



# ХЛОРУКСУСНЫЕ КИСЛОТЫ

Авторы: Ю. А. Треггер

---

ХЛОРУКСУСНЫЕ КИСЛОТЫ, хлорпроизводные уксусной кислоты. Различают монохлоруксусную  $\text{ClCH}_2\text{COOH}$  (бесцветные гигроскопич. кристаллы с  $t_{\text{пл}}$  62,3 °С), дихлоруксусную  $\text{Cl}_2\text{CHCOOH}$  (бесцветная жидкость с  $t_{\text{кип}}$  194 °С) и трихлоруксусную  $\text{CCl}_3\text{COOH}$  (бесцветные гигроскопич. кристаллы с  $t_{\text{пл}}$  57,4 °С) кислоту. Растворимы в воде, спирте, ацетоне, эфире. Кислотные свойства выражены сильнее, чем у уксусной кислоты.  $\text{ClCH}_2\text{COOH}$  вступает в реакции нуклеофильного замещения по атому Cl.

Х. к. проявляют свойства *карбоновых кислот*.  $\text{ClCH}_2\text{COOH}$  получают каталитич.

хлорированием уксусной кислоты и кислотной гидратацией трихлорэтилена под действием 90–93%-ной  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ;  $\text{Cl}_2\text{CHCOOH}$  и  $\text{CCl}_3\text{COOH}$  – хлорированием уксусной кислоты и/или  $\text{ClCH}_2\text{COOH}$ , окислением хлораля азотной кислотой. Применяют для синтеза пестицидов, красителей, фармацевтич. препаратов и др. (напр., из  $\text{ClCH}_2\text{COOH}$  получают индиго, глицин, карбоксиметилцеллюлозу). Малотоксичны, раздражают слизистые оболочки, кожу.

## Литература

Лит.: Промышленные хлорорганические продукты. М., 1978; Мельников Н. Н.

Пестициды: Химия, технология и применение. М., 1987.