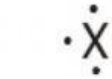
ENLACE QUIMICO I

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 $^{27}_{13}Al$ ¿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

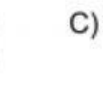
8. ¿En qué especie ocurre una transferencia de electrones?
A) HCl B) KBr C) NH3
D) H2O E) NaCl

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 (Na Cl) 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:
A)  B)  C)

LIVEWORKSHEETS

D)  E) 

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) 1E) 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 CO2 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)
a)  b)  c) 
d)  e)

28. Señale el diagrama de Lewis para: $_{15}P$
a) b) c) 
d)  e) 

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

LIVEWORKSHEETS

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

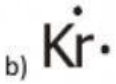
31. Un elemento posee el siguiente diagrama Lewis:



, 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)

a)  b)  c) 

d)  e) 

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

a)  b)  c) 

d)  e) 



35. Corresponde:
a) $_3Li$ b) $_{19}K$ c) $_9F$
d) $_{11}Na$ e) $_6C$

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

LIVEWORKSHEETS