



ACTIVITY			
AREA:	NATURAL SCIENCES	SUBJECT:	CHEMISTRY
CYCLE:	V	GRADE:	TENTH
TEACHER:	PAOLA FUQUENE	COURSE:	10
STUDENT:		DATE:	
		CODE:	

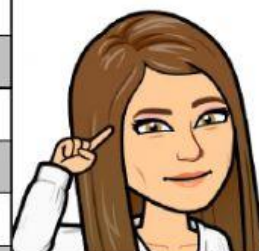
ACTIVY IN CLASS

REACCIONES QUÍMICAS

1. Complete con verdadero o falso (V) o (F):
 - a. Los ácidos oxácidos son compuesto ternarios _____
 - b. Los hidróxidos son compuesto combinados con solo oxígeno _____
 - c. Un ejemplo de sal neutra es NaCl _____
 - d. Un óxido básico es Cl_2O_7 _____
 - e. Un hidrácido es un compuesto binario entre hidrógeno + no metal _____
 - f. El oxácido se compone de hidrógeno + No metal + oxígeno _____
 - g. El compuesto $\text{Al}(\text{OH})_3$ se nombra hidróxido de aluminio _____
 - h. La nomenclatura tradicional de Cl_2O_3 es óxido clórico _____
 - i. La nomenclatura sistemática de Cl_2O_5 pentóxido de dicloro _____
 - j. La nomenclatura stock de Cl_2O_7 óxido de cloro (VII) _____

2. Completar la siguiente tabla, señalando con una cruz a la familia de compuesto que pertenece las siguientes fórmulas moleculares y nomenclaturas de diversos compuestos

COMPUESTO	Óxido Básico	Óxido Ácido	Hidróxido	Oxoácido
CaO				
Fe(OH) ₃				
HClO				
CO ₂				
Na(OH)				
H ₂ SO ₄				
FeO				
CuO				
H ₂ CO ₃				
Zn(OH) ₂				
Al ₂ O ₃				
HIO ₄				



3. Escribe las fórmulas de los siguientes compuestos

COMPUESTO	FÓRMULA	COMPUESTO	FÓRMULA
Nitrato de potasio		Bromuro ferroso	
Oxido de sodio		Fosfato de litio	
Yoduro de bario		Sulfato de magnesio	
Bisulfato de rubidio		Bromato de cuproso	
Perclorato de magnesio		Permanganato de potasio	

4.

KOH

OXIDO

NaCl

HIDRÓXIDO

H₂SO₄

SAL NEUTRA

Fe₂O₃

ÁCIDO OXÁCIDO





5. Analizar el experimento realizado, investigar formulas químicas y hacer una buena discusión

¡Tú puedes hacerlo!

