

Бисульфит аммония получают насыщением водного раствора аммиака сернистым ангидридом, содержащимся в хорошо очищенных выхлопном и производственном газах контактных сернокислотных систем.

Бисульфит аммония можно разлагать также азотной ( амми-ачно-азотнокислотный способ) и фосфорной кислотой ( амми-ачно-фосфорнокислотный способ), при этом образуются диоксид серы и соответственно азотные ( аммиачная селитра) и фосфорные удобрения.

Полученный бисульфит аммония подвергается разложению кислотным, автоклавным, циклическим либо нециклическим способами.

Разложение бисульфита аммония осуществляется с помощью серной, азотной или фосфорной кислот. При этом образуются товарная двуокись серы и соли аммония.

Раствор бисульфита аммония применяют в производстве жапролактама в стадии получения дисульфосоли гидроксил-амина.

Раствор бисульфита аммония применяют в производстве капролактама в стадии получения дисульфосоли тидроксил-амина.

## Техническая консультация

Бисульфит аммония %	Приблизительно 61
Сульфит аммония %	Приблизительно 13
Бисульфит аммония + Сульфит аммония %	Приблизительно 74
Тиосульфат аммония %	Приблизительно 0,05
Внешний вид	Прозрачный до светло-желтого, без частиц
Запах	Легкий SO2
рН	4 - 6.

Офис в Москве: +7 495 790 14 52, +7 495 149 86 99 (доб. 7641, 5054, 9874, 5566, 3547), +7 499 558 38 29, dann-25@bk.ru Отдел логистики: +7 495 149-86-99 Офис в Санкт-Петербурге: +7 812 317 28 28, +7 812 317 28 88, masla.kondor@yandex.ru - по вопросам приобретения масел, смазок, смазочных материалов и подбора аналогов



Плотность при 20°С, г/см3	1,35 - 1,42
Растворимость в воде	Растворим в любой пропорции
Хлор, %	Приблизительно 0,03

По вопросам приобретения **Бисульфит аммония 70**% и получения подробной консультации по свойствам продукции, условиям поставки и заключению договора просим вас обратиться к менеджерам: