

Ионообменная смола Purolite (Пьюролайт)



Ставрополь, Россия

Наиболее широкими группами смол Пьюролайт считаются смолы, разделенные по составу. Так, например, различают аниониты и катиониты смол Пьюролайт. Как и следует из названий, катионообменные смолы Пьюролайт в своей основе имеют катионный обмен, в то время как принцип действия анионитов строится на анионном обмене. Также следует разделять смолы Пьюролайт согласно типу функциональных групп и степени диссоциации, что разделяет области их применения. Сильнокислотные катионообменные смолы Пьюролайт своей целью имеют умягчение воды и ее обессоливание. Сильноосновные анионообменные смолы Пьюролайт применяются в основном для обессоливания воды с очень высоким содержанием солей и кремния, что обуславливается высокой скоростью обмена сильноосновных анионитов Пьюролайт. Этот способ по скорости превосходит метод очистки воды обратным осмосом. Слабоосновные анионообменные смолы Пьюролайт используются чаще всего для обессоливания органических соединений, в числе которых сахароза, молочная сыворотка, глюкоза и другое. Смолы Пьюролайт гелевого типа как и любые другие ионообменные смолы при контакте с водой набухают, в это время их объем увеличивается в полтора-два раза. Ионный обмен в такого рода смолах Пьюролайт происходит довольно быстро, однако в скорости однозначно уступает макропористой структуре смолы, которая в отличии от гелевых смол Пьюролайт еще и не так сильно набухает. Ионообменные смолы Пьюролайт представляют собой мелкие полупрозрачные гранулы сферической формы. Цвет гранул смолы Пьюролайт зависит от состава смолы: так, например, сильнокислотные катионообменные смолы Пьюролайт обладают ярко-желтым или коричневым цветом, в то время как слабоосновные аниониты Пьюролайт представляют собой белые непрозрачные гранулы.

Цена: Договорная

Тип объявления:
Продам, продажа, продаю

Торг: --

Аксенова Ирина

8-988-544-94-14