



Кадмий хлористый, или хлорид кадмия (II) – это соединение неорганической этимологии, являющееся по своей сути солью металла Cd и хлористого водорода.

Получение

Синтез этого реактива возможен несколькими способами:

- растворение металлического Cd в HCl (на выходе – хлористый кадмий и водород);
- взаимодействие простых веществ кадмия и дихлора при t 450-500 °C;
- растворение CdO в хлоридной кислоте (на выходе – хлорид кадмия (II) и вода);
- реакция CdO и газообразного Cl при t 500-600 °C (с образованием кислорода);
- нагревание кристаллогидрата до t 120-170 °C.

По вопросам приобретения кадмий хлористый и получения подробной консультации по свойствам продукции, условиям поставки и заключению договора просим Вас обратиться к менеджерам: