

# QUANTOFIX® Nitrat 100

de

## Beschreibung:

QUANTOFIX® Nitrat 100 sind Teststreifen zum halbquantitativen Nachweis von Nitrationen ( $\text{NO}_3^-$ ) in wässrigen Lösungen bzw. Proben. Falsch positive Farbreaktionen des Nitrat-Testfeldes, bei parallel vorliegendem Nitrit ( $\text{NO}_2^-$ ), werden durch ein zusätzliches Nitrit-Testfeld angezeigt (siehe Störungen). QUANTOFIX® Nitrat 100 Teststreifen sind auch geeignet zur reflektometrischen Auswertung mit dem QUANTOFIX® Relax (REF 91346).

## Inhalt:

1 Aluminiumdose mit 100 Teststreifen

## Messbereich:

Visuell	Reflektometrisch
5–100 mg/L $\text{NO}_3^-$	3–100 mg/L $\text{NO}_3^-$
0,5–50 mg/L $\text{NO}_2^-$	0,5–50 mg/L $\text{NO}_2^-$

## Farbabstufungen:

0 · 5 · 10 · 25 · 50 · 75 · 100 mg/L  $\text{NO}_3^-$   
0 · 0,5 · 2 · 5 · 10 · 25 · 50 mg/L  $\text{NO}_2^-$

## Gefahrenhinweise:

Dieser Test enthält keine kennzeichnungspflichtigen Gefahrstoffe.

## Allgemeine Hinweise:

Stets nur notwendige Anzahl Teststreifen entnehmen. Dose nach Entnahme sofort wieder verschließen. Testfelder nicht berühren. Für die Anwendung in Milchprodukten (z.B. Molke) wird die entsprechende Sondervorschrift und reflektometrische Sondermethode ( $\text{NO}_3^-$  100 S1 oder S2) empfohlen.

Die Sondervorschrift finden Sie im Downloadbereich des Produktes auf unserer Webseite:

[https://www.mn-net.com/media/pdf/8d/78/3b/SI\\_Nitrate\\_100\\_in\\_dairy\\_products\\_DE.pdf](https://www.mn-net.com/media/pdf/8d/78/3b/SI_Nitrate_100_in_dairy_products_DE.pdf)

## Gebrauchsanweisung:

1. Teststreifen 1 s mit beiden Testfeldern in die Prüflösung eintauchen.
2. Flüssigkeitsüberschuss abschütteln.
3. 60 s warten.
4. Die Testfelder sofort mit der Farbskala vergleichen und die Werte ablesen, die der Verfärbung der Testfelder am nächsten kommen (Ablesegenauigkeit:  $\pm \frac{1}{2}$  Farbfeld). Sind Nitrat-Ionen vorhanden, färbt sich das äußere Testpapier (am Streifenende) rot-violett. Bei Verfärbung des Nitrit-Warnfeldes (zum Griffende) die Hinweise bei „Störungen“ beachten.

Die Reaktionsfarbe der Testfelder kann sich nach der Ablesung noch ändern. Es ist deshalb wichtig, die Bewertung zum angegebenen Zeitpunkt vorzunehmen, um korrekte Ergebnisse zu ermitteln

## Störungen:

Bei positiver Verfärbung des Nitrit-Testfeldes ist das Ergebnis der Nitrat-Bestimmung ungültig. Um die Nitrit-Störung zu beseitigen, versetzt man 10 mL der zu untersuchenden Probe mit einem Messlöffel Amidosulfursäure (REF 918973). Im Anschluss muss der Test mit dieser Lösung wiederholt werden.

Stark saure Proben ( $\text{pH} < 1$ ) müssen mit Natriumacetat gepuffert werden. Alkalische Lösungen ( $\text{pH} > 12$ ) werden mit Citronensäure auf pH 3–5 eingestellt.

