



EKO-CHEM-PPÚ
s.r.o.

Výroba chemických přípravků pro povrchovou úpravu

679 61 LETOVICE, Pražská 76, tel.: 516 474 148, fax: 516 474 140, mobil: 721 731 160

www.ekochem-ppu.cz

e-mail: ekochem@sendme.cz

Komplexní niklovací sůl **ROGAL 20 Ni 2**

ROGAL Ni 2 je sůl pro přípravu lázně pro lesklé niklování na závěsu.
Je vhodná pro všechny typy přísad od různých dodavatelů.

Nasazení lázně:

Při nasazení 30 kg na 100 litrů lázně Rogal Ni 2. je složení následující:

66,-g Ni/litr

15,-g Cl⁻/litr

15,-g H₃BO₃/litr

Při nasazení 40kg na 100 litrů lázně Rogal Ni 2. je složení následující:

88,-g Ni/litr

20,-g Cl⁻/litr

20,-g H₃BO₃/litr

Při doplnění 10 kg na 100 litrů lázně Rogal Ni 2. se zvýší koncentrace o:

22,-g Ni/litr

5,-g Cl⁻/litr

5,-g H₃BO₃/litr

Pracovní podmínky:

Optimální koncentrace:

60 - 70g Ni / litr

15 – 20g / Cl⁻ / litr

15 - 20g / H₃BO₃ / litr

pH

4,2 – 4,5

provozní teplota

40 – 50°C

Pracovní podmínky je možné upravit podle dodavatele přísad.

Bezpečnost práce:

Při práci je nutné používat ochranné pomůcky. Za provozu je nutné lázeň odsávat.

Sůl obsahuje chlorid nikelnatý, který je toxický.

Likvidace oplachových vod a znečištěné lázně:

Spočívá na úpravě pH na hodnotu 8 až 9 a sedimentaci kalu. Pro neutralizaci doporučujeme použít Rogal 26, nebo vápenné mléko.

Při likvidaci odpadních vod je nutné dodržet podmínky kanalizačního řádu a zákon č. 254/2001Sb.

Metodika kontroly lázně:

Stanovení pH: provede se pH metrem.

Stanovení niklu Ni:

Do titrační baňky odpipetujeme 1 ml lázně, přidá se murexid a cca 3 ml zředěného čpavku a titrujeme M 0,1 chelatonem 3 cca 3-5 ml, pak přidáme 10 ml konc. amoniaku a dotitrujeme do změny zabarvení (fialova).

$$1 \text{ ml M } 0,1 \text{ chelatonu } 3 = 5,869 \text{ mg Ni}$$

$$\text{Výpočet: } 5,87 \times \text{ml} = \text{ gNi/litr'}$$

Stanovení chloridů Cl':

Do titrační baňky odpipetujeme 1 ml lázně, přidáme 2-3 ml roztoku dvojchromanu draselného nebo sodného a titrujeme N 0,1 dusičnanem stříbrným do červenohnědého zabarvení.

$$1 \text{ ml N } 0,1 \text{ AgNO}_3 = 3,546 \text{ mg Cl'}$$

$$\text{Výpočet: } 3,55 \times \text{ml} = \text{ g Cl'/litr}$$

Stanovení obsahu kyseliny borité H₃BO₃:

Do titrační baňky odpipetujeme 1 ml lázně, přidáme 3-5 kapek fenolftaleinu a roztok zneutralizujeme do růžového zabarvení N 0,1 NaOH. Po neutralizaci přidáme cca 20 ml glycerinu a titrujeme N 0,1 NaOH do zabarvení (růžova).

Slepý pokus:

Do titrační baňky odměříme 20 ml glycerinu přidáme fenolftalein a titrujeme N 0,1 NaOH do změny zabarvení.

Spotřeba y ml na slepý pokus.

$$1 \text{ ml N } 0,1 \text{ NaOH} = 6,184 \text{ mg H}_3\text{BO}_3$$

$$\text{Výpočet: } 6,18 \times (\text{x ml titrace} - \text{y ml slepý pokus}) = \text{ g H}_3\text{BO}_3/\text{litr}$$

Doplnění lázně:

Při poklesu koncentrace o 10g Ni/litr se doplní 5 kg niklovací soli ROGAL Ni 2

Balení:

V PE pytlích 40kg, nebo dle přání zákazníka.