

ORIENTACIONES PARA GUIAR EL APRENDIZAJE A DISTANCIA

ASIGNATURA: QUÍMICA

Establecimiento: Arturo Alessandri Palma
Docente: Camila Díaz Ramírez

Unidad 1: “¿De que está constituida la materia?”	Aprendizaje esperado	Actividades disponibles en Plataforma (acceder por materiales)	Profundización Texto Escolar MINEDUC
<p>QUIMICA 8VO BÁSICO</p> <p>Semana 1</p> <p>Descubrimiento del átomo</p> <p>Teoría atómica</p> <p>Semana 2</p> <p>Átomo</p> <p>Numero másico</p> <p>Numero atómico</p>	<p>OA12: Investigar y analizar cómo ha evolucionado el conocimiento de la constitución de la materia, considerando los aportes y las evidencias de: La teoría atómica de Dalton. Los modelos atómicos desarrollados por Thomson, Rutherford y Bohr, entre otros.</p>	<p>Mail de dudas y consultas: profecamila.ciencias@gmail.com</p> <p>Para facilitar la comunicación, en el ASUNTO del correo debes escribir TU NOMBRE Y APELLIDO más el CURSO. Recuerda que si tiene dudas puedes escribir a tu profesora <u>de lunes a viernes, dentro del horario habitual de clases.</u></p> <p>Clase 1</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Ingresar a recursos o materiales disponibles en la página de MINEDUC sobre Textos escolares en el siguiente link: https://curriculumnacional.mineduc.cl/614/w3-propertyvalue-187786.html 2. Descarga el libro “Texto del estudiante ciencias naturales 7º básico” y realiza la lectura de las páginas 147 y 150 del libro. 3. Actividad 1: Realiza en tu cuaderno una línea de tiempo que muestre la evolución del modelo atómico, con los principales 	<p>Nombre del texto: TEXTO DEL ESTUDIANTE CIENCIAS NATURALES 8º BÁSICO.</p> <p>Unidad 4 del libro: “A descubrir lo elemental”</p> <p>Subunidad: lección 7 ¿De qué se compone la materia?</p> <p>Páginas: 147 a 153.</p> <p>LINK TEXTOS ESTUDIANTES: https://curriculumnacional.mineduc.cl/614/w3-propertyvalue-187786.html</p>

		<p>científicos y sus aportes al modelo.</p> <p>4. Envía una foto de tu cuaderno con la actividad al mail señalado anteriormente. <u>Mencionando a tu profesora a qué clase corresponde tu actividad.</u></p> <p><u>Clase 2</u></p> <p>1. Lee las páginas 152 y 153 de tu libro de ciencias naturales.</p> <p>2. Actividad 1: Copia en tu cuaderno la información de la página 152 y 153: “¿Qué son los átomos?”</p> <p>3. Actividad 2: Realiza en tu cuaderno un cuadro con al menos 40 elementos químicos de tu elección donde señales:</p> <ul style="list-style-type: none">- Nombre del elemento- Simbología- Número atómico (Z)- Número másico (A) <p>5. Envía una foto de tu cuaderno con las actividades al mail señalado anteriormente. <u>Mencionando a tu profesora a qué clase corresponden estas.</u></p> <p>4. Actividad 3: Ingresa a plataforma APRENDE LIBRE y Realiza la prueba curricular correspondiente a: “Nº2: “EL ATOMO” disponible hasta el 08/05/2020. Anota ordenadamente las respuestas en tu cuaderno. Te servirá de respaldo.</p>	
--	--	--	--