



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, Ga, Sc, In, Ir, Y	Cu, Hg
FAMILIA BRILLANTE (+1, +3)	
Au, Tl	
Tl	

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

ANFÍGENOS (+2, +4, +6)	NITROGENOIDES (+3, +5)
S, Se, Te	N, P, As, Sb
HALÓGENOS (+1, +3, +5, +7)	CARBONOIDES (+2, +4)
Cl, Br, I, At	C, Si

1. Elija del siguiente listado que elementos químicos se consideran anfóteros: (3 dif.)
 - A. Magnesio
 - B. Cromo
 - C. Bromo
 - D. Bismuto
 - E. Antimonio
 - F. Manganeso

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. Y_2O_3
 - B. I_2O_3
 - C. Y_2O_7
 - D. I_2O_7
4. Seleccione la fórmula correcta para el Peróxido de Zinc: (1 dif.)
- A. ZnO_2
 - B. Zn_2O_2
 - C. SnO_2
 - D. Sn_2O_2
5. Seleccione la fórmula correcta para el Hidruro de Magnesio. (1 dif.)
- A. MnH_2
 - B. H_2Mn
 - C. MgH_2
 - D. H_2Mn
6. Seleccione la fórmula correcta para el Ácido Bromhídrico. (1 dif.)
- A. Br_2O
 - B. BrH
 - C. BH
 - D. HBr
7. Elija la nomenclatura tradicional para el compuesto NH_3 . (1 dif.)
- A. Amoniaco
 - B. Amonio
 - C. Hidruro de nitrógeno
 - D. Anhídrido nitroso
8. Formule el compuesto Hidruro cuproso. (1 dif.)
-
9. Formule el óxido de amonio. (1 dif.)
-

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

11. 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
HI	Hidruro Aúrico
CaH ₂	Anhídrido nítrico
HgH	Anhídrido nitroso
AgH	Ácido Yodhídrico
HgH ₂	Óxido férrico
N ₂ O ₃	Anhídrido cloroso
HCl	Hidruro Mercurioso
SO ₃	Hidruro de calcio
Cl ₂ O ₃	Ácido Clorhídrico
AuH ₃	Óxido ferroso
PbO ₂	Peróxido de sodio
N ₂ O ₅	Hidruro de plata

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

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

13. 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

14. 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

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

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

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

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

18. Formule el ácido sulfídrico. (1 dif.)
