

ПОЧЕМУ ПОКРЫТИЯ РАЗРУШАЮТСЯ РАНО — ЧАСТЬ 1

Где кислотные соли разрушают покрытия снизу

Краска выглядела безупречно. Соль под ней **никогда не прекращала работу**.

Невидимая соль под покрытием протягивает воду сквозь саму краску. Пузыри появляются через **месяцы** — а не годы.

ГДЕ ЭТО ПРОИСХОДИТ

- Цеха травления & оцинковки** — кислотные пары оседают солью на каждой балке и воздуховоде.
- Заводы удобрений** — кислотные зоны, грануляционные башни, аммонийная пыль повсюду. Эти соли впитывают влагу.
- Дымовые трубы котлов, DG и печей** — SO₂ превращается в кислотную росу на воздуховодах, ESP и соседней стали.
- Установки DM, аккумуляторные, гальванические цеха** — кислотный туман — каждый рабочий день.
- ETPs, плавильные цеха, бумажные и красильные производства** — кислота в воздухе, соль на стали.
- Прибрежная промышленность** — морской хлорид плюс кислота из труб. Худшее сочетание.



ГДЕ СОЛЬ ПРЯЧЕТСЯ

- Нижние поверхности, которых дождь никогда не касается** — хуже открытых поверхностей. Дождь смывает. Укрытие накапливает.
- Выступы и карманы** — пыль оседает, удерживает воду.
- Резьба болтов, щели, сварные швы** — никакая промывка не достигает внутренних поверхностей.
- Дно каждой ржавой раковины** — именно там, куда обычная обработка никогда не доходит.

Почему покрытие разрушается

Кислотные соли протягивают воду сквозь неповреждённую краску — насос, который никогда не выключается. Вода скапливается у стали. Пузыри приподнимают плёнку. Кислота продолжает разъедать металл под покрытием, которое всё ещё выглядит целым.

Решение для стали, поражённой солью и кислотой

Промойте. Высушите. Затем **Z 704 RUSTEX – NMB**. Его мультихимия преобразует ржавчину под остатками соли — до самого дна каждой раковины. Его нанослой запечатывает сталь связью, которую вода разорвать не может. См. буклет Z 704 рядом с этой страницей.

ДОКАЖЕМ НА ВАШЕЙ САМОЙ ПРОБЛЕМНОЙ СТАЛИ

Выберите на вашем предприятии сталь, сильнее всего поражённую солью. Мы обработаем её у вас на глазах. Бесплатно.

sales@stanvac.com · +91-8527199811