



RhuSAT 1000 AL

ALUMINATI ZA SATINIRANJE ALUMINIJA

Tehničke Informacije

Art. 200871 kg 25
Art. 200874 kg 1100

Kemijsko fizičke karakteristike

Kemijska klasifikacija	- alkalna otopina
Fizičko stanje	- tekuće
Miris:	- bez mirisa
Otapanje u vodi	- potpuno
Boja	- žuta
pH	- 12,8 c.a
Gustoća	- 1,232 ± 0,020 g/ml

OPIS:

Proizvoda na bazi aluminata za pripremanje koji se koristi u kombinaciji s Natrijevom lužinom za pripremu kupke za satiniranje Aluminijska. RhuSAT 1000 AL omogućuje dobivanje različite finoće završnog sloja ovisno o koncentraciji u kojoj se koristi.

Korištenje

RhuSAT 1000 AL se mora koristiti u kombinaciji s otopinom Natrijeve lužine

Koncentracija Natrijeve lužine:	50 – 100 g/L
Temperatura:	55 – 75 °C

Koncentracija RhuSAT 1000 AL u odnosu na količinu Natrijeve lužine u kadi.

- 8 – 10 % za srednje fin završni sloj
- 15 – 20 % za fin završni sloj, s ovom koncentracijom RhuSAT 100 AL postiže se koncentracija aluminata oko 400 g/L.
- 20 – 30 % za jako fin završni sloj, s ovom koncentracijom RhuSAT 100 AL postiže se koncentracija aluminata oko 600 g/L.

Dodavanje RhuSAT 1000 AL vrši se istovremeno s dodavanjem Natrijeve lužine u postotku ovisno kakav je zahtjev za završni sloj.

PRIPREMA KUPKE:

Otopiti oko 100 g/L Natrijevog hidroksida i dodati 20 g/L RhuSAT 1000 AL. Nakon toga staviti u kupku nekoliko komada aluminija kako bi se započelo stvaranje aluminata neophodnih za konstantan rad kupke. Za naknadno dodavanje slijediti gore navedene preporučene koncentracije.

Kontrola kupke

Za kontrolu koncentracije kupke provodi se titracija s 1 N otopinom HCl

- a) Volumen kupke: 5 ml
- b) Razrjeđivanje: 100 ml destilirane H₂O
- c) Indikator: fenolftalein
- d) Reagens: klorovodična kiselina 1N
- e) Aditiv: Kalij fluorid

Potrebna oprema

1. Graduirana pipeta od 10 ml
2. Erlenmeyerova tikvica od 250 ml
3. Kapaljka
4. Graduirana staklena menzura od 50 ml

Postupak

Nakon što ulijete 5 ml kupke u Erlenmeyerovu tikvicu, dodajte 100 mL destilirane H₂O i 3-5 kapi indikatora fenolftaleina, potom titrirajte s 0,1 N NaOH dodavajući polako (kap po kap) reagensa (titranal) koji trebate mućkati sve dok otopina ne izgubi boju. S A označite utrošene mililitre. Zatim ponovite postupak tako da u otopinu dodate 3 – 4 g grama bezvodnog Kalijevog fluorida: Prije titracije dobro promiješati smjesu da se otopi Kalijev fluorid. Uzorak ponovno titrirati s 1N HCl do gubitka boje. U uzorak ponovno dodati 3 – 4 g bezvodnog Kalijeva fluorida, ako se ponovno oboji nastaviti titraciju. Ponavljati ovaj postupak sve dok uzorak ne bude bezbojan uz dodatak bezvodnog Kalijeva fluorida. S B označite utrošene mL.

RAČUN

$[A-(B/3)] \times 8 = \text{g/L slobodnog Natrijevog hidroksida}$

$B \times 1,8 = \text{g/L Aluminija}$

Za provjeru koncentracije RhuSAT 1000 AL slijedite sljedeći postupak.

- | | |
|-------------------|-------------------------------------|
| a) Volumen kupke: | 10 ml |
| b) Razrjeđivanje: | 100 ml destilirane H ₂ O |
| c) Indikator: | otopina škroba |
| d) Aditiv: | 1 : 1 klorovodična kiselina |
| e) Aditiv: | jod 0,01 N |

Potrebna oprema

1. Graduirana pipeta od 10 ml
2. Erlenmeyerova tikvica od 250 ml
3. Kapaljka
4. Graduirana staklena menzura od 50 ml

Ulijte 10 mL kupke u Erlenmeyerovu tikvicu, razrijedite s 100 mL destilirane vode, lagano dodajte 40 mL 1:1 HCl uz neprekidno miješanje. Dodajte nekoliko kapi otopine škroba i titrirajte s 0,01 N joda do postojane plave boje

RAČUN: mL joda 0,01 N x 3,31 = g/L RhuSAT 1000 AL

MJERE OPREZA

Izbjegavati dodir s očima i kožom; ako dođe u dodir s očima i kožom, isprati s dosta vode. Rukovati koristeći odgovarajuća sredstva za osobnu zaštitu. U svakom slučaju, pridržavati se preporuka navedenih u odgovarajućem sigurnosnom listu.

Gore navedene informacije temelje se na testovima i iskustvima te aktualnim dokumentima. U slučaju neadekvatnog korištenja proizvoda, neobraćanja pažnje na mjere opreza, navedeni podaci ne predstavljaju nikakvu garanciju i ne obvezuju na snošenje pravne odgovornosti.

REV.3 21/06/2018