

# Углекислый газ CO<sub>2</sub>





**Углекислый газ** бесцветный, без запаха. Он почти в 1,5 раза тяжелее воздуха. При обычных условиях в одном объёме воды растворяется один объём углекислого газа.



В воздухе всегда содержится около 0,3% углекислого газа. Содержание его в воздухе непостоянное.

Воздух в городах, особенно вблизи заводов и фабрик, содержит несколько больше углекислого газа, чем воздух в сельской местности.



Образуется углекислый газ при дыхании и сгорании топлива, а также при тлении и гниении различных органических веществ.

В воде многих минеральных источников содержится значительное количество растворённого углекислого газа. Один из таких источников минеральной воды находится в Кисловодске. Ежесуточно этот источник выносит около двух с половиной миллионов литров минеральной воды, содержащей до 5 г свободного углекислого газа.



В водах морей и океанов содержится очень много растворённого углекислого газа, в десятки раз больше, чем в воздухе.

При увеличении давления до 60 атм он превращается в бесцветную жидкость. При испарении жидкого углекислого газа часть его может превратиться в твёрдую снегообразную массу. Её прессуют и получают так называемый «сухой лёд», который при обычном давлении возгоняется, не плавясь, причём температура его понижается до  $-78,5^{\circ}\text{C}$ . Поэтому сухой лёд в основном применяют для хранения пищевых продуктов и в первую очередь мороженого.



Не дай себе просохнуть

Sprite

sun@hotmail.com

Перед употреблением

Наиболее широко углекислый газ используют при изготовлении шипучих напитков.





Углекислый газ не поддерживает горения и потому применяется для тушения пожаров.