

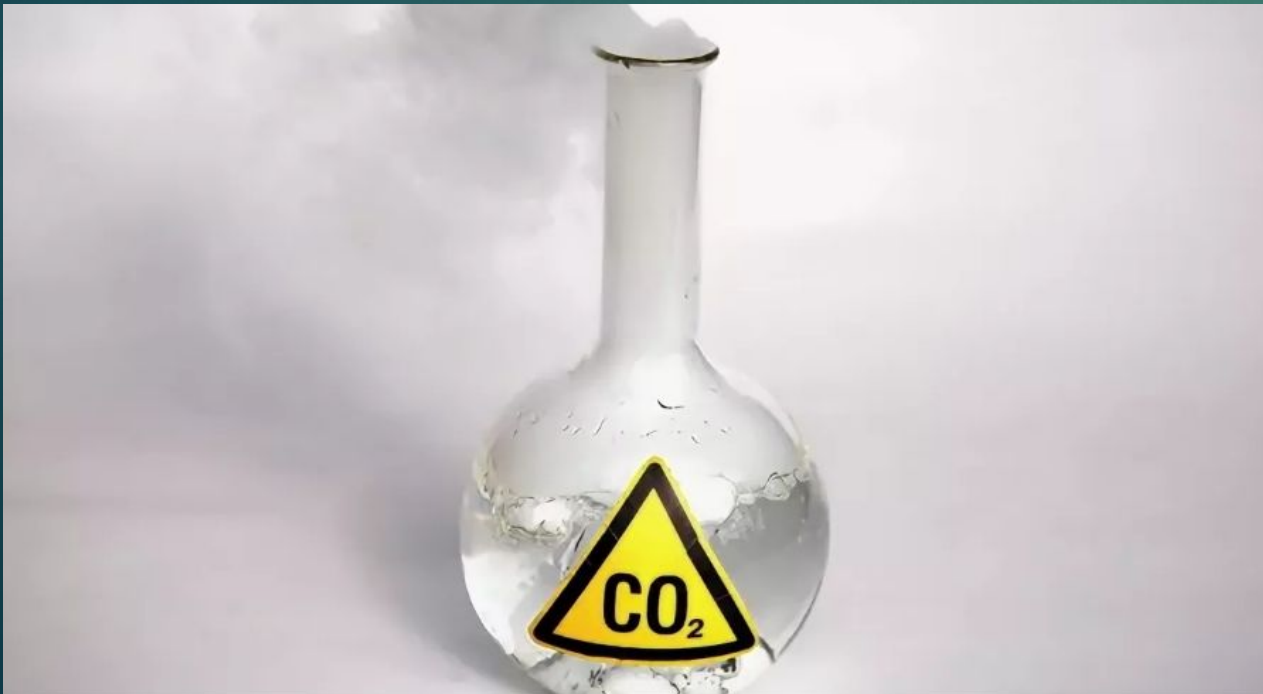


Газообразные СОСТОЯНИЯ Вещества

ХАЛИЛОВ АЛЕКСАНДР
11 "Е"

Что такое газообразное состояние?

- ▶ Газ-это агрегатное состояние вещества, в котором силы взаимодействия его частиц, заполняющих весь предоставленный им объем, пренебрежимо малы. В газах межмолекулярные расстояния велики и молекулы движутся практически свободно



Классификация газов

- ▶ **1.** По составу (простые, сложные)
- ▶ Простые - O_2 , H_2 , Cl_2 , N_2 и другие
- ▶ Сложные - H_2S , HCl , CH_4 , NH_3 и другие
- ▶ **2.** По природе: неорганические и органические
- ▶ Неорганические: хлор, фтор, угарный газ, веселящий газ, инертные или благородные газы и другие.
- ▶ Органические: первые 5 соединений предельных углеводородов: метан, этан, пропан, бутан, пентан, а также ацетилен, метиламин и другие.

ОСНОВНЫЕ СВОЙСТВА ГАЗОВ

- ▶ 1. Газы не имеют собственной формы
- ▶ 2. Газы не имеют объема, они заполняют весь предоставленный им объем
- ▶ 3. Газы очень хорошо сжимаются
- ▶ 4. Газы не проводят ток при нормальных условиях

Какие вещества встречаются в виде газов?

▶ H_2 , Ne, CO, F_2 , Ar,
 O_2 , CH_4 , Kr, NO_2 , O_3 ,
Xe и другие