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_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**

LIVEWORKSHEETS

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. ZnO2
   B. Zn2O2
   C. SnO2
   D. Sn2O2

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.)

   _____

LIVEWORKSHEETS

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_2O_2	Hidruro mercúrico
Fe_2O_3	Anhídrido sulfúrico
HI	Hidruro Aúrico
CaH_2	Anhídrido nítrico
HgH	Anhídrido nitroso
AgH	Ácido Yodhídrico
HgH_2	Óxido férrico
N_2O_3	Anhídrido cloroso
HCl	Hidruro Mercurioso
SO_3	Hidruro de calcio
Cl_2O_3	Ácido Clorhídrico
AuH_3	Óxido ferroso
PbO_2	Peróxido de sodio
N_2O_5	Hidruro de plata

LIVEWORKSHEETS

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 sulfhídrico. (1 dif.)

    _____

LIVEWORKSHEETS