

**Оксид углерода (IV) -
углекислый газ**

Физические свойства CO₂

Оксид углерода (IV) – бесцветный

газ, без запаха, со слегка

кисловатым вкусом; примерно в 1,5

раза тяжелее воздуха, хорошо

растворим в воде, не горюч, не

поддерживает горение, вызывает

удушье. Под давлением

превращается в бесцветную

жидкость, которая при охлаждении

застывает.

Образование углекислого газа

1. В промышленности – побочный продукт при производстве извести.
2. В лаборатории - при взаимодействии кислот с мелом или мрамором.
3. При сгорании углеродсодержащих веществ.
4. При медленном окислении в биохимических процессах (дыхание, гниение, брожение).

Лимонадный газ — это тоже углекислый газ

Если открыть бутылку с лимонадом или же начать её взбалтывать, то в ней появится множество газовых пузырьков. Закройте бутылку с лимонадом пробкой, в которую вставлена стеклянная трубка, и опустите длинный конец трубки в пробирку с известковой водой. Вскоре вода станет мутной. Значит, лимонадный газ — это углекислый газ. Он образуется из содержащей в лимонаде угольной кислоты.



Газ, необходимый растениям для фотосинтеза



- Растения благодаря фотосинтезу усваивают углекислый газ из атмосферы, превращая минеральные вещества в органические — глюкозу, крахмал.
- Ошибочное будет утверждение, что животные только выделяют углекислый газ, а растения только поглощают его. Растения поглощают углекислый газ в процессе фотосинтеза, а без освещения они тоже его выделяют.

В природе

- Один из распространенных оксидов — диоксид углерода CO_2 — содержится в составе вулканических газов.
- Содержание углекислого газа в атмосфере относительно невелико 0,04 — 0,03.
- В воздухе выдыхаемом человеком, углекислого газа 4%.



Сухой лед — тоже CO_2

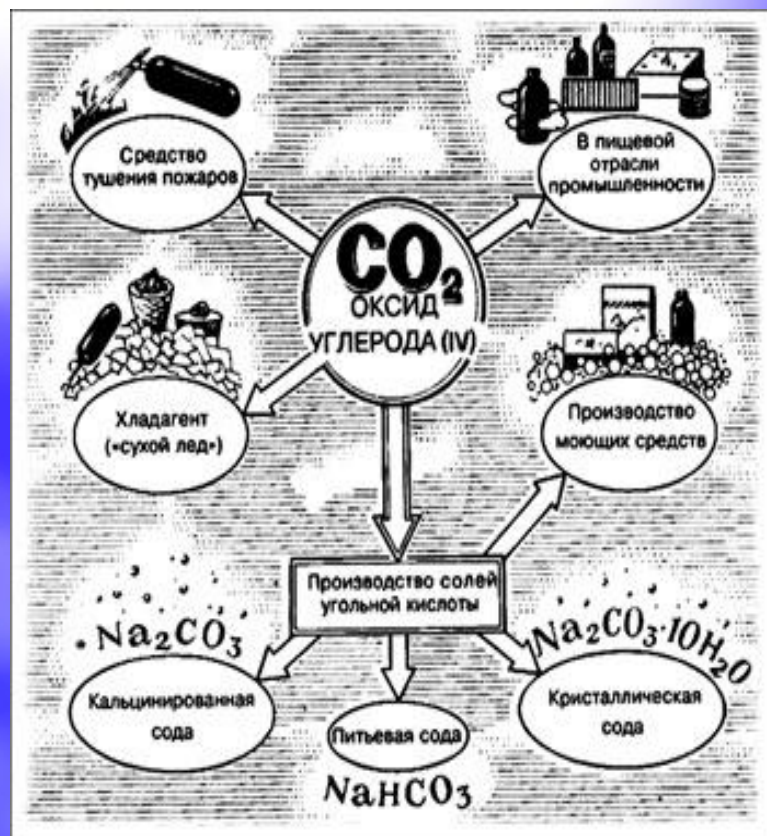


Сухой лёд (диоксид углерода) — низкотемпературный твердый продукт, получаемый из жидкого или газообразного оксида углерода. Нетоксичен, не проводит электрически ток. Цвет — белый.

- Сухой лед в отличие от водяного льда плотный. Он тонет в воде, резко охлаждая ее.
- Горящий бензин можно быстро потушить, бросив в пламя несколько кусочков сухого льда.
- Главное применение сухого льда — хранение и перевозка продуктов: рыбы, мяса, мороженого.
- Ценность сухого льда заключается не только в его охлаждающем действии но и в том, что продукты в углекислом газе не плесневеют, не гниют.

Применение оксида углерода (IV)

1. Получение сахара.
2. Используется в огнетушителях.
3. Производство фруктовых вод.
4. «Сухой лёд».
5. Получение моющих средств.
6. Получение лекарств.
7. Получение соды, которую используют для получения стекла.



Интересные факты

- Подземное животное голый землекоп отличается терпимостью к большим (смертельным для других животных) концентрациям углекислого газа.
- Большая, по сравнению с человеком, чувствительность других животных к изменениям концентрации этого газа использовалась в качестве естественного детектора опасных концентраций этого газа. Повышенная чувствительность к углекислоте канареек использовалась шахтерами для определения начала скопления этого газа под землей.
- В результате обычного функционирования организма каждого человека в среднем в течение одного дня образуется 1 кг углекислого газа (300 гр углерода)