

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 07</p> <p>Modelo atómico de Niels Bohr, el enlace químico</p> <p>Escritura y nomenclatura de los elementos químicos (requiere la tabla periódica de los elementos químicos).</p>		<p>Escribe con tinta negra la actividad con su numeración y con tinta azul las respuestas.</p> <p>Leer en tu libro de texto de química de la pág. 90-95</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>¿Cómo se debe escribir y deletrear el símbolo de los elementos químicos? Ver vídeo. <a href="#">Entra aquí.</a></li> <li>¿Cuáles son los electrones que se toman en cuenta para establecer el enlace químico?</li> <li>Elabora una síntesis por punteo sobre el modelo de Gilbert Newton Lewis. (sin ejemplos específicos)</li> <li>¿Qué es la regla del octeto?</li> <li>De acuerdo a la propuesta de Lewis en los modelos del átomo de Bohr agrega las estructuras de Lewis correspondientes.</li> <li>¿Qué representa la línea entre átomos de acuerdo a las aportaciones de Lewis?</li> <li>¿Cuál es la diferencia al representar con estructura de Lewis un átomo y una molécula?</li> <li>Forma los compuestos con estructuras de Lewis               <ol style="list-style-type: none"> <li>Ca + Br</li> <li>K + S</li> <li>Ga + O</li> <li>Ag + N</li> <li>Cu + S</li> </ol> </li> </ol>		<p>FOTOS DE SU TRABAJO REALIZADO EN LA LIBRETA, EN PDF ENTREGAR EN CLASSROOM EN TRABAJO 07</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>23 DE OCTUBRE DE 2020</p>
ACTIVIDADES SUGERIDAS PARA REFORZAMIENTO				RECURSOS SUGERIDOS	
				<ol style="list-style-type: none"> <li>Internet</li> <li>Libreta, libro de química</li> <li>y útiles escolares</li> </ol>	