



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	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	CARBONOIDES	
	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	

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. 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. 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
Mn_2O_7	Hidruro Aúrico
CaH_2	Anhídrido nítrico
HgH	Anhídrido nitroso
AgH	Anhídrido permangánico
HgH_2	Óxido férrico
N_2O_3	Anhídrido cloroso
Cl_2O	Hidruro Mercurioso
SO_3	Hidruro de calcio
Cl_2O_3	Anhídrido hipocloroso
AuH_3	Óxido ferroso
PbO_2	Peróxido de sodio
N_2O_5	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