



Der reibungslose Prozessablauf mit deconex®

Wie stellen Sie sicher, dass Ihr Reinigungsprozess problemlos funktioniert?

Titrationvorschriften für alle alkalischen und sauren deconex® Metall-Reinigungskonzentrate - einfach und zuverlässig!

1. Prinzip der Säure-Base-Titration

Bestimmung der Alkalität oder Acidität eines Reinigungsproduktes durch Zugabe einer Säure bzw. einer Base definierter Konzentration. Die Gehaltsbestimmung weist auf die Reinigungsaktivität hin.

2. Titrationvorschriften sind für folgende Produkte erhältlich:

Alkalische deconex® Reiniger

deconex® AntiCorr
 deconex® AntiCorr Plus
 deconex® HT 1500
 deconex® HardMetal Plus A
 deconex® HT 1403
 deconex® HT 1400
 deconex® HT 1401

deconex® HT 097
 deconex® HT 1153
 deconex® HT 1163
 deconex® HT 1169
 deconex® HT 1170
 deconex® HT 1511
 deconex® HT 1201

deconex® HT 1207
 deconex® HT 1402
 deconex® HT 1233
 deconex® SprayCleaner
 deconex® HT 1510
 deconex® SprayPlus

Saure deconex® Reiniger

deconex® HT 1218
 deconex® HT 1219
 deconex® HT 1232
 deconex® MetalClear
 deconex® MetalClear NS

3. Benötigtes Verbrauchsmaterial

Auf der Titrationsvorschrift sind die benötigten Geräte und Chemikalien aufgelistet. Borer Chemie AG hilft Ihnen bei der Beschaffung gerne weiter: Tel. +41 32 686 56 00 oder E-mail: office@borer.ch

4. Durchführung einer Titration (Beispiel: alkalischer Reiniger)



1

100 ml Reinigungslösung in das Becherglas geben



2

Magnettisch und 4 Tropfen Farbindikationslösung zugeben



3

0.1 normale Salzsäurelösung in Bürette einfüllen (auf Skalierung 0.0 ml)



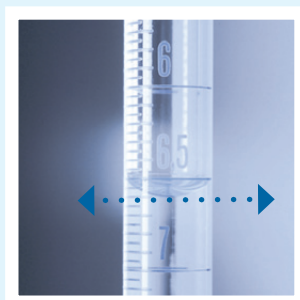
4

Salzsäure laufend zur gerührten Lösung tropfenweise zugeben (titrieren)



5

Nach Farbumschlag Zugabe der Salzsäurelösung beenden



6

Verbrauchte Menge Salzsäurelösung ablesen

Berechnungsbeispiel

| | |
|----------------|---|
| Verbrauch: | 6.60 ml |
| Titrierfaktor: | 3.29 ml/% |
| Konzentration: | $\frac{6.60 \text{ ml/l}}{3.29} = 2.01\%$ |

7

Konzentration des Reinigers berechnen