Die Bestimmung wird durch die folgenden maximalen Fremdionen-Konzentrationen noch nicht gestört (getestet mit 0 bzw. 25 mg/L Nitrat-Lösungen):

1000 mg/L:  $\text{Al}^{3+}$ ,  $\text{As}^{3+}$ ,  $\text{Ba}^{2+}$ ,  $\text{Ca}^{2+}$ ,  $\text{Co}^{2+}$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{Mg}^{2+}$ ,  $\text{Mn}^{2+}$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{Ni}^{2+}$ ,  $\text{Pb}^{2+}$ ,  $\text{Zn}^{2+}$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{CN}^-$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$

500 mg/L:  $\text{Fe}^{2+}$ ,  $\text{SO}_3^{2-}$

250 mg/L:  $\text{Fe}^{3+}$ ,  $\text{S}^{2-}$

100 mg/L:  $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$ ,  $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$ ,  $\text{Hg}^{2+}$ ,  $\text{SCN}^-$

50 mg/L:  $\text{Ag}^+$ ,  $\text{Hg}^+$

25 mg/L:  $\text{S}^{2-}$

0,25 mg/L:  $\text{NO}_2^-$  (siehe oben).

## Entsorgung:

Informationen zur Entsorgung entnehmen Sie bitte dem Sicherheitsdatenblatt. Das Sicherheitsdatenblatt können Sie unter [www.mn-net.com/SDS](http://www.mn-net.com/SDS) herunterladen.

## Lagerbedingungen:

Teststreifen vor Sonnenlicht und Feuchtigkeit schützen. Dose kühl und trocken aufbewahren (Lagertemperatur 4–30 °C).

Bei sachgemäßer Lagerung sind die Teststreifen bis zum aufgedruckten Verfallsdatum haltbar.

MACHEREY-NAGEL GmbH & Co. KG · Valenciennes Str. 11 · 52355 Düren · Deutschland  
Tel.: +49 24 21 969-0 · info@mn-net.com · [www.mn-net.com](http://www.mn-net.com)

Schweiz: MACHEREY-NAGEL AG · Hirzackerstr. 7 · 4702 Oensingen · Schweiz  
Tel.: 062 388 55 00 · sales-ch@mn-net.com

# QUANTOFIX® Azotan 100

pl

## Opis:

QUANTOFIX® Azotan 100 to paski testowe do poliościowego wykrywania jonów azotanu ( $\text{NO}_3^-$ ) w roztworach wodnych wzgl. w próbках. Błednie dodatnie reakcje barwne pola testowego azotanu, przy równoległej obecności azotynu ( $\text{NO}_2^-$ ), wskazywane są dodatkowym polem testowym azotynu (zob. zakłócenia). Paski testowe QUANTOFIX® Azotan 100 nadają się również do przeprowadzania oceny reflektometrycznej przy pomocy QUANTOFIX® Relax (REF 91346).

## Zawartość:

1 puszka aluminiowa zawiera 100 pasków testowych

## Zakres pomiarowy:

Wizualny	Reflektometryczny
5–100 mg/L $\text{NO}_3^-$	3–100 mg/L $\text{NO}_3^-$
0,5–50 mg/L $\text{NO}_2^-$	0,5–50 mg/L $\text{NO}_2^-$

## Odcenie kolorów:

0 · 5 · 10 · 25 · 50 · 75 · 100 mg/L  $\text{NO}_3^-$

0 · 0,5 · 2 · 5 · 10 · 25 · 50 mg/L  $\text{NO}_2^-$

## Wskazówki bezpieczeństwa:

Test nie zawiera substancji niebezpiecznych objętych obowiązkiem oznaczenia.

## Wskazówki ogólne:

Należy zawsze pobierać tylko niezbędną ilość pasków testowych. Po pobraniu pasków puszkę należy natychmiast szczerelnie zamknąć. Nie dotykać pól testowych. W przypadku stosowania w produktach mlecznych (np. serwacze) zaleca się stosowanie odpowiedniej specjalnej recepty i specjalnej metody reflektometrycznej ( $\text{NO}_3^-$  100 S1 lub S2).

