



# Densidad

La clase de Ciencias de 9no. grado  
de la profesora Aldridge  
Rhodes Jr. High



[Página principal](#)

[¡Qué globo de gas!](#)

[Enlaces a densidad  
que consideramos geniales](#)

¡Bienvenidos a nuestro sitio web!

Venga y dé un vistazo para aprender todo lo que quiso saber acerca de la densidad. Este sitio fue designado como lugar de referencia para nuestra unidad. En ella efectuamos laboratorios, tales como la construcción de globos de aire caliente y realizamos separación de líquidos por capas. Todos los enlaces que usted verá fueron creados por los brillantes estudiantes del Rhodes Jr. High.



¡La profesora Aldridge es genial!







# ¡Qué globo de gas!



Acá estamos llenando nuestro globo de aire caliente. ¡Qué montón de aire caliente!

[Página principal](#)

[¡Qué globo de gas!](#)

[Enlaces a densidad que consideramos geniales](#)

Comparamos nuestro globo con el de otra clase, a una hora más temprana, la que tuvo un mayor tiempo de vuelo. Concluimos que entre más baja la temperatura exterior, es mejor.

Esta página es llevada a ustedes por:  
**Joe Schmoo**  
**Al B. Sure**  
**Judy Jetson**  
En la 4ta. lección de la profesora Aldridge

Hicimos un laboratorio donde tuvimos que construir un globo de aire caliente a partir de papel de seda. Este laboratorio nos ayudó a comprender mejor la densidad. Cuando las moléculas de aire son calentadas se expanden, lo que incrementa su volumen. Por eso es que su densidad disminuye. Dado que el aire caliente tiene una densidad menor se eleva sobre el aire más frío, en el exterior. El globo continuará elevándose hasta que su temperatura o densidad sea la misma al aire en el exterior.



Durante el primer lanzamiento de nuestro globo, la temperatura del aire en el interior fue de  $73^{\circ}\text{C}$  y en el exterior era de  $30^{\circ}\text{C}$ . El tiempo de vuelo de nuestro globo fue de  $2'4''$ . La siguiente vez que lanzamos nuestro globo, la temperatura interna era de  $80^{\circ}\text{C}$  y la exterior de  $30^{\circ}\text{C}$ . Esta vez nuestro tiempo de vuelo fue de  $2'44''$ . ¡Impresionante!



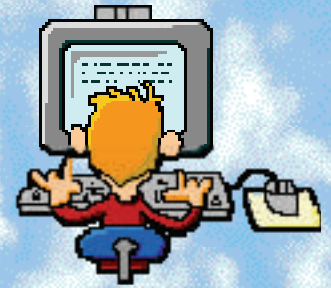
## ¡La profesora Aldridge es genial!







# Enlaces a densidad



Página principal

¡Qué globo de gas!

Enlaces a densidad  
que consideramos geniales

Hallamos los siguientes sitios web de gran utilidad para nuestra unidad de densidad

[http://www.mathmol.com/modules/water/density\\_intro.html](http://www.mathmol.com/modules/water/density_intro.html)

Este sitio tiene un excelente laboratorio que efectuamos todos juntos a nivel de clase.

[http://www.explorescience.com/activities/Activity\\_page.cfm?ActivityID=29](http://www.explorescience.com/activities/Activity_page.cfm?ActivityID=29)

Este es un divertido laboratorio en donde calculas la densidad y luego ves si los diversos objetos flotan o se hunden.

<http://www.omsi.edu/explore/physics/air/>

Viajeros del aire: un sitio web dedicado a la enseñanza de la densidad a través de globos de aire caliente.

<http://ippex.pppl.gov/>

Este es un tutor interactivo para enseñar densidad.

<http://mc2.cchem.berkeley.edu/Java/molecules/>

Esta es una simulación de lo que le sucede a las moléculas de gas a diferentes temperaturas.

<http://www.crpc.rice.edu/>

Este es un vínculo a otra genial página web.



## ¡La profesora Aldridge es genial!

