

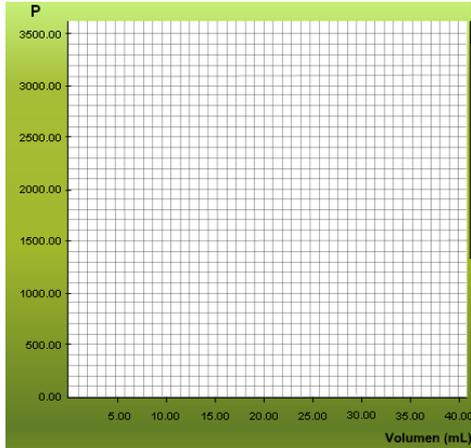


LEYES DE LOS GASES

(Educaplus.org leyes de los gases)

- En esta actividad, se trata de utilizar una simulación para comprobar dos de las leyes de los gases. Debes prestar atención a las magnitudes que intervienen en el proceso, fijándote en aquellas que permanecen constantes, en cuál es la variable dependiente y la independiente, así como en el tipo de relación entre ellas.

LABORATORIO

Sala Boyle		Objetivo													
Procedimiento	Datos y gráfica														
<p>En una jeringuilla tenemos una cierta cantidad de gas que ocupa 35 ml y está a una presión de 1 atmósfera. A temperatura constante hacemos que ocupe diferentes volúmenes con lo que el gas se verá sometido a diferentes presiones</p> 	<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th style="width: 50%;">V (ml)</th> <th style="width: 50%;">P(mm de Hg)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr><td style="text-align: center;">35</td><td></td></tr> <tr><td style="text-align: center;">30</td><td></td></tr> <tr><td style="text-align: center;">25</td><td></td></tr> <tr><td style="text-align: center;">20</td><td></td></tr> <tr><td style="text-align: center;">15</td><td></td></tr> <tr><td style="text-align: center;">10</td><td></td></tr> </tbody> </table>		V (ml)	P(mm de Hg)	35		30		25		20		15		10
V (ml)	P(mm de Hg)														
35															
30															
25															
20															
15															
10															
		La gráfica P frente a V es													
<p>¿Qué magnitudes permanecen constantes?</p> <p>¿Qué magnitudes cambian? ¿Cómo cambian? ¿En qué unidades se expresan?</p> <p>¿Cuál es la fórmula matemática de la ley de Boyle-Mariotte?</p>															
<p>Conclusión:</p>															

Sala Charles	Objetivo																
Procedimiento	Datos y gráfica																
	<table border="1" style="width: 100%; height: 100%;"> <tr><td> </td><td> </td></tr> </table>																
Conclusión:		La gráfica															
<p>En el siguiente enlace podrás ver una experiencia con un montaje real para el estudio del estado gaseoso</p> <p style="text-align: center;">http://web.educastur.princast.es/proyectos/fisquiweb/Videos/Gases/index.htm</p>																	

AMPLIACIÓN:

- Enunciar y comprobar con el simulador la ley de Graham