

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 09 La formación de compuestos a partir de la reacción química</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"> 1. Busca en la tabla periódica de los elementos químicos los símbolos de los elementos que no corresponden con su nombre en español, y completa el cuadro del Anexo 1 como en el ejemplo. 2. Completa el anexo 2 escribiendo lo que falta en el cuadro sobre los óxidos básicos de elementos que tienen dos valencias o números de oxidación diferentes 3. Completa el anexo 3 escribiendo lo que falta en el cuadro sobre los óxidos básicos de elementos que tienen tres o más valencias o números de oxidación diferentes 	<p>FOTOS DE SU TRABAJO REALIZADO EN LA LIBRETA, EN PDF ENTREGAR EN CLASSROOM EN TRABAJO 09</p> <p>Favor de verificar que entregan su trabajo en el lugar que corresponde y estar al pendiente de las notificaciones de classroom.</p>	<p>6 DE NOVIEMBRE DE 2020</p>
ACTIVIDADES SUGERIDAS PARA REFORZAMIENTO				RECURSOS SUGERIDOS	
<p>Todos los martes reunión meet a las 5:00 p.m., solo para los alumnos que tengan dudas sobre el trabajo a desarrollar, favor de solicitar con su jef@ de grupo, si son más de 80 alumnos se divide el martes para 3° A, B y C, y el miércoles a las 5:00 p.m. para 3° D,E y F (se publica en classroom los martes a las 10:30 a.m., el número de solicitantes y si será una reunión o dos) favor de ser puntuales, solo se dará acceso durante los primeros 15 minutos.</p>				<ol style="list-style-type: none"> 1. Internet 2. Libreta, libro de química 3. y útiles escolares 	

Anexo 1 completa la tabla con los datos que faltan puedes copiarla en tu libreta

elemento	símbolo	Nombre en otro idioma
sodio	Na	natrium

Anexo 2 completa el cuadro de óxidos básicos (elementos con dos valencias o números de oxidación diferentes puedes copiar el cuadro en la libreta.

CATION (+)	ANIÓN (—)	FÓRMULA DEL COMPUESTO	NOMBRE(S)
Fe ²⁺	O ²⁻	FeO	Óxido de hierro II
			Óxido ferroso
			Monóxido de hierro
Fe ³⁺	O ²⁻	Fe ₂ O ₃	Óxido de hierro III
			Óxido férrico
			Trióxido de bihierro
Co	O		
Co	O		
Cu	O		
Cu	O		
Au	O		
Au	O		
Pb	O		
Pb	O		
Hg	O		
Hg	O		

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

Anexo 3 completa el cuadro de óxidos básicos (elementos con tres o más valencias o números de oxidación diferentes puedes copiar el cuadro en la libreta).

CATION (+)	ANION (-)	FÓRMULA DEL COMPUESTO	NOMBRE(S)
Cr^{6+}	O^{2-}	CrO_3	Óxido de Cromo Vi
			Peróxido de cromo
			Trióxido de cromo
Cr^{3+}	O^{2-}	Cr_2O_3	Óxido de cromo III
			Superóxido de cromo
			Trióxido de dicromo
Cr^{2+}	O^{2-}	CrO	Óxido de cromo II
			Subóxido de cromo
			Monóxido de cromo

Continúa con el cuadro abriendo los espacios necesarios para que obtengas los compuestos que se pueden formar con los siguientes elementos y el oxígeno. Cada elemento con todas sus valencias o números de oxidación que se indican.

ELEMENTO Número(s) de oxidación o valencia(s)

Rodio	2+,3+4+
Iridio	2+,3+,4+6+
Molibdeno	6+,5,4+,3+,2+
Osmio	2+,3+,4+,6+,8+