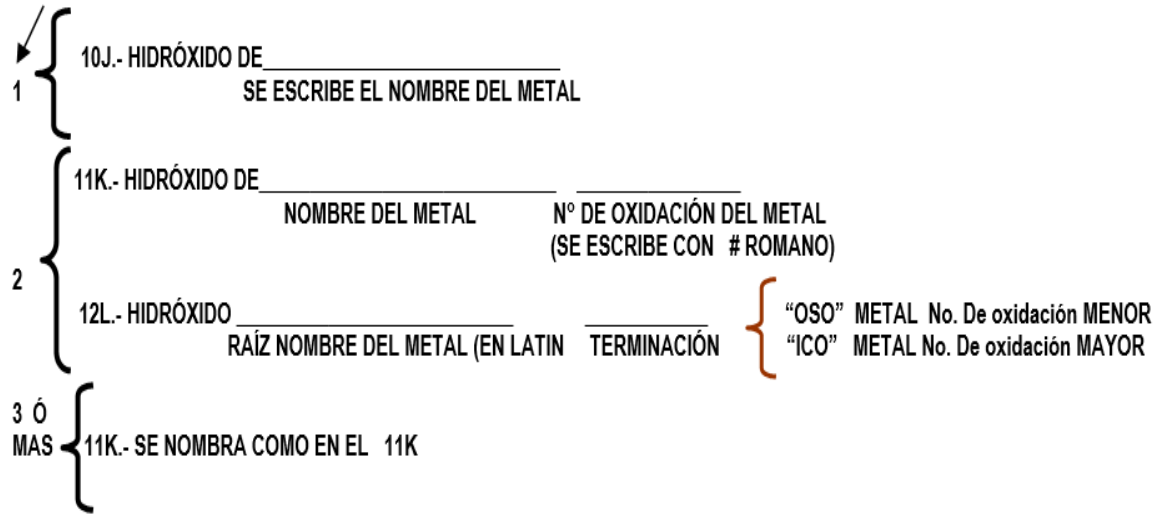


MATERIA	GRADO	GRUPO	PROFESOR	VÍA DE CONTACTO	
QUÍMICA	3°	A, B, C, D, E, F	Leticia Aguirre Garibay	cienciasescuela108@gmail.com	
ACTIVIDAD			PRODUCTO ESPERADO	FORMA DE ENTREGA	FECHA DE ENTREGA
<p>TRABAJO 11 HIDRÓXIDOS O BASES Y OXÁCIDOS U OXIÁCIDOS</p> <p>REUNIÓN MEET DE CARÁCTER OBLIGATORIO</p> <p>Lunes 8:00 3° B 9:00 3°E 10:00 3°D</p> <p>Martes 9:00 3°A 10:00 3°C 11:00 3°F</p> <p>Solo se permitirá entrar hasta el minuto 10 de su horario y el enlace aparecerá en classroom en la sección de novedades. Cuenta como asistencia.</p> <p>El examen de óxidos básicos y anhídridos se recorre para el jueves a las 5:00 pm.</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"> ¿Cómo se forman los hidróxidos o bases? ¿Qué es un radical químico? ¿Cómo se debe considerar a los átomos que forman un radical químico? Escribe fórmula, número de oxidación y nombre de 5 radicales químicos (el de hidróxido no). Completa el anexo 1 escribiendo lo que falta en el cuadro sobre los hidróxidos o bases. Presentar el examen 	<p>FOTOS DE SU TRABAJO REALIZADO EN LA LIBRETA, EN PDF ENTREGAR EN CLASSROOM EN TRABAJO 10</p> <p>Favor de verificar que entregan su trabajo en el lugar que corresponde al trabajo 10 y estar al pendiente de las notificaciones de classroom.</p>	<p>27 DE NOVIEMBRE DE 2020</p>
ACTIVIDADES SUGERIDAS PARA REFORZAMIENTO				RECURSOS SUGERIDOS	
Este martes y miércoles no habrá asesoría vía Meet ya que está programada clase obligatoria en el horario que se indica				<ol style="list-style-type: none"> Internet Libreta, libro de química y útiles escolares 	

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

CANTIDAD DE NÚMEROS DE OXIDACIÓN DEL METAL



Anexo 1 completa el cuadro de Anhídridos u óxidos ácidos, sólo con los números de oxidación que se indican, copia el cuadro en la libreta.

CATION (+)	ANION (-)	FÓRMULA DEL COMPUESTO	NOMBRE(S)
Na ¹⁺	OH ¹⁻	Na(OH)	Hidróxido de sodio
Fe ²⁺	OH ¹⁻	Fe(OH) ₂	Hidróxido de hierro II Hidróxido ferroso
Fe ⁴⁺	OH ¹⁻	Fe(OH) ₃	Hidróxido de hierro III Hidróxido férrico
Cr ²⁺	OH ¹⁻	Cr(OH) ₂	Hidróxido de cromo II
Cr ³⁺	OH ¹⁻	Cr(OH) ₃	Hidróxido de cromo III
Cr ⁶⁺	OH ¹⁻	Cr(OH) ₆	Hidróxido de cromo VI
Li ¹⁺			
Mn ⁷⁺			
Pd ⁴⁺			
Ir ⁴⁺			
Cu ¹⁺			
Re ⁶⁺			
Pb ²⁺			
V ⁵⁺			
Au ³⁺			
Mg ²⁺			

Debes ampliar esta parte para que escribas un nombre en cada renglón igual que en el ejemplo.