



COLEGIO PREMIUM

INICIAL - PRIMARIA - SECUNDARIA

¡Educación Emprendedora con Visión Universitaria!

R.D.R. 1169

Curso: QUÍMICA

1ero y 2do Secundaria - 2020

PRÁCTICA DE REFORZAMIENTO 01

- ¿Cuántos enlaces covalentes y dativos presenta el Sgte. compuesto: H_3PO_2
Rpta.: _____
- ¿Qué enlace presenta el NaCl ?
Rpta.: _____
- Realice la estructura de Lewis del O_3
Rpta.: _____
- ¿Qué tipo de molécula es el PH_3 ?
Rpta.: _____
- ¿En qué enlace hay compartición de electrones?
Rpta.: _____
- Hallar los electrones de valencia de:
A) ${}_7\text{N}$
B) ${}_{12}\text{Mg}$
C) ${}_{33}\text{As}$
Rpta.: _____
- Escriba el diagrama de Lewis de los elementos
A) ${}_{11}\text{Na}$
B) ${}_{16}\text{S}$
C) ${}_{31}\text{Ga}$
Rpta.: _____
- Obtener la estructura de Lewis para el $\text{N}(z=7)$ y $\text{P}(z=15)$.
Rpta.: _____
- El diagrama de Lewis para el elemento $Z=35$, es:
(i) $\dot{\text{X}}$
(ii) $\ddot{\text{X}}$
(iii) $\ddot{\text{X}}$
(iv) $\cdot\ddot{\text{X}}\cdot$
(v) $:\ddot{\text{X}}:$
Rpta.: _____
- Un elemento del período 3, tiene el siguiente Diagrama de Lewis:
 $\cdot\ddot{\text{E}}\cdot$
Hallar "Z"
Rpta.: _____
- Contestar:
Diga que pareja es incorrecta:
A) metal alcalino : un electrón de valencia
B) halógeno : siete electrones de valencia
C) boroide : tres electrones de valencia
D) anfígeno : cinco electrones de valencia
E) alcalino térreo : dos electrones de valencia
- El enlace iónico se produce por una..... de electrones
Rpta.: _____

13. De las siguientes proposiciones:
- (i) El agua es un buen conductor de la electricidad en los compuestos iónicos.
 - (ii) Generalmente dos átomos formarán enlace iónico, si la diferencia de sus electronegatividades es mayor que 1,7.
 - (iii) Si la $\Delta E.N. = 0$, entre dos átomos, entonces formarán enlace iónico.
- Son correctas:

Rpta.: _____

14. Usando Lewis represente los enlaces iónicos entre los átomos siguientes:

(i) Mg y I :

(ii) K y O :

(iii) Ca Cl₂ :

(iv) Ca y O :

(v) Ca y O :

(vi) Mg y Se :

Rpta.: _____

15. Un elemento presenta dos isótopos cuyos números de masa suman 153 y en total posee 85 neutrones ¿Cuál es la representación de Lewis del elemento?.

(i) $\cdot\ddot{P}\cdot$ (ii) $\cdot\ddot{Br}\cdot$ (iii) $:\ddot{Xe}:$
(iv) $\cdot\ddot{Se}\cdot$ (v) \dot{Li}

Rpta.: _____

16. La principal característica de un enlace iónico es:
- A) compartición de electrones
 - B) atracción de protones
 - C) transferencia de electrones
 - D) atracción de protones
 - E) transferencia de protones
17. Señale lo incorrecto para los compuestos iónicos:
- A) poseen alta temperatura de fusión
 - B) la mayoría son solubles en agua
 - C) disueltos en agua conducen la corriente eléctrica
 - D) se forman siempre entre un metal y un no metal
 - E) a condiciones ambientales son sólidos y presentan estructura cristalina

18. Señale un compuesto donde existe enlace iónico:
- DATOS:
- E.N. (C) = 2,5 E.N. (Cl) = 3,0
E.N. (H) = 2,1 E.N. (K) = 0,8
E.N. (O) = 3,5

- A) CH₄
- B) NH₃
- C) H₂O
- D) HCl
- E) KCl

19. ¿Qué tipo de enlace esperarías que se forme entre un halógeno y un elemento alcalino?

Rpta.: _____

20. Un elemento que se encuentra en el cuarto período y grupo IA forma un enlace..... con un elemento del segundo período y grupo VIIA.
- A) covalente
 - B) metálico
 - C) no metálico
 - D) iónico
 - E) N.A.

“Estudiar, practicar y repasar para poder ingresar y después triunfar por los siglos de los siglos”. Amén