Specjalne przepisy można znaleźć w obszarze pobierania produktu na naszej stronie internetowej:

[https://www.mn-net.com/media/pdf/20/a4/a2/SI\\_Nitrate\\_100\\_in\\_dairy\\_products\\_EN.pdf](https://www.mn-net.com/media/pdf/20/a4/a2/SI_Nitrate_100_in_dairy_products_EN.pdf)

## Sposób użycia:

1. Obydwie pola pasków testowych należy na 1 s zanurzyć w roztworze testowym.

2. Strągnąć nadmiar cieczy.

3. Odczekać 60 s.

4. Pola testowe należy natychmiast porównać ze skalą kolorów i odczytać wartości najbardziej zbliżone do zabarwienia pól testowych (dokładność odczytu:  $\pm \frac{1}{2}$  pola barwnego). W przypadku obecności jonów azotanu zewnętrzny papier testowy (na końcu paska) zabarwia się na kolor czerwonofioletowy. W razie zabarwienia się pola ostrzegającego przed obecnością azotynu (na końcu uchwyconego miejsca) należy przestrzegać wskazówek dot. „Zakłóceń”.

Po dokonaniu odczytu barwa reaktywna pól testowych może jeszcze ulec zmianie. Dlatego, aby ustalić właściwe wyniki, ważne jest dokonanie wartościowania w podanym czasie.

## Zakłócenia:

W przypadku dodatniego zabarwienia się pola testowego azotynu uzyskany wynik na oznaczanie azotanu jest nieważny. Aby zakłócenie azotynem usunąć, należy do 10 mL badanego roztworu testowego dodać jedną łyżkę miarową kwasu sulfaminowego (REF 918973). Na zakoczenie należy powtórzyć przetestowanie tego roztworu.

Roztwór silnie kwaśny ( $\text{pH} < 1$ ) muszą być buforowane octanem sodowym. Roztwory alkaliczne ( $\text{pH} > 12$ ) muszą być nastawiane kwasem cytrynowym na wartość pH 3–5.

Poniższe maksymalne stężenia jonów obyczajnych nie powodują jeszcze zakłóceń w oznaczaniu (przetestowanie roztworami azotanu 0 wzgl. 25 mg/L):

1000 mg/L:  $\text{Al}^{3+}$ ,  $\text{As}^{3+}$ ,  $\text{Ba}^{2+}$ ,  $\text{Ca}^{2+}$ ,  $\text{Co}^{2+}$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{Mg}^{2+}$ ,  $\text{Mn}^{2+}$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{Ni}^{2+}$ ,  $\text{Pb}^{2+}$ ,  $\text{Zn}^{2+}$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{CN}^-$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$

500 mg/L:  $\text{Fe}^{2+}$ ,  $\text{SO}_3^{2-}$

250 mg/L:  $\text{Fe}^{3+}$ ,  $\text{S}^{2-}$

100 mg/L:  $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$ ,  $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$ ,  $\text{Hg}^{2+}$ ,  $\text{SCN}^-$

50 mg/L:  $\text{Ag}^+$ ,  $\text{Hg}^+$

25 mg/L:  $\text{S}^{2-}$

0,25 mg/L:  $\text{NO}_2^-$  (zob. wyżej)

## Uswanie:

Informacje dotyczące usuwania można znaleźć w karcie charakterystyki. Kartę charakterystyki można pobrać na stronie [www.mn-net.com/SDS](http://www.mn-net.com/SDS).

## Warunki przechowywania:

Paski testowe należy chronić przed światłem słonecznym i wilgocią. Puszkę przechowywać w miejscu chłodnym i suchym (w temperaturze 4–30 °C).

Przy prawidłowym składowaniu laseczki testowe są przydatne do użytku do daty podanej na opakowaniu.

# QUANTOFIX® Nitrate 100

en

## Description:

QUANTOFIX® Nitrate 100 are test strips for the semi-quantitative determination of nitrate ions ( $\text{NO}_3^-$ ) in aqueous solutions or samples. False positive color reactions of the nitrate test field in concomitant presence of nitrite ( $\text{NO}_2^-$ ) are indicated by an additional nitrite test field. QUANTOFIX® Nitrate 100 test strips are also suitable for reflectometric evaluation using the QUANTOFIX® Relax (REF 91346).

## Pack content:

1 aluminum container with 100 test strips

## Measuring range:

Visually	Reflectometrically
5–100 mg/L $\text{NO}_3^-$	3–100 mg/L $\text{NO}_3^-$
0,5–50 mg/L $\text{NO}_2^-$	0,5–50 mg/L $\text{NO}_2^-$

## Color gradation:

0 · 5 · 10 · 25 · 50 · 75 · 100 mg/L  $\text{NO}_3^-$   
0 · 0,5 · 2 · 5 · 10 · 25 · 50 mg/L  $\text{NO}_2^-$

## Hazard warnings:

This test does not contain hazardous substances that must be labelled.

## General indications:

Remove only as many test strips as are required. Close the container immediately after removing a strip. Do not touch the test fields. For the application in dairy products (e.g. whey) the corresponding special prescription and reflectometric special method ( $\text{NO}_3^-$  100 S1 or S2) is recommended.

The special regulation can be found in the download area of the product on our website:

[https://www.mn-net.com/media/pdf/20/a4/a2/SI\\_Nitrate\\_100\\_in\\_dairy\\_products\\_EN.pdf](https://www.mn-net.com/media/pdf/20/a4/a2/SI_Nitrate_100_in_dairy_products_EN.pdf)

## Instructions for use:

1. Dip the test strip with both fields into the test solution for 1 s.
2. Shake off excess liquid.
3. Wait 60 s.
4. Compare the test fields immediately to the color scale. Read the values which match the color of the test fields most closely (reading accuracy:  $\pm \frac{1}{2}$  colored field of the scale). If nitrate ions are present, the outer test field (at the end of the strip) will turn red-violet. In case of a color change of the nitrite warning field (at the holding end) please read the information on "Interferences".

The reaction color of the test fields may change after the value has been taken. It is therefore crucial to evaluate the coloration within the prescribed time scale in order to achieve a correct result.

## Interferences:

In case of a positive color change of the nitrite test field, the result of the nitrate determination is invalid. To eliminate the nitrite interference, add 1 spoonful of amidosulfuric acid (REF 918973) to 10 mL of the sample. Subsequently repeat the test with this solution.

Strongly acidic solutions ( $\text{pH} < 1$ ) must be buffered with sodium acetate, and alkaline solutions ( $\text{pH} > 12$ ) with citric acid to a pH of 3–5.

The following ions do not interfere yet with the determination when the concentrations below are not exceeded (tested with 0 and 25 mg/L, respectively, of nitrate solutions):

1000 mg/L:  $\text{Al}^{3+}$ ,  $\text{As}^{3+}$ ,  $\text{Ba}^{2+}$ ,  $\text{Ca}^{2+}$ ,  $\text{Co}^{2+}$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{Mg}^{2+}$ ,  $\text{Mn}^{2+}$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{Ni}^{2+}$ ,  $\text{Pb}^{2+}$ ,  $\text{Zn}^{2+}$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{CN}^-$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$

500 mg/L:  $\text{Fe}^{2+}$ ,  $\text{SO}_3^{2-}$

250 mg/L:  $\text{Fe}^{3+}$ ,  $\text{S}^{2-}$

100 mg/L:  $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$ ,  $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$ ,  $\text{Hg}^{2+}$ ,  $\text{SCN}^-$

50 mg/L:  $\text{Ag}^+$ ,  $\text{Hg}^+$

25 mg/L:  $\text{S}^{2-}$

0,25 mg/L:  $\text{NO}_2^-$  (see above)

## Disposal:

Information regarding disposal can be found in the safety data sheet. You can download the SDS from [www.mn-net.com/SDS](http://www.mn-net.com/SDS).

