

## Соединения кремния

Диоксид кремния (чистый кремнезем, ангидрид кремниевой кислоты и т.п.) ( $\text{SiO}_2$ ). Получают действием кислот на растворы силикатов или путем разложения галогенидов кремния водой при нагревании.

Он может существовать или в аморфной форме (в виде белого порошка, "белый кремнезем", "кремниевый цвет", "обожженный диоксид кремния"; в виде стекловидных гранул - "прозрачное кварцевое стекло"; в студенистом состоянии - "гидратированный диоксид кремния"), или в виде кристаллов (тридимит и кристобалит).

Диоксид кремния устойчив к действию кислот, поэтому плавленный диоксид кремния используется для изготовления лабораторных приборов и промышленного оборудования, которые можно подвергать резким перепадам температуры (см. общие положения к группе 70). Тонкодисперсный порошок диоксида кремния применяется в качестве наполнителя в производстве красок и лаков. Активированный силикагель используется для осушения газов

Источник: "Пояснения к Товарной номенклатуре внешнеэкономической деятельности Российской Федерации (ТН ВЭД России)" (подготовлены ГТК РФ) (том 1, разделы I - VI, группы 1 - 29)

---

Источник: <https://alexeyborisov.ru/enc/19023/>