



СЕРОУГЛЕРО́Д

СЕРОУГЛЕРО́Д, дисульфид углерода, CS_2 . Бесцветная жидкость с эфирным запахом, плотность 1262 кг/м^3 , $t_{\text{кип}}$ $46,2 \text{ }^\circ\text{C}$; хорошо растворяется во многих органич. растворителях (этаноле, диэтиловом эфире, хлороформе), плохо – в воде (при $-3 \text{ }^\circ\text{C}$ образует гидрат $2CS_2 \cdot H_2O$); под действием света разлагается, продукты разложения придают жёлтый цвет и очень неприятный запах; в инертной атмосфере выше $300 \text{ }^\circ\text{C}$ разлагается с образованием графита и паров S; темп-ра вспышки $-30 \text{ }^\circ\text{C}$, темп-ра самовоспламенения $100 \text{ }^\circ\text{C}$, горит с образованием CO_2 и SO_2 , смеси с воздухом ($1,25\text{--}50\%$ CS_2 по объёму) взрывоопасны. Разлагается водой при $150 \text{ }^\circ\text{C}$ с выделением H_2S ; легко обменивает S на кислород при нагревании с оксидами металлов; с сульфидами щелочных металлов образует тиокарбонаты, со спиртовыми растворами щелочей – *ксантогенаты*. В пром-сти получают взаимодействием CH_4 или природного газа с парами S в присутствии силикагеля при $500\text{--}700 \text{ }^\circ\text{C}$. Применяют для получения *ксантогената целлюлозы* в произ-ве вискозы, синтеза CCl_4 , как растворитель (жиров, масел, смол, каучуков, серы, фосфора и пр.), экстрагент, вулканизирующий агент для каучука. Высокотоксичен, поражает нервную и сердечно-сосудистую системы.