# QUANTOFIX® Nitrate 100

fr

## Description :

Les languettes test QUANTOFIX® Nitrate 100 sont destinées à la détermination semi-quantitative des ions de nitrate ( $\text{NO}_3^-$ ) dans des solutions ou échantillons aqueux. Les réactions colorées faussement positives de la zone de test du nitrate en cas de présence simultanée de nitrite ( $\text{NO}_2^-$ ) sont signalées par une zone de test supplémentaire pour le nitrite (voir Interférences). Les languettes test QUANTOFIX® Nitrate 100 conviennent également pour l'évaluation par réflectométrie avec le lecteur QUANTOFIX® Relax (REF 91346).

## Contenu :

1 boîte en aluminium avec 100 Languettes test

## Domaine de mesure :

Méthode visuelle	Méthode par réflectométrie
5–100 mg/L $\text{NO}_3^-$	3–100 mg/L $\text{NO}_3^-$
0,5–50 mg/L $\text{NO}_2^-$	0,5–50 mg/L $\text{NO}_2^-$

## Echelons :

0 · 5 · 10 · 25 · 50 · 75 · 100 mg/L  $\text{NO}_3^-$   
0 · 0,5 · 2 · 5 · 10 · 25 · 50 mg/L  $\text{NO}_2^-$

## Indication de danger :

Ce test est exempt de toute substance dangereuse nécessitant un étiquetage particulier.

## Remarques générales :

Prélever seulement le nombre de languettes test nécessaires. Refermer la boîte immédiatement après. Eviter de toucher les zones de test. Pour l'application dans les produits laitiers (par exemple le lactosérum), la prescription spéciale correspondante et la méthode spéciale réflectométrique ( $\text{NO}_3^-$  100 S1 ou S2) sont recommandées.

La prescription spéciale se trouve dans la zone de téléchargement du produit sur notre site web :

[https://www.mn-net.com/media/pdf/20/a4/a2/SI\\_Nitrate\\_100\\_in\\_dairy\\_products\\_EN.pdf](https://www.mn-net.com/media/pdf/20/a4/a2/SI_Nitrate_100_in_dairy_products_EN.pdf)

## Mode d'emploi :

1. Immerger la languette avec ses deux zones de test pendant 1 s dans l'échantillon.
2. Éliminer l'excédent de liquide en secouant.
3. Attendre 60 s.
4. Comparer tout de suite les zones de test avec l'échelle colorimétrique. Déterminer la teinte de laquelle la coloration de chacune des zones de test se rapproche le plus (précision de lecture:  $\pm \frac{1}{2}$  champ de couleur) et relever la valeur correspondante. En présence d'ions de nitrate, la zone de test au bout de la languette vire au rouge-violet. Si l'autre zone signalant la présence de nitrite se colore elle aussi, tenir compte des instructions ci-dessous, au point « Interférences ».

Il est possible que les zones de test changent encore de couleur après le relevé, d'où l'importance de respecter le temps de lecture indiqué pour obtenir des résultats corrects.

## Interférences :

En cas de réaction colorée positive de la zone de test du nitrite, le résultat de la détermination du nitrate n'est pas valable. Afin de remédier à ce problème d'interférence due au nitrite, on mélange 10 mL de l'échantillon à analyser avec une mesurette d'acide sulfamique (REF 918973) puis on recommence le test avec cette solution.

Les échantillons fortement acides ( $\text{pH} < 1$ ) doivent être neutralisés avec de l'acétate de sodium, les solutions alcalines ( $\text{pH} > 12$ ) amenées à un pH de 3 à 5 avec de l'acide citrique.

