

Guía pedagógica N° 5 – Fines III: Trayectoria secundario completo

Escuela: C.E.N.S. “Tomas Alba Edison”

Docente: Natalia Sarmiento

Área curricular: Ciencias Naturales.

Título de la propuesta:

“REPASO DE UNIONES O ENLACES QUÍMICOS Y SU RELACIÓN CON LA TABLA PERIÓDICA.”

En esta oportunidad pondremos en práctica los conceptos que aprendimos de enlaces o uniones químicas y su relación con la tabla periódica.



¡¡¡ Veamos si entendiste lo leído y explicado durante el desarrollo de las guías anteriores!!!!

✚ Actividades: *Luego de la lectura de cada enunciado marca con una cruz en el círculo la opción correcta.*

1) La estructura de Lewis representa:

- Un átomo con sus electrones de valencia.
- El símbolo del átomo y a su alrededor los electrones.
- A los electrones de valencia mediante cruces o puntos.
- Todas las opciones son correctas.
- Ninguna opción es la correcta.

2) Los enlaces o uniones químicas se producen por:

- o La transferencia de electrones entre los átomos que se unen.
- o La transferencia de protones entre los átomos que se unen.
- o La transferencia de neutrones entre los átomos que se unen.

3) En las uniones iónica se unen:

- o Un metal con otro metal.
- o Un metal con un no metal.
- o Un no metal con otro no metal.

4) En la unión iónica los átomos:

- o Comparten electrones.
- o Comparten y ceden electrones.
- o Un átomo pierde y el otro gana electrones.

5) Las uniones iónicas son frecuentes entre elementos de los grupos:

- o I A, II A Y III A con átomos de los elementos de los grupos VA, VI A y VII A.
- o VI A y VIIA con átomos de los elementos del grupo VII A y VIII A.
- o I A Y III A con átomos de los elementos del grupo VII A y VIII A.

6) En las uniones covalente se unen:

- o Un metal con otro metal.
- o Un metal con un no metal.
- o Un no metal con otro no metal.

7) En la unión covalente los átomos:

- o Comparten electrones.
- o Comparten y ceden electrones.
- o Un átomo pierde y el otro gana electrones.

8) Las uniones covalentes son frecuentes entre elementos de los grupos:

- o IV A con átomos de los elementos de los grupos IVA.
- o VI A con átomos de los elementos del grupo V A.
- o VII A con átomos de los elementos del grupo VII A.
- o Todas las opciones son correctas.
- o Ninguna de las opciones es la correcta.

9) En las uniones metálicas se unen:

- o Un metal con otro metal.
- o Un metal con un no metal.
- o Un no metal con otro no metal.

10) En la unión metálica los átomos:

- o Comparten electrones.
- o Comparten y ceden electrones.
- o Un átomo pierde y el otro gana electrones.
- o Liberan electrones, transformándose en iones, pero ninguno de los átomos captará esos electrones.

11) Las uniones metálicas son frecuentes entre elementos de los grupos:

- o IV A con átomos de los elementos de los grupos IVA.
- o De los elementos de transición correspondientes a los grupos B.
- o VII A con átomos de los elementos del grupo VII A.

12) El átomo de Litio y Bromo se unen mediante unión:

- o Iónica.
- o Covalente.
- o Metálica.

13) El Azufre y el oxígeno se unen cuando:

- o El azufre le cede 2 electrones al oxígeno.
- o El azufre comparte 2 electrones con el oxígeno.
- o El azufre recibe dos electrones del oxígeno.

14) El Cobre y el flúor se unen porque:

- o El cobre tiene mayor electronegatividad que el flúor.
- o El cobre tiene menor electronegatividad que el flúor.
- o El cobre tiene el mismo valor de electronegatividad que el flúor.

15) Hidrogeno se une a otro átomo.

- o Cediendo su único electrón.
- o Compartiendo siempre su único electrón.
- o Ganando siempre electrones.

16) Por la ubicación en la tabla periódica:

- o El litio tiene mayor afinidad electrónica que el Flúor.
- o El berilio tiene menor electronegatividad que el Bario.
- o El Hidrogeno tiene menos afinidad electrónica que el Francio.
- o El Sodio tiene menor electronegatividad que el Cloro.

17) La unión iónica entre cloro y el sodio se representa mediante:

- o Na^-Cl^+
- o Na^+Cl^-
- o $\text{Na}^{2+}\text{Cl}^{2-}$

18) La unión covalente entre el cloro y el hidrógeno se representa mediante:

- o H-Cl
- o Cl=H
- o $\text{H}^*:\text{Cl}$

19) La siguiente unión $\text{O}=\text{O}$ es:

- o Iónica
- o Covalente
- o Metálica.

20) La siguiente unión Li^+Cl^- es:

- o Covalente
- o Iónica
- o Metálica