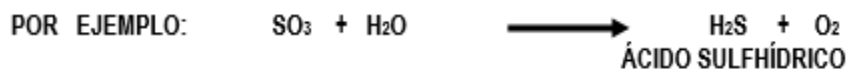


MATERIA	GRADO	GRUPO	PROFESOR	VÍA DE CONTACTO	
QUÍMICA	3°	A, B, C, D, E, F	Leticia Aguirre Garibay	cienciasescuela108@gmail.com	
ACTIVIDAD			PRODUCTO ESPERADO	FORMA DE ENTREGA	FECHA DE ENTREGA
<p>TRABAJO 12 ÁCIDOS</p> <p>REUNIÓN MEET DE CARÁCTER OBLIGATORIO Y CUENTA COMO TRABAJO REALIZADO PARA EVALUACIÓN.</p> <p>Solo se permitirá el ingreso los primeros 10 minutos.</p> <p>Martes 8:00 3°A y 3°F 10:00 3°B y 3°C 11:00 3°D y 3°E</p> <p>El examen parcial de óxidos básicos y anhídridos lunes 7 de diciembre a las 5:00 p.m.</p>			<p>Escribe con tinta negra la actividad con su numeración y con tinta azul las respuestas. Ver vídeo. Entra aquí.</p> <ol style="list-style-type: none"> ¿Qué tipos de ácidos se forman a partir de los anhídridos? ¿Cuál es la principal característica de un compuesto para identificar que es un ácido? ¿Cuál es la diferencia entre un hidrácido y un oxiácido u oxácido? Explica el procedimiento para crear un oxácido eléctricamente neutro y escribe un ejemplo con el fósforo con número de oxidación 4+ Completa el anexo 1 escribiendo lo que falta en el cuadro sobre los hidrácidos Completa el anexo 2 escribiendo lo que falta en el cuadro sobre los oxiácidos u oxácidos Presentar el examen. 	<p>FOTOS DE SU TRABAJO REALIZADO EN LA LIBRETA, EN PDF ENTREGAR EN CLASSROOM EN TRABAJO 12</p> <p>Favor de verificar que entregan su trabajo en el lugar que corresponde al trabajo 12 y estar al pendiente de las notificaciones de classroom.</p>	<p>11 DE DICIEMBRE DE 2020</p>
ACTIVIDADES SUGERIDAS PARA REFORZAMIENTO				RECURSOS SUGERIDOS	
<p>Este martes y miércoles asesoría vía Meet a las 5:00 p.m. para dudas del trabajo 12, deben solicitar con el jefe de grupo para determinar si será los dos días. Se publica en classroom el martes a las 10:30.</p>				<ol style="list-style-type: none"> Internet Libreta, libro de química y útiles escolares 	

Copia o en tu libreta la nomenclatura de hidrácidos, también la puedes imprimir

HIDRÁCIDOS

Se forman por la reacción química entre un anhídrido y el agua, en este tipo de reacción se une el hidrógeno con el no-metal y también se produce liberación de oxígeno. (en estos compuestos el no-metal actúa únicamente con su valencia menor.)



NOMENCLATURA:

12M.- Ácido _____hídrico
 RAÍZ DEL NOMBRE DEL NO-METAL (EN LATÍN)

Anexo 1 completa el cuadro de hidrácidos, sólo con los números de oxidación que se indican, copia el cuadro en la libreta. Trabajar sólo con la valencia o número de oxidación menor de cada no metal, excepto los gases nobles.

CATIÓN (+)	ANIÓN (—)	FÓRMULA DEL COMPUESTO	NOMBRE(S)
H ¹⁺	S ²⁻	H ₂ S	Ácido sulfhídrico
H ¹⁺	F ¹⁻	HF	Ácido fluorhídrico
H ¹⁺	Se ²⁻	H ₂ Se	Ácido selenhídrico



Debes ampliar esta parte

Anexo 2 completa el cuadro de oxiácidos u oxácidos, sólo con los números de oxidación que se indican, copia el cuadro en la libreta.

CATIÓN (+)		ANIÓN (—)	FÓRMULA DEL COMPUESTO	NOMBRE(S)
H ¹⁺	C ⁴⁺	O ²⁻	H ₂ CO ₃	Ácido carbónico
H ¹⁺	C ²⁺	O ²⁻	H ₂ CO ₂	Ácido carbonoso
H ¹⁺	B ³⁺	O ²⁻	HBO ₂	Ácido bórico
H ¹⁺	S ⁶⁺	O ²⁻	H ₂ SO ₄	Ácido sulfúrico
H ¹⁺	S ²⁺	O ²⁻	H ₂ SO ₂	Ácido hiposulfuroso
	S ⁴⁺			
	N ⁵⁺			
	Si ⁴⁺			
	P ⁴⁺			
	As ⁵⁺			
	I ¹⁺			
	F ¹⁺			
	Cl ⁷⁺			
	Br ¹⁺			
	Te ²⁺			