Les ions suivants interfèrent seulement dans des concentrations supérieures à celles indiquées (testé avec 0 ou 25 mg/L de solutions de nitrate) :

1000 mg/L:  $\text{Al}^{3+}$ ,  $\text{As}^{3+}$ ,  $\text{Ba}^{2+}$ ,  $\text{Ca}^{2+}$ ,  $\text{Co}^{2+}$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{Mg}^{2+}$ ,  $\text{Mn}^{2+}$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{Ni}^{2+}$ ,  $\text{Pb}^{2+}$ ,  $\text{Zn}^{2+}$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{CN}^-$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$

500 mg/L:  $\text{Fe}^{2+}$ ,  $\text{SO}_3^{2-}$

250 mg/L:  $\text{Fe}^{3+}$ ,  $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$

100 mg/L:  $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$ ,  $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$ ,  $\text{Hg}^{2+}$ ,  $\text{SCN}^-$

50 mg/L:  $\text{Ag}^+$ ,  $\text{Hg}^+$

25 mg/L:  $\text{S}^{2-}$

0,25 mg/L:  $\text{NO}_2^-$  (cf. ci-dessus)

## Elimination :

Vous trouverez des informations concernant l'élimination des produits dans la fiche de données de sécurité. Vous trouverez la fiche de données de sécurité sur le site [www.mn-net.com/SDS](http://www.mn-net.com/SDS) pour la télécharger.

## Conservation et stabilité :

Ne pas exposer les languettes test à la lumière du soleil ni à l'humidité. Conserver la boîte dans un endroit frais et sec (température de stockage 4–30 °C). Dans la mesure où les consignes énoncées sont respectées, les languettes test se conservent jusqu'à la date de péremption imprimée sur l'emballage.

MACHEREY-NAGEL GmbH & Co. KG · Valenciennes Str. 11 · 52355 Düren · Allemagne

Tel.: +49 24 21 969-0 · info@mn-net.com · www.mn-net.com

France : MACHEREY-NAGEL SAS · 1, rue Gutenberg – BP135 · 67720 Hoerdt · France

Tel.: 03 88 68 22 68 · sales-fr@mn-net.com

MACHEREY-NAGEL SAS (Société par Actions Simplifiée) au capital de 186600 €

Siret 379 859 531 00020 · RCS Strasbourg B379859531 · N° intracommunautaire FR04 379 859 531

# QUANTOFIX® Nitraat 100

nl

## Beschrijving:

QUANTOFIX® Nitraat 100 zijn teststrips voor de semi-kwantitatieve bepaling van nitraat-rationen ( $\text{NO}_3^-$ ) in waterige oplossingen of monsters. Vals positieve kleurreacties van het nitraat-testveld, met tevens aanwezig nitriet ( $\text{NO}_2^-$ ), worden aangegeven door een nitriet-testveld (zie storingen). QUANTOFIX® Nitraat 100 teststrips zijn ook geschikt voor reflectometrische analyse met de QUANTOFIX® Relax (REF 91346).

## Inhoud:

1 aluminium blikje met 100 teststrips

## Meetbereik :

Visueel	Reflectometrisch
5–100 mg/L $\text{NO}_3^-$	3–100 mg/L $\text{NO}_3^-$
0,5–50 mg/L $\text{NO}_2^-$	0,5–50 mg/L $\text{NO}_2^-$

## Kleurgradaties :

0 · 5 · 10 · 25 · 50 · 75 · 100 mg/L  $\text{NO}_3^-$

0 · 0,5 · 2 · 5 · 10 · 25 · 50 mg/L  $\text{NO}_2^-$

## Waarschuwingen voor risico's:

Deze test bevat geen verplicht te labelen gevaarlijke stoffen.

## Algemene richtlijnen:

Neem telkens slechts het benodigde aantal teststrips uit de verpakking. Het blikje daarna onmiddellijk weer goed afsluiten. Testvelden niet aanraken. Voor de toepassing in zuivelproducten (bijv. wei) wordt het bijbehorende speciale voorschrift en de reflectometrische speciale methode ( $\text{NO}_3^-$  100 S1 of S2) aanbevolen.

