



## СУЛЬФУРИЛГАЛОГЕНИДЫ

---

СУЛЬФУРИЛГАЛОГЕНИДЫ [диоксодигалогениды серы(VI)], полные *галогенангидриды* серной кислоты; общая формула  $\text{SO}_2\text{Hal}_2$ , где Hal – F, Cl, Br.

В пром. масштабах производится сульфурилхлорид  $\text{SO}_2\text{Cl}_2$  – бесцветная жидкость с резким удушающим запахом,  $t_{\text{кип}}$  69,2 °С, дымит на воздухе; выше 300 °С разлагается на  $\text{SO}_2$  и  $\text{Cl}_2$ ; растворяется в воде, хлороформе, спирте, уксусной кислоте; гидролизуется при нагревании с образованием  $\text{H}_2\text{SO}_4$  и  $\text{HCl}$ ; неионизирующий растворитель для мн. органич. и неорганич. веществ; с растворами щелочей или с оксидами металлов образует соответствующие сульфаты и хлориды, с  $\text{H}_2\text{SO}_4$  – хлорсульфоновую кислоту; хлорирует мн. органич. соединения; реагирует во влажном воздухе с металлами. Получают прямым хлорированием  $\text{SO}_2$  в присутствии катализатора (активированный уголь и др.); используют как хлорирующий, сульфохлорирующий и дегидратирующий реагент в органич. синтезе, катализатор. Известны также сульфурилфторид  $\text{SO}_2\text{F}_2$ , сульфурилбромид  $\text{SO}_2\text{Br}_2$ , смешанные С. (напр.,  $\text{SO}_2\text{FCl}$ ). С. токсичны, в парах поражают дыхательные пути, в жидком состоянии вызывают ожоги кожи.