



## ACTIVIDAD N°5

Nombre: \_\_\_\_\_ Fecha: \_\_\_\_\_

Curso: \_\_\_\_\_

Desarrolle el siguiente banco de preguntas, utilice la tabla que se incluye en el documento. Puede hacer la actividad con lápiz o con esfero.

### REPASO GENERAL FORMULACIÓN DE COMPUESTOS BINARIOS

| ALCALINOS (+1)  | ALCALINO TÉRREOS (+2) |
|-----------------|-----------------------|
| Li              | Ba                    |
| Na              | Be                    |
| K               | Ca                    |
| Cs              | Cd                    |
| Fr              | Mg                    |
| Rb              | Ra                    |
| Ag              | Sr                    |
| NH <sub>4</sub> | Zn                    |

| FAMILIA I (+3) | FAMILIA CENTAVITO (+1, +2) |                            |  |
|----------------|----------------------------|----------------------------|--|
| Al             | Cu (+1) oso                | (+2) ico                   |  |
| Ga             | Hg (+1) oso                | (+2) ico                   |  |
| Sc             |                            | FAMILIA BRILLANTE (+1, +3) |  |
| In             | Au (+1) oso                | (+3) ico                   |  |
| Ir             | Tl (+1) oso                | (+3) ico                   |  |
| Y              |                            |                            |  |

| FAMILIA FUERTE (+2, +3) |             | FAMILIA PESADA (+2, +4) |          |
|-------------------------|-------------|-------------------------|----------|
| Fe<br>(+2) oso          | (+3)<br>ico | Sn (+2) oso             | (+4) ico |
| Ni<br>(+2) oso          | (+3)<br>ico | Pb (+2) oso             | (+4) ico |
| Co<br>(+2) oso          | (+3)<br>ico | Pt (+2) oso             | (+4) ico |
|                         |             | Po (+2) oso             | (+4) ico |
|                         |             | Pd (+2) oso             | (+4) ico |

| ANFÍGENOS (+2, +4, +6)                    | NITROGENOIDES (+3, +5)                  |                                  |
|---|---|----------------------------------|
| S (+2) Hipo - oso<br>(+4) oso<br>(+6) ico | N (+3) oso<br>P (+3) oso<br>As (+3) oso | (+5) ico<br>(+5) ico<br>(+5) ico |

|  |                             |
|--|-----------------------------|
| Se (+2) Hipo - oso<br>(+4) oso<br>(+6) ico | Sb (+3) oso        (+5) ico |
| <b>CARBONOIDEOS</b>                        |                             |
| Te (+2) Hipo - oso<br>(+4) oso<br>(+6) ico | C (+2) oso    (+4) ico      |
|  | Si (+4) ico                 |
| <b>HALÓGENOS (+1, +3, +5, +7)</b>          |                             |
| Cl (+1) Hipo - oso                         | Br (+1) Hipo - oso          |
| Cl (+3) Hipo - oso                         | Br (+3) Hipo - oso          |
| Cl (+5) Hipo - oso                         | Br (+5) Hipo - oso          |
| Cl (+7) Hipo - oso                         | Br (+7) Hipo - oso          |
|  |                             |
| I (+1) Hipo - oso                          | At (+1) Hipo - oso          |
| I (+3) Hipo - oso                          | At (+3) Hipo - oso          |
| I (+5) Hipo - oso                          | At (+5) Hipo - oso          |
| I (+7) Hipo - oso                          | At (+7) Hipo - oso          |

- Elija del siguiente listado que elementos químicos se consideran anfóteros: (3 dif.)
  - Magnesio
  - Cromo
  - Bromo
  - Bismuto
  - Antimonio
  - Manganeso
- Escriba falso o verdadero, según lo considere en los siguientes enunciados: (6 dif.)
  - Los óxidos metálicos se caracterizan porque están constituidos por un metal e hidrógeno. ( )
  - Los peróxidos se caracterizan porque tienen 2 moléculas de oxígeno, y su valencia es -1. ( )
  - Los óxidos ácidos (anhídridos) se formulaan al mezclar un no metal con el oxígeno. ( )
  - Los hidruros metálicos son compuestos binarios que contienen hidrógeno y un metal, y se escribe inicialmente el hidrógeno y luego el metal. ( )
  - Los hidruros no metálicos son compuestos binarios que contienen hidrógeno y un metal, y se escribe inicialmente el hidrógeno y luego el metal. ( )
  - En los hidruros metálicos la valencia del hidrógeno es +1. ( )
- Seleccione la fórmula correcta para el anhídrido peryódico: (1 dif.)
  - $\text{Y}_2\text{O}_3$
  - $\text{I}_2\text{O}_3$
  - $\text{Y}_2\text{O}_7$
  - $\text{I}_2\text{O}_7$

4. Seleccione la fórmula correcta para el Peróxido de Zinc: (1 dif.)

- A. ZnO<sub>2</sub>
- B. Zn<sub>2</sub>O<sub>2</sub>
- C. SnO<sub>2</sub>
- D. Sn<sub>2</sub>O<sub>2</sub>

5. Señale con una línea la nomenclatura tradicional para los siguientes elementos: (15 dif.)

| FÓRMULA                        | NOMENCLATURA TRADICIONAL |
|--------------------------------|--------------------------|
| FeO                            | Óxido plúmbico           |
| Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub> | Hidruro mercúrico        |
| Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | Anhídrido sulfúrico      |
| Mn <sub>2</sub> O <sub>7</sub> | Hidruro Aúrico           |
| CaH <sub>2</sub>               | Anhídrido nítrico        |
| HgH                            | Anhídrido nitroso        |
| AgH                            | Anhídrido permangánico   |
| HgH <sub>2</sub>               | Óxido férrico            |
| N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>  | Anhídrido cloroso        |
| Cl <sub>2</sub> O              | Hidruro Mercurioso       |
| SO <sub>3</sub>                | Hidruro de calcio        |
| Cl <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | Anhídrido hipocloroso    |
| AuH <sub>3</sub>               | Óxido ferroso            |
| PbO <sub>2</sub>               | Peróxido de sodio        |
| N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>  | Hidruro de plata         |

6. Complete el siguiente cuadro: (7 dif.)

| FUNCIÓN QUÍMICA | COMPOSICIÓN        | VALENCIA DEL OXÍGENO O HIDRÓGENO |
|-----------------|--------------------|----------------------------------|
| Peróxido        |                    | $(O_2)^{-2}$                     |
|                 | No Metal + Oxígeno |                                  |
|                 | Metal + Oxígeno    |                                  |
| Hidruros        |                    |                                  |

7. Formule el compuesto Hidruro cuproso. (1 dif.)

\_\_\_\_\_

8. Formule el óxido de amonio. (1 dif.)

\_\_\_\_\_

9. Formule el anhídrido permangánico. (1 dif.)

\_\_\_\_\_

10. Formule el peróxido de Litio. (1 dif.)

\_\_\_\_\_

11. Formule el anhídrido fosfórico. (1 dif.)

\_\_\_\_\_

12. Elija la nomenclatura tradicional para el compuesto  $K_2O$ . (1 dif.)

- A. Óxido de fósforo
- B. Óxido de potasio
- C. Peróxido de fósforo
- D. Peróxido de potasio

13. Elija la nomenclatura tradicional para el compuesto  $SrO_2$  (1 dif.)

- A. Óxido de Estaño
- B. Peróxido de Estaño
- C. Óxido de Estroncio
- D. Peróxido de Estroncio

14. Elija la fórmula para el compuesto anhídrido carbónico: (1 dif.)

- A. CaO
- B. CO
- C.  $CO_2$
- D. CaO