Het speciale voorschrift is te vinden in het downloadgedeelte van het product op onze website:

[https://www.mn-net.com/media/pdf/20/a4/a2/SI\\_Nitrate\\_100\\_in\\_dairy\\_products\\_EN.pdf](https://www.mn-net.com/media/pdf/20/a4/a2/SI_Nitrate_100_in_dairy_products_EN.pdf)

## Gebruiksaanwijzing:

1. Dompel het teststrip 1 s met beide testvelden onder in het monster.
2. Schud de overtollige vloeistof eraf.
3. 60 s wachten.

4. Daarna de testvelden onmiddellijk met de kleurenschaal vergelijken en de waarden aflezen die de verkleuring van het testveld het meest benadert (afleesnauwkeurigheid:  $\pm \frac{1}{2}$  kleurveld).

Als er nitraat-ioniën voorhanden zijn, verkleurt het buitenste testpapier (op het einde van het strip) rood-paars. Bij verkleuring van het nitriet-waarschuwingssveld (bij het handvatende) de aanwijzingen bij 'Storingen' in acht nemen.

De reactiekleur van de testvelden kan na de aflezing nog veranderen. Daarom is beoordeling op het aangegeven tijdstip belangrijk om correcte resultaten te bepalen.

## Storingen:

Bij een positieve verkleuring van het nitriet-testveld is het resultaat van het nitraatbepaling ongeldig. Om de door teveel nitriet veroorzaakte storing te verhelpen, vermengt men 10 mL van het te onderzoeken monster met een maatlepel amidosulfonzuur (REF 918973). Vervolgens moet de test met deze oplossing worden herhaald.

Sterk zure oplossingen ( $\text{pH} < 1$ ) moeten met natriumacetaat worden gebufferd. Alkalische oplossingen ( $\text{pH} > 12$ ) moeten met citroenzuur op pH 3–5 worden ingesteld.

De bepaling wordt door de volgende maximale concentraties van vreemde ionen niet gestoord (getest resp. 0 en 25 mg/L nitraat-oplossingen):

1000 mg/L:  $\text{Al}^{3+}$ ,  $\text{As}^{3+}$ ,  $\text{Ba}^{2+}$ ,  $\text{Ca}^{2+}$ ,  $\text{Co}^{2+}$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{Mg}^{2+}$ ,  $\text{Mn}^{2+}$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{Ni}^{2+}$ ,  $\text{Pb}^{2+}$ ,  $\text{Zn}^{2+}$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{CN}^-$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$

500 mg/L:  $\text{Fe}^{2+}$ ,  $\text{SO}_3^{2-}$

250 mg/L:  $\text{Fe}^{3+}$ ,  $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$

100 mg/L:  $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$ ,  $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$ ,  $\text{Hg}^{2+}$ ,  $\text{SCN}^-$

50 mg/L:  $\text{Ag}^+$ ,  $\text{Hg}^+$

25 mg/L:  $\text{S}^{2-}$

0,25 mg/L:  $\text{NO}_2^-$  (zie hierboven)

## Verwijdering:

Raadpleeg het veiligheidsinformatieblad voor informatie over de afvoer. U kunt het veiligheidsinformatieblad downloaden van [www.mn-net.com/SDS](http://www.mn-net.com/SDS).

## Opslagcondities:

Bescherm de teststrips tegen zonlicht en vochtigheid. Het blikje koel en droog bewaren (opslagtemperatuur 4–30 °C).

Mits bewaard onder de juiste omstandigheden zijn de teststrips tot aan de opgedrukte vervaldatum houdbaar.

# QUANTOFIX® Nitrato 100

es

## Descripción:

Tiras reactivas para la determinación semicuantitativa de nitrato ( $\text{NO}_3^-$ ) en soluciones o muestras acuosas. Estas tiras cuentan con una almohadilla adicional de nitrito que cambia de color en caso de reacciones falsas positivas en la almohadilla de nitrato debido a la presencia de nitrito ( $\text{NO}_2^-$ ), ver "Interferencias". Las tiras reactivas QUANTOFIX® Nitrato 100 pueden usarse también con el reflectómetro QUANTOFIX® Relax (REF 91346).

