

Guía pedagógica N° 6 – Fines III: Trayectoria secundario completo

Escuela: C.E.N.S. “Tomas Alba Edison”

Docente: Natalia Sarmiento

Área curricular: Ciencias Naturales.

Título de la propuesta: “*Compuestos inorgánicos*”

¡¡ Comencemos con el repaso de lo que aprendimos de compuestos inorgánicos!!



“No olviden realizar la lectura comprensiva de la guía N°3 antes de comenzar a realizar las actividades de integración propuestas en esta guía.”

Actividades: Indique la opción correcta marcando el círculo que corresponda.

1) Al unirse los **metales con el oxígeno** se forma un:

- Oxido básico.
- Oxido acido.
- Anhídrido

2) Al unirse los **no metales con el oxígeno** se forma un:

- Hidróxido.
- Oxido acido o anhídrido.
- Oxido básico.

3) El siguiente compuesto Al_2O_3 es un:

- Óxido Ácido.
- Hidróxido
- Óxido Básico.

4) El siguiente compuesto Cl_2O_1 es un:

- Ácido.

- Óxido ácido.
- Un Anhídrido.
- Todas son correctas.
- Solo dos son correctas.

5) El óxido hipobromoso esta nombrado por la nomenclatura.

- Tradicional.
- Numerales de Stock.
- Atomicidad.

6) El Óxido de Hierro (III) esta nombrado por la nomenclatura.

- Tradicional.
- Numerales de Stock.
- Atomicidad.

7) El siguiente compuesto Cl_2O_7 es el:

- Dióxido de heptacloro.
- Anhídrido Perclórico.
- Oxido de cloro (II)

8) El siguiente compuesto Au_2O_3 es el:

- Óxido áurico.
- Óxido de oro (III).
- Trióxido de dioro.
- Todas son correctas.
- Solo una es correcta.

9) Al reaccionar un **Óxido Básico con el agua** se obtiene un:

- Óxido.
- Hidróxido.
- Ácido

10) El siguiente compuesto $\text{Ag}(\text{OH})_1$ se nombra:

- Acido de Plata
- Hidróxido de Plata (I)
- Oxido de plata
- Todas son correctas

11) Al reaccionar un **Óxido Ácido con el agua** se obtiene un:

- Hidróxido.
- Óxido Básico
- Ácido.
- Ninguna es correcta.

12) La ecuación $\text{Al} (+3) + \text{O} (-2) \text{ ---- } \text{Al}_2\text{O}_3$ representa al formación de un:

- Ácido.
- Anhídrido
- Óxido básico
- Todas son correctas.

13) La ecuación $\text{Cl} (+1) + \text{O} (-2) \text{ ---- } \text{Cl}_2\text{O}_1$ representa la formación de un:

- Anhídrido
- Hidróxido
- Ácido.
- Ninguna es correcta.

14) Si reacciona el anhídrido P_2O_3 con el agua se forma el:

- Hidróxido fosforoso.
- Ácido fosfórico.
- Anhídrido fosforoso.

15) $\text{Cl}_2\text{O}_1 + \text{H}_2\text{O} \text{ ---- } \text{H}_2\text{Cl}_2\text{O}_2$ el compuesto formado es el:

- Ácido perclórico.
- Ácido hipocloroso.
- Ácido cloroso.

16) Al reaccionar el óxido de calcio con el agua se forma:

- Ca_2O_2
- $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- H_2CaO_3

17) El siguiente compuesto $\text{Au}_2(\text{OH})_3$ es el:

- Hidróxido de oro (III)
- Hidróxido Áurico
- Hidróxido Auroso.
- Solo dos son correctas.
- Ninguna es correcta.

18) El siguiente compuesto H_2SO_4 es el:

- Ácido sulfuroso.
- Ácido sulfúrico.
- Ácido persulfúrico.
- Solo dos son correctas.

19) El hidróxido cúprico es.

- $\text{Cu}(\text{OH})_1$
- $\text{Cu}(\text{OH})_2$
- $\text{Cu}(\text{OH})_3$

20) El Ácido Nítrico es.

- H_2NO_3
- HNO_3
- HNO_2