



## ACTIVIDAD Nº5

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		
In	FAMILIA BRILLANTE (+1, +3)	
Ir	Au (+1) oso	(+3) ico
Y	Tl (+1) oso	(+3) ico

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

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

Se (+2) Hipo - oso (+4) oso (+6) ico	Sb (+3) oso	(+5) ico
Te (+2) Hipo - oso (+4) oso (+6) ico	<b>CARBONOIDES</b>	
	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	

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

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

- A.  $\text{ZnO}_2$
- B.  $\text{Zn}_2\text{O}_2$
- C.  $\text{SnO}_2$
- D.  $\text{Sn}_2\text{O}_2$

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

FÓRMULA	NOMENCLATURA TRADICIONAL
$\text{SO}_3$	Anhídrido hiposulfuroso
$\text{N}_2\text{O}_3$	Hidruro de calcio
$\text{Fe}_2\text{O}_3$	Óxido plúmbico
$\text{SO}$	Hidruro aurico
$\text{CaH}_2$	Anhídrido nítrico
$\text{AuH}_3$	Anhídrido sulfúrico
$\text{PbO}_2$	Óxido férrico
$\text{N}_2\text{O}_5$	Anhídrido nitroso

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

FUNCIÓN QUÍMICA	COMPOSICIÓN	VALENCIA DEL OXÍGENO O HIDRÓGENO
Peróxido		$(\text{O}_2)^{-2}$
	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.  $CaO$