



# СЕЛÉНА ОКСÍДЫ

Авторы: Л. Ю. Аликберова

---

СЕЛÉНА ОКСÍДЫ, химич. соединения селена с кислородом, соответствующие разл. степеням окисления селена. Оксид селена(IV)  $\text{SeO}_2$  – бесцветные кристаллы;  $t_{\text{пл}}$  340 °С (под давлением), при 315 °С возгоняется (зеленоватые пары с запахом гнилой редьки); гигроскопичен, реагирует с водой с образованием селенистой кислоты  $\text{H}_2\text{SeO}_3$  (соли – селениты); в природе – минерал селенолит; получают сжиганием Se на воздухе или в токе  $\text{O}_2$ . Оксид селена(VI)  $\text{SeO}_3$  – бесцветные кристаллы;  $t_{\text{пл}}$  118,5 °С; выше 185 °С разлагается до  $\text{SeO}_2$  и  $\text{O}_2$ ; гигроскопичен, с водой реагирует с образованием селеновой кислоты  $\text{H}_2\text{SeO}_4$  (соли – селенаты); сильный окислитель; получают нагреванием смеси  $\text{H}_2\text{SeO}_4$  с  $\text{P}_4\text{O}_{10}$  или  $\text{K}_2\text{SeO}_4$  с  $\text{SO}_3$ . С. о. и их производные – промежуточные продукты в технологии Se; применяются для обесцвечивания и окрашивания стекла, для получения эмалей, глазурей, люминофоров, пигментов; вызывают ожоги кожи, поражают слизистые оболочки и дыхательные пути.