



**GUÍA N°6 - CIENCIAS NATURALES.**  
**UNIDAD N° 1 : “RODEADO DE MATERIA EN CONSTANTE CAMBIO”.**

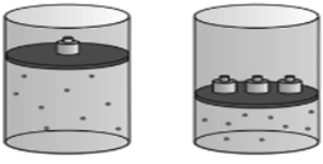
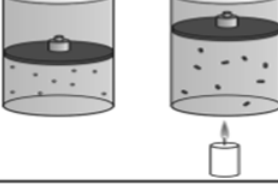
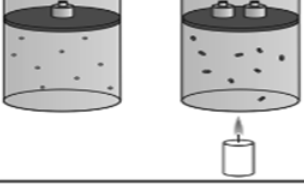
Nombre	Curso	Fecha
	7° A-B-C	___ / ___ / ___
<b>Tiempo estimado de trabajo.</b> ➤ 45 minutos.	<b>Habilidades</b> ➤ Identificar preguntas y/o problemas que puedan ser resueltos mediante una investigación científica*.	
<b>Recursos:</b> ➤ Computador e internet.		


- **OA 13:** Investigar experimentalmente y explicar el comportamiento de gases ideales en situaciones cotidianas, considerando: • Factores como presión, volumen y temperatura. • Las leyes que los modelan. • La teoría cinético-molecular.
- **OA 14:** Investigar experimentalmente y explicar la clasificación de la materia en sustancias puras y mezclas (homogéneas y heterogéneas), los procedimientos de separación de mezclas (decantación, filtración, tamizado y destilación), considerando su aplicación industrial en la metalurgia, la minería y el tratamiento de aguas servidas, entre otros.
- **Objetivo de la guía:** - Desarrollar actividad en plataforma “Aprendo libre”.

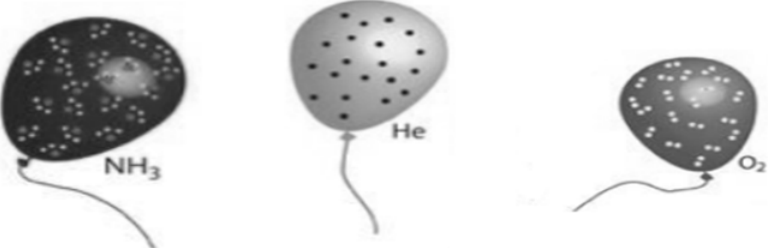
- ¿Ya sabemos cómo entrar a la plataforma “Aprendo libre”?
- Hoy te invitaré a desarrollar una actividad en la plataforma, para que apliquemos el aprendizaje.
- **De todas maneras, te indicaré las instrucciones.**
- Entra a la plataforma “Aprende Libre”.
- Ingresa a la sesión, con tu Rut - sin punto y con guion verificador, luego tu contraseña, los cuatro primeros números de tu Rut.
- A continuación entra a evaluación curricular.
- Busca la actividad llamada. “ ACTIVIDAD N°2 -“ ID #23448”
- Podrás realizarla desde el lunes 11 de abril al domingo 17 de abril.
- Los resultados logrados podrás verlos a partir del día 18 de abril.

➤ A continuación recordaremos los contenidos por medio de una síntesis.

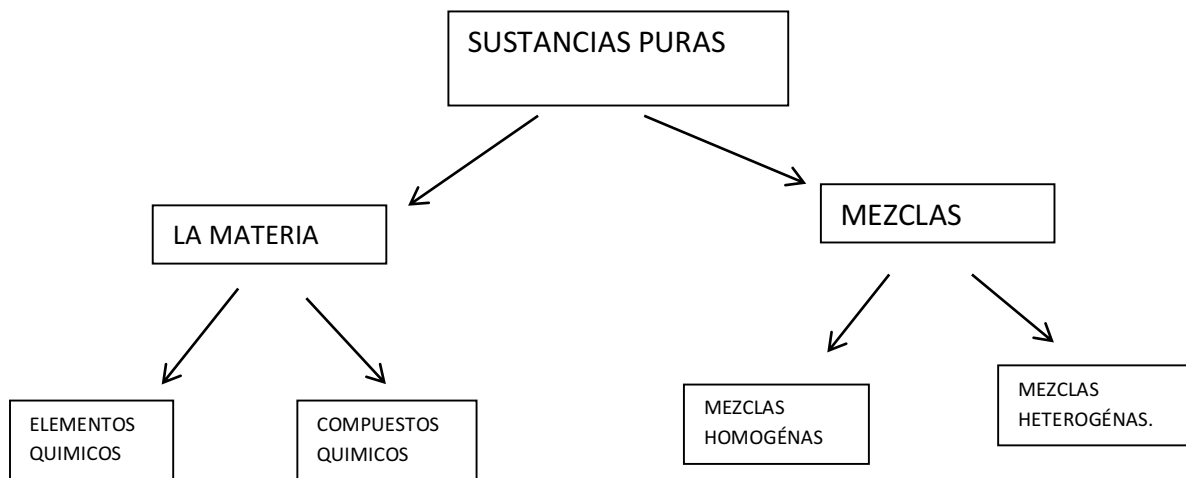
**Leyes de los gases**

Ley de Boyle	Ley de Charles	Ley de Gay-Lussac
		
<p>La presión de un gas es inversamente proporcional a su volumen, a temperatura constante.</p>	<p>El volumen de un gas es directamente proporcional a su temperatura, a presión constante</p>	<p>La temperatura de un gas es directamente proporcional a su presión, a volumen constante.</p>





**2.- Sustancias puras.**



➤ No dudes en consultarme al correo. [profesoramaribelscq@gmail.com](mailto:profesoramaribelscq@gmail.com)