

# ORIENTACIONES PARA GUIAR EL APRENDIZAJE A DISTANCIA

## CIENCIAS NATURALES - QUIMICA 2°MEDIO **QUINCENA 8**

Establecimiento: LICEO BICENTENARIO ARTURO ALESSANDRI PALMA

Docentes: VIRGINIA PERRIER / 2°A, 2°B, 2°C/ [mperrier@docente.edupro.cl](mailto:mperrier@docente.edupro.cl)

Prof. Diferenciales: Daniela Fredes/ 2°A, 2°B, 2° C/ [dfredes@docente.edupro.cl](mailto:dfredes@docente.edupro.cl)

ROSA GUZMÁN BASTIDAS/ 2° D, 2°E, 2°F, 2°G, 2°H /[rguzman@docente.edupro.cl](mailto:rguzman@docente.edupro.cl)

Macarena Martínez Alfonso/2°D,2°H/ [mmartinez@liceoalessandri.cl](mailto:mmartinez@liceoalessandri.cl)

Claudia Gajardo/2°E, 2°F, 2° G/ [cgajardo@liceoalessandri.cl](mailto:cgajardo@liceoalessandri.cl)

Unidad SOLUCIONES QUIMICAS	Aprendizaje esperado	Actividades disponibles en Plataforma (acceder por materiales)	Profundización Texto Escolar MINEDUC
Semana 1 <b>5 octubre/9 octubre</b>  Concentración de disoluciones: %m/m	<b>OA 15:</b> Explicar, por medio de modelos y la experimentación, las propiedades de las soluciones en ejemplos cercanos, considerando: <ul style="list-style-type: none"> <li>• El estado físico (sólido, líquido y gaseoso).</li> <li>• Sus componentes (soluto y solvente).</li> <li>• La cantidad de soluto disuelto (concentración).</li> </ul>	<div style="border: 1px solid black; border-radius: 10px; padding: 10px; text-align: center; margin-bottom: 10px;"> <b>Recuerda realizar responsablemente tus trabajos quincenales, esto permite tener evidencia de tu trabajo y avance, para una evaluación final de tu progreso</b> </div> <p><b>Realiza esta red siguiendo los pasos detallados a para cada clase:</b></p> <p><b>Clase N° 1: Concentración de disoluciones: %m/m</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Trabaja con tu texto en la página 42 y registra en tu cuaderno la ecuación para calcular % m/m</li> <li>2. Descarga el ppt de %m/m, desde el link <a href="https://drive.google.com/file/d/1EhMWMSAN2mQsy73heKeYT4PBDa23GrvU/view?usp=sharing">https://drive.google.com/file/d/1EhMWMSAN2mQsy73heKeYT4PBDa23GrvU/view?usp=sharing</a></li> <li>3. <b>Actividad:</b> Desarrolla, en tu cuaderno, los ejercicios de % m/m que aparecen en el ppt, los que revisaremos durante el encuentro virtual</li> </ol>	Texto del estudiante QUIMICA 2° Medio, <a href="https://curriculumnacional.mineduc.cl/614/w3-article-145609.html">https://curriculumnacional.mineduc.cl/614/w3-article-145609.html</a>  <b>Unidad 1</b> <b>SOLUCIONES QUIMICAS</b>  <b>LECCIÓN 1</b> Propiedades generales de las disoluciones  Páginas: 42 <div style="background-color: #90EE90; padding: 5px; text-align: center; border: 1px dashed black;"> <b>Encuentro virtual</b> </div> <hr style="border-top: 1px dashed black;"/> <div style="background-color: #ADD8E6; padding: 5px; text-align: center; border: 1px dashed black;"> <b>Virginia Perrier</b>                      2° A – B – C martes 06/10 de 13 a 14 hrs                 </div> <hr style="border-top: 1px dashed black;"/> <div style="background-color: #90EE90; padding: 5px; text-align: center; border: 1px dashed black;"> <b>Rosa Guzmán</b>                      2° F–G–H miércoles 07/10 de 15 a 16 hrs                       2° D – E miércoles 07/10 de 11 a 12 hrs                 </div>

<p><b>Semana 2</b> <b>13 octubre/16 octubre</b></p> <p><b>Concentración de disoluciones: Molaridad</b></p>		<p><b>Clase N° 2: Concentración de disoluciones: Molaridad</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Trabaja con tu texto en la página 45 y registra en tu cuaderno la ecuación para calcular Molaridad</li> <li>2. Desde el link que tienes a continuación, descarga el ppt de molaridad <a href="https://drive.google.com/file/d/129I6nn3ub6VhJpdCdg2yVcfkUFR8gTI/view?usp=sharing">https://drive.google.com/file/d/129I6nn3ub6VhJpdCdg2yVcfkUFR8gTI/view?usp=sharing</a></li> <li>3. <b>Actividad:</b> Desarrolla, en tu cuaderno, los ejercicios de Molaridad presentes en el ppt, los cuales revisaremos durante el encuentro virtual</li> </ol> <div style="border: 1px dashed blue; border-radius: 15px; padding: 10px; background-color: #fff9e6; margin: 10px 0;"> <p>Las actividades de las clases 1 y 2 son <b>evaluadas de manera formativa</b>, afín de medir el logro de tus aprendizajes en el proceso educativo, que verificaremos en los encuentros virtuales</p> </div>	<p><b>Unidad 1</b> <b>SOLUCIONES QUIMICAS</b></p> <p><b>LECCIÓN 1</b> Propiedades generales de las disoluciones</p> <p>Páginas: 45</p> <p><b>Encuentro virtual</b></p> <p><b>Rosa Guzmán B.</b></p> <p><b>2° F –G – H</b> miércoles 14/10 de 15 a 16 hrs</p> <p><b>2° D – E</b> miércoles 14/10 de 11 a 12 hrs</p>
<p><b>Semana 3</b></p> <p><b>19 octubre/23 octubre</b></p> <p><b>Evaluación Sumativa : Prueba de Ciencias Naturales y Autoevaluación</b></p>		<p><b>Clase 3: Evaluación Sumativa : Prueba de Ciencias Naturales y Autoevaluación</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Realiza la EVALUACIÓN SUMATIVA “CIENCIAS NATURALES 2ºMEDIO QUINCENA 8” que estará disponible entre los días <b>lunes 19 de octubre a las 8h y viernes 23 de octubre a las 14:45 h.</b> Te llegará una notificación a tu correo institucional</li> <li>2. Para crecer y medir como avanzamos, es importante realizar la autoevaluación en línea de la Quincena 8. <b>La autoevaluación corresponde a las 3 áreas de ciencias, será enviada a tu correo y se publicará en el tablón de classrrom el día miércoles 21 de octubre a las 8 h , su plazo finaliza el 23 de octubre a las 14:45 h.</b></li> </ol>	<div style="border: 2px dashed green; padding: 10px; text-align: center;"> <p>Para reforzar tus conocimientos debes ingresar a plataforma <b>PIXARRON</b> a través del link <a href="http://educa.chile.pixarron.com">http://educa.chile.pixarron.com</a></p> <p><b>TEMA 2</b></p> </div>

## SUGERENCIAS PARA ESTUDIANTES CON NEE.

-Revisar Check list enviado; para que vayas registrando tus tareas realizadas.

- Si tienes dudas para desarrollar una tarea, ya sea por contenido, acceso a la información o tiempos de trabajo, no dudes en consultar a tu profesor@ de asignatura o profesora de PIE.

- Si estás trabajando con el material impreso, computador o en tu cuaderno, no olvides guardar cada actividad en una carpeta, ya que será tu respaldo con respecto al trabajo que has realizado durante esta quincena. Cuando termines la o las tareas; comparte con tu profesor de asignatura al siguiente email: Virginia Perrier / 2ºA, 2ºB, 2ºC/ [mperrier@docente.edupro.cl](mailto:mperrier@docente.edupro.cl) ; Rosa Guzmán Bastidas/ 2º D, 2ºE, 2ºF, 2ºG, 2ºH /[rguzman@docente.edupro.cl](mailto:rguzman@docente.edupro.cl); profesoras diferenciales: Daniela Fredes/ 2ºA, 2ºB, 2º C/ [dfredes@docente.edupro.cl](mailto:dfredes@docente.edupro.cl); Macarena Martínez Alfonso/2ºD,2ºH/[mmartinez@liceoalessandri.cl](mailto:mmartinez@liceoalessandri.cl); Claudia Gajardo/2ºe, 2ºF, 2º G/ [cgajardo@liceoalessandri.cl](mailto:cgajardo@liceoalessandri.cl)

### Semana nº 1 y 2

**ACTIVIDAD :** Realiza las actividades de las semanas recuerda participar de las aulas virtuales: Sesiones de acompañamiento, revisión de actividades y resolución de dudas:

**Semana nº 3:** Evaluación Sumativa. Es muy importante que tengas habilitado y revises tu correo institucional para informarte de las actividades.

