



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 ₄	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 (+2) oso	(+3) ico	Sn (+2) oso	(+4) ico
Ni (+2) oso	(+3) ico	Pb (+2) oso	(+4) ico
Co (+2) oso	(+3) 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 (+4) oso (+6) ico	N (+3) oso P (+3) oso As (+3) oso	(+5) ico (+5) ico (+5) ico

Se (+2) Hipo - oso (+4) oso (+6) ico	Sb (+3) oso (+5) ico
CARBONOIDEOS	
Te (+2) Hipo - oso (+4) oso (+6) ico	C (+2) oso (+4) ico
	Si (+4) ico
HALÓGENOS (+1, +3, +5, +7)	
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 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.)
 - Y_2O_3
 - I_2O_3
 - Y_2O_7
 - I_2O_7

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

- A. ZnO₂
- B. Zn₂O₂
- C. SnO₂
- D. Sn₂O₂

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

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