



Неорганическое соединение, соль лантаноида неодима и неорганической серной кислоты. Из водных растворов кристаллизуется в виде октагидрата.

Примечания

Имеет обратную растворимость, поэтому резкое снижение температуры приводит к растворению кристалла, а не быстрому росту.

Способ получения

Реакция между неодимовым магнитом (из жесткого диска) и серной кислотой. Предварительно прокалить для снятия магнитных свойств, снять верхний слой никеля с помощью наждачной бумаги или другого сильного абразива, раздробить на достаточно мелкие куски. Затем залить серной кислотой (желательно концентрацией выше 60%, хотя сойдет и электролит). После полного растворения отфильтровать и нагреванием осадить кристаллы сульфата неодима(III) от сульфатов железа и других примесей. Однако выход такого способа низок.

Другой метод — растворение магнитов в азотной кислоте (с той же предварительной обработкой), добавление большого количества щавелевой кислоты до полного осаждения оксалата неодима, осаждение и промывание осадка, прокаливание и растворение в серной кислоте.

По вопросам приобретения Сульфат неодима и получения подробной консультации по свойствам продукции, условиям поставки и заключению договора просим вас обратиться к менеджерам: