

Описание продукта **Alfipas 725**

Alfipas 725

жидкий химикат для жёлтого хромирования алюминия и алюминиевых сплавов в соответствии с DIN 50939. Также хорошо подходит для хромирования цинковых и оцинкованных деталей.

Alfipas 725 пригоден для всех видов хромирования, особенно как антикор-розионная защита и как подложка для последующих покрытий.

Alfipas 725 может применяться для хромирования методом погружения, распыления и растиранием на поверхности (с последующей обработкой щётками) и создаёт на алюминии с зависимости от производственных условий хромированные слои от светлых, отливающих перламутром до жёлто-медных тонов. Для комплексной предварительной обработки изделий рекомендуем применять наши хорошо подобранные друг к другу химические продукты.

Технические данные Alfipas 725

необходимое количество:

5 – 8 г/л

параметров»)

(см. «Поддержание стабильных

плотность:

примерно 1,3 – 1,4 г/мл

время обработки:

1 – 3 минуты

температура:

15 – 30 °C

контроль качества:

см «Поддержание стабильных

параметров»

показатель pH:

1,8 – 2,2

поставка:

жидкость/ в пластиковых канистрах по 35 кг и в контейнерах (IBC) по 1200

каждая
кг

Действие продукта существенно зависит от материала изделий и качества поверхности. Поэтому оптимальные рабочие параметры в единичных случаях могут и не совпадать с приведёнными здесь стандартными данными.

Техника безопасности

Соблюдайте общепринятые меры безопасности при работе с химическими веществами. Распределение по категориям опасности, в соответствии с действующими предписаниями по транспортировке, складированию и применению продукта, а также другие специфические для этого продукта сведения Вы найдёте в инструкции по технике безопасности в соответствии с европейскими стандартами. Растворы, промывочные воды и концентраты перед спуском в канализацию необходимо подвергнуть обработке согласно существующим предписаниям.

Технологический процесс:

Для получения безупречного хромированного покрытия обязательным условием является чистая

поверхность металла. В зависимости от вида и степени загрязнённости поверхности изделий, их можно подвергнуть различной предварительной обработке. После хроматирования изделия промывают, как правило в несколько этапов. Последнюю промывку проводят в деминерализованной воде, обеспечивая тем самым чистую поверхность изделий после их сушки.

Ёмкости для хранения	в качестве материала для ёмкости подходит кислотоустойчивая сталь (к при-
Хранение:	меру 1.4571). Ёмкости должны быть устойчивы к хромовой кислоте и фторидам. Для их подогрева подходят нагревательные змеевики и погружные нагреватели из высококачественной стали, тефлона и др. аналогичных материалов.

Описание продукта **Alfipas 725**

Поддержание стабильных параметров	Подобранные параметры, обеспечивающие хорошие результаты должны под- держиваться постоянными путём аналитического контроля. Для приготовления раствора рекомендуется применять 5 – 8 г/л Alfipas 725. С увеличением концентрации продуктов распада в ванне, следует повысить содержание Alfipas 725 до предусмотренного значения 10 – 15 г/л (за один раз или поэтапно). С увеличением концентрации, температуры и времени обработки изделий хроматный слой становится более тёмным. Завышенная концентрация, температура и излишне длительная обработка ведут к порошкообразным слоям, которые легко удаляются с изделий при проведении по ним чистой сухой тряпкой. Оптимальный показатель pH – важный аспект хроматирования. После каждого добавления в раствор этот показатель следует контролировать и восстанавливать до 1,8 – 2,0. Для подкисления хроматного раствора на 0,1 pH требуются 2,3 г (соответствуют 2 мл) вещества Alfipas Toner 62 на один литр раствора. Слишком кислые растворы приводят к рыхлым, порошкообразным покрытиям. Переизбыток кислоты можно нейтрализовать постепенно добавляя в раствор сильно разбавленную натриевую щёлочь. Если кислотность раствора слишком низкая, то хроматный слой светлеет и уменьшается его толщина. Из-за повышения содержания продуктов распада в ванне (к примеру ионов Al^{3+} и Cr^{3+}) толщина слоя несмотря на соблюдение технологии со временем уменьшается. При больших потерях уноса содержание продуктов распада как правило не достигает опасных значений. Если же концентрация продуктов распада достигла критического значения, то следует полностью заменить раствор или проводить его непрерывно частичную замену. Наличие продуктов распада в растворе устанавливается аналитическим методом. В случае необходимости высылайте нам пробы раствора взятые из ванны.
--	--

Определение концентрации: а) 10 мл раствора из ванны вводят пипеткой в колбу Эрленмейера вместимостью 300 мл, разбавляют 100 мл дистиллированной воды, добавляют 25 мл серной кислоты (25 %) из мерного цилиндра и 2 – 3 г йодида калия. После трёхминутной химической реакции раствор в колбе титруют 0,1N раствором тиосульфата натрия из коричневой бюретки до появления жёлтой окраски. При добавлении нескольких капель раствора крахмала (1 %), жидкость в колбе приобретает сине-чёрную окраску. Затем её титруют далее до

Издание 15.12.98 (ts-be). С выходом этого издания все предыдущие недействительны. Все данные приведены добросовестно, могут выполнять однако лишь роль ориентировочных значений, которые следует приводить в соответствие с конкретными требованиями на практике. Так как мы не имеем влияния на процесс непосредственного использования нашей продукции, то можем перенять ответственность за безупречное, соответствующее стандартам качество продукта лишь на момент его поставки. Требования по возмещению ущерба связанного с использованием нашей продукции могут быть удовлетворены нами лишь в том случае, если они были заранее оговорены (до её применения) письменно с указанием её конкретных свойств.

тех пор, пока сине-чёрный цвет не измениться на светло-зелёный.

Расход в мл = А расчётная формула: $A \times 1,65 = \text{г/л Alfipas 725}$

б) 10 мл раствора из ванны отбирают пипеткой в колбу Эрленмейера вместимостью 300 мл, разбавляют 100 мл дистиллированной воды. Затем сюда опускают несколько стеклянных шариков и осторожно добавляют примерно 1 г перекиси натрия. После трёхминутной реакции раствор кипятят в течение 20 мин., поддерживая его уровень путём постоянного добавления в колбу дистиллированной воды. После охлаждения раствора до комнатной температуры в него маленькими дозами добавляют из мерного цилиндра 50 мл серной кислоты (25 %). Не допустимо, чтобы цвет раствора стал зелёным! Иначе титриметрический анализ придётся проводить снова. Затем в колбу добавляют 2–3 г йодида калия, ждут 3 мин. и титруют 0,1N раствором тиосульфата натрия из коричневой бюретки до появления жёлтой цвета. При добавлении нескольких капель раствора крахмала (1 %) раствор становится сине-чёрным. Затем его титруют далее до тех пор, пока сине-чёрный цвет не измениться на светло-зелёный.

Расход в мл = В расчётная формула: $B - A = C$ (Сдолжно быть не больше 4)

Мы охотно поможем Вам советом и предоставим необходимую информацию.