

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 06 Modelo atómico de Niels Bohr</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. Leer libro de texto de Física págs. 168 - 171 y del libro de química págs. 88 – 90.</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Escribe cuales son las bases que tomó en cuenta Niels Bohr para crear su modelo del átomo. (Libro de física) 2. Escribe los postulados del modelo atómico según Niels Bohr. 3. De acuerdo a la lectura, elabora una lista numerada de cómo es el átomo mencionado. 4. Revisa tu tabla periódica y escribe uno de los elementos que se encuentran ahí excepto el del ejemplo, localizando los datos que contiene. Ver vídeo. Entra aquí. 5. Revisa el vídeo y escribe: nombre y símbolo de los elementos químicos del 1 al 40 de acuerdo a lo que viste en el vídeo. (Primera letra mayúscula segunda minúscula) Puedes hacer dos o tres listas en la misma página. 6. Resuelve el ejercicio escribiendo los datos del modelo atómico de los elementos del 1 al 12. <p>La información del vídeo la dejaré el martes en documento para los que no puedan ver el vídeo por los datos de internet.</p>		<p>FOTOS DE SU TRABAJO REALIZADO EN LA LIBRETA, EN PDF ENTREGAR EN CLASSROOM EN TRABAJO 06</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>16 DE OCTUBRE DE 2020</p>
ACTIVIDADES SUGERIDAS PARA REFORZAMIENTO				RECURSOS SUGERIDOS	
				<ol style="list-style-type: none"> 1. Internet 2. Libreta, libro física y química 3. y útiles escolares 	