## Contenido :

1 tubo de aluminio con 100 tiras reactivas

## Rango de medida:

Evaluación visual	Evaluación reflectométrica
5–100 mg/L $\text{NO}_3^-$	3–100 mg/L $\text{NO}_3^-$
0,5–50 mg/L $\text{NO}_2^-$	0,5–50 mg/L $\text{NO}_2^-$

## Gradación:

0 · 5 · 10 · 25 · 50 · 75 · 100 mg/L  $\text{NO}_3^-$   
0 · 0,5 · 2 · 5 · 10 · 25 · 50 mg/L  $\text{NO}_2^-$

## Indicaciones de peligro:

Este test no contiene ninguna sustancia peligrosa que deba ser indicada en la etiqueta.

## Indicaciones generales:

Utilice sólo la cantidad necesaria de tiras. Una vez sacadas las tiras que se necesitan, cierre el tubo inmediatamente. No toque las almohadillas reactivas. Para la aplicación en productos lácteos (p. ej. suero de leche) se recomienda la correspondiente prescripción especial y el método especial reflectométrico ( $\text{NO}_3^-$  100 S1 o S2).

La prescripción especial se encuentra en el área de descargas del producto en nuestra página web:

[https://www.mn-net.com/media/pdf/20/a4/a2/SI\\_Nitrate\\_100\\_in\\_dairy\\_products\\_EN.pdf](https://www.mn-net.com/media/pdf/20/a4/a2/SI_Nitrate_100_in_dairy_products_EN.pdf)

## Instrucciones de uso:

1. Sumerge la tira reactiva con ambas almohadillas por 1 s en la muestra.
2. Agite un poco para eliminar el exceso de líquido.
3. Espera 60 s.
4. Compare inmediatamente con la escala de colores. Para la lectura del valor en cada caso, tome el color más parecido al de la almohadilla reactiva (exactitud de lectura:  $\pm \frac{1}{2}$  graduación de la escala de referencia). En presencia de iones de nitrato, la almohadilla reactiva en la punta de la tira se tornará rojo-violeta. En caso de coloración de la almohadilla de advertencia, sigan las indicaciones de la sección "Interferencias". El color adquirido por las almohadillas reactivas todavía puede cambiar después de la lectura. Por lo tanto, es muy importante no dejar pasar más tiempo del indicado para leer el resultado si se quieren obtener valores correctos.

## Interferencias:

En caso de coloración de la almohadilla de nitrito, el resultado de la determinación de nitrato será inválido. Para eliminar las interferencias causadas por el nitrito, añada 1 cucharada de ácido sulfámico (REF 918973) a 10 mL de muestra, y repita el test con esta solución.

Las soluciones fuertemente acidas ( $\text{pH} < 1$ ) deberán tamponarse con acetato de sodio, y las soluciones alcalinas ( $\text{pH} > 12$ ) con ácido cítrico hasta que alcancen un pH de 3–5.

Los iones mencionados a continuación sólo interferirán en concentraciones superiores a las indicadas (ensayo realizado con 2 soluciones de nitrato de 0 y 25 mg/L respectivamente):

1000 mg/L:  $\text{Al}^{3+}$ ,  $\text{As}^{3+}$ ,  $\text{Ba}^{2+}$ ,  $\text{Ca}^{2+}$ ,  $\text{Co}^{2+}$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{Mg}^{2+}$ ,  $\text{Mn}^{2+}$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{Ni}^{2+}$ ,  $\text{Pb}^{2+}$ ,  $\text{Zn}^{2+}$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{CN}^-$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$

500 mg/L:  $\text{Fe}^{2+}$ ,  $\text{SO}_3^{2-}$

250 mg/L:  $\text{Fe}^{3+}$ ,  $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$

100 mg/L:  $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$ ,  $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$ ,  $\text{Hg}^{2+}$ ,  $\text{SCN}^-$