

Kankor Widget

ابزار کانکور

جدیدترین تکنالوژی آموزشی در سطح کشور

تعیین کثافت گازات





فهرست مطالب

تعیین کثافت گازات 1

خلاصه: 1

مأخذ 2

تعیین کثافت گازات

اهدا کننده: ابزار کانکور

منبع: کتابخانه درخت دانش

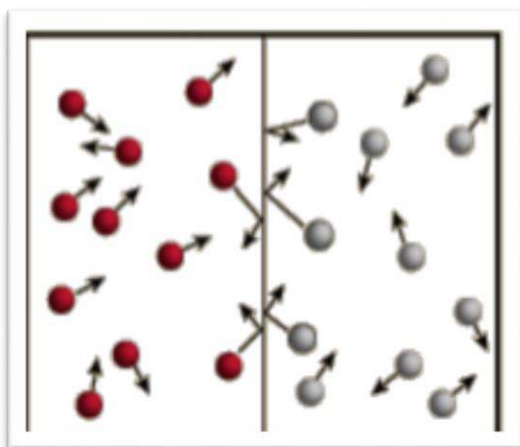
جواز / دارنده حق چاپ: دامنه عمومی / CC.0

تعیین کثافت گازات

اگر دو گاز تحت عین شرایط حجم‌های مساوی گاز گرفته شود، تعداد مالیکول‌های هردو گاز با هم مساوی بوده، اما کتله‌های گازات مذکور از هم فرق می‌نمایند و این به خاطری است که وزن یک گاز نظر به گاز دیگر تفاوت می‌کند. به طور مثال، اگر حجم‌های مساوی اکسیجن و هایدروجن را در این شرایط مدنظر گیریم، تعداد مالیکول‌های شان مساوی اما کتله اکسیجن چندین برابر از کتله‌های هایدروجن سنگین‌تر است، وزن مالیکولی اکسیجن (32) و وزن مالیکولی هایدروجن (2) است. اگر نسبت شان گرفته شود، کثافت نسبی گاز اکسیجن نظر به هایدروجن به دست می‌آید. $\frac{32}{2} = 16$ این کمیت به این مفهوم است که گاز اکسیجن نسبت به گاز هایدروجن سنگین تر است یا به عبارت دیگر کثافت نسبی گاز اکسیجن نظر به گاز هایدروجن 16 است. نظر به قانون نسبت‌های ثابت وزنی عناصر همیشه با نسبت‌های ثابت وزنی بین خود داخل تعامل کیمیای شده و مرکبات مختلفه را تولید می‌نمایند. به طور مثال، در ترکیب سودیم کلوراید نسبت وزنی سودیم و کلورین به ترتیب ذیل است:

Cl : Na

5 : 35. 23



خلاصه:

اگر دو گاز تحت عین شرایط، حجم‌های مساوی گاز گرفته شود، تعداد مالیکول‌های هردو گاز با هم مساوی بوده، اما کتله‌های گازات مذکور از هم فرق می‌نمایند. هر قدری که کثافت گاز کم باشد، به همان تناسب سبک بوده و فضا بلند می‌شود. مثلاً، از گاز هلیوم دربالون‌های هوایی نسبت کثافت کم و غیر محترق بودن آن استفاده می‌شود.

مأخذ:

این ممد درسی با همکاری کتابخانه درخت دانش به شما اهداء گردیده است.

www.ddl.af



Darakht-e Danesh Information



@AfghanOERs

