

## ДАЛЬТОНА ЗАКОНЫ ГАЗОВЫХ СМЕСЕЙ



Загрузок: 2867    Скорость: 1.43 Мб/с

**СКАЧАТЬ**

Рейтинг: ★★★★★  
Автор: Clopper

Безопасно! Вирусов нет

В ❤️ 196    Нравится 100    Твитнуть    G+1    50    95

161 комментарий В



**Саша**  
Благодарочка за все!  
1 минуту назад



**Ангелина**  
Побольше бы таких сайтов.  
1 минуту назад



**Гриша**  
Первый раз тут, скорость загрузки радует, наличие файлов тоже!  
1 минуту назад



**Марина**  
Всем советую, качает быстро.  
1 минуту назад



**Леша**  
не поверил глазам, есть все. спасибо!  
1 минуту назад



**Оксана**  
Глупости говорят, что незаменимых не бывает, без этого сайта я бы пропала.  
1 минуту назад

Для того чтоб понять, что представляет из себя закон Дальтона , рассмотрим для этого воздух в комнате. Он представляет собой смесь нескольких газов: азота (80%), кислорода (20%). Парциальное давление каждого из этих газов — это давление, которое имел бы газ, если бы он один занимал весь объем. К примеру, если бы все газы, кроме азота, удалили из комнаты, то давление того, что осталось, и было бы парциальным давлением азота. Парциальное давление одного идеального газа в смеси разных идеальных газов по определению равно давлению, которое будет оказываться, если он одиночку занимает тот же объём при той же температуре как и вся смесь. Идея теории состоит в том, что молекулы идеального газа настолько далеки одна от другой, что они не мешают друг другу. Реально существующие газы очень близко подходят к этому идеалу. физические закономерности, которым подчиняются свойства газовых смесей. 1) Давление смеси газов, химически не взаимодействующих друг с другом, равно сумме их парциальных давлений (См. Парциальное давление). Объяснение закона дается молекулярно-кинетической теорией идеальных газов; приближённо он применим и к реальным газам при температурах и давлениях, далёких от критических значений. 1) давление смеси химически невзаимодействующих идеальных газов равно сумме парциальных давлений. Приближённо применим к реальным газам при значениях температур и давлений, далёких от критических. 2) При пост. температуре растворимость в данной Закон Дальтона для газовых смесей Закон Дальтона для газовых смесей — физический закон, согласно которому давление смеси химически не взаимодействующих идеальных газов равно сумме парциальных давлений. Назван по имени английского физика Джона Дальтона, сформулировавшего закон. 1. Давление смеси газов равно сумме их парц. давлений. Из этого следует, что парц. давление компонента газовой смеси равно произведению давления смеси на молярную долю этого компонента. 2. Р-римость компонента газовой смеси в данной жидкости при постоянной t-ре пропорциональна парц. давлению этого компонента и не зависит от давления смеси и природы др. компонентов. См. также Генри закон . Тысячи тем из школьной программы Видеоразборы тем от лучших преподавателей России Три уровня сложности: базовый, углубленный, олимпиадный Удобный внутренний поиск и рубрикатор по темам