEDES Y FILIALES) De los compuestos:
 Li_2O ; H_2CO_3 ; ZnO ; H_2S , H_3BO_3 ; FeCl_3
Presentan enlace iónico:
A) 3 B) 2 C) 4 D) 1 E) 6

20. UNSAAC(CEPRU -2011-I) Para los siguientes compuestos : KF , CO_2 ; PCl_3 , MgO ; H_2SO_4 , la alternativa correcta es:
A) El KF y el MgO son iónicos
B) El H_2SO_4 y el PCl_3 son iónicos
C) el CO_2 es covalente y el PCl_3 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 térreo

25. Un elemento posee el siguiente diagrama Lewis:



, indique a qué grupo de la tabla pertenece.

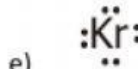
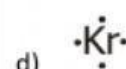
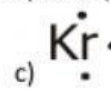
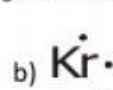
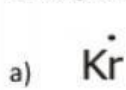
- a) IA b) IIA c) IIIA d) IVA e) VA



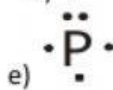
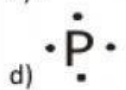
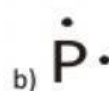
26. La siguiente notación de Lewis pertenece a un:

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

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



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



29. Corresponde:

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

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.

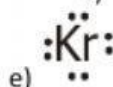
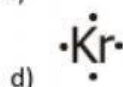
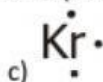
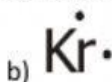
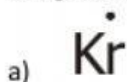
- a) IA b) IIA c) IIIA d) IVA e) VA



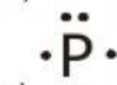
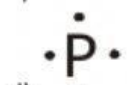
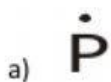
32. La siguiente notación de Lewis pertenece a un:

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

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



34. Señale el diagrama de Lewis para: $_{15}P$



35. Corresponde:

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

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