

T1

1000 mg/l: Cl<sup>-</sup>, SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>

500 mg/l: K<sup>+</sup>, Na<sup>+</sup>, Ca<sup>2+</sup>

50 mg/l: CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>, NO<sub>3</sub><sup>-</sup>, Fe<sup>3+</sup>, Cr<sup>3+</sup>, Cr<sup>6+</sup>, Zn<sup>2+</sup>, Cu<sup>2+</sup>, Co<sup>2+</sup>, Ni<sup>2+</sup>, Hg<sup>2+</sup>

25 mg/l: Fe<sup>2+</sup>

10 mg/l: Sn<sup>2+</sup>

5 mg/l: Pb<sup>2+</sup>

2 mg/l: Ag<sup>+</sup>

## Datababel / Data table

LP2W 06/2001  
NH<sub>4</sub>-N • F1 = 0 • F2 = 22.25 • K = -0.607  
NH<sub>4</sub> • F1 = 0 • F2 = 28.71 • K = -0.789

CADAS 30/30S/50/50S 06/2001  
NH<sub>4</sub>-N • λ: 690 nm • Pro.: 1 • F1 = 0 • F2 = 21.85 • K = -1.431  
NH<sub>4</sub> • λ: 690 nm • Pro.: 1 • F1 = 0 • F2 = 28.14 • K = -1.837

ISIS 6000/9000 06/2001  
NH<sub>4</sub>-N • λ: 695 nm • Pro.: 1 • F1 = 0 • F2 = 22.32 • K = -1.739  
NH<sub>4</sub> • λ: 695 nm • Pro.: 1 • F1 = 0 • F2 = 28.75 • K = -2.248

CADAS 100 / LPG 158 06/2001  
NH<sub>4</sub>-N • λ: 694 nm • F1 = 21.92 • F2 = -0.647  
NH<sub>4</sub> • λ: 694 nm • F1 = 28.23 • F2 = -0.835

CADAS 100 / LPG 210 06/2001  
NH<sub>4</sub>-N • λ: 694 nm • F1 = 21.92 • K = -0.647  
NH<sub>4</sub> • λ: 694 nm • F1 = 28.23 • K = -0.835

CADAS 200 06/2001  
NH<sub>4</sub>-N • E1W1 • C1 = E1\*F1-F2 •  
W1 = 694 nm • F1 = 21.96 • F2 = 1.541

NH<sub>4</sub> • E1W1 • C1 = E1\*F1-F2 •  
W1 = 694 nm • F1 = 28.28 • F2 = 1.989

NL

## LCK 303 Ammonium-Stikstof

! Let a.u.b. op de "Uitgave datum"  
(zie datababel) en lees de "Opmerking".  
Veiligheidsadvies en houdbaarheids-  
datum op de verpakking.

### Principe

Ammonium-ionen reageren bij een pH-waarde van 12.6 met hypo-chloriet-ionen en salicylaat-ionen in verbinding met natriumnitro-prusside als katalysator en vormen zo de stof indofenol-blauw.

### Toepassingsgebied

Oppervlaktewateren, afvalwater, bodem, substraat

### Storingen

De, in **T1** genoemde ionen, zijn tot aan de aangegeven concentratie afzonderlijk onderzocht en storen niet. De invloed van het cummulatief effect en invloed van andere ionen is niet door ons onderzocht.

Primaire aminen worden mee geregistreerd en geven een te hoog resultaat. Een hoeveelheid van 10000 maal de toegestane hoeveelheid ureum stoert niet. Alle reductiemiddelen storen en geven te lage resultaten.

**Een veel te grote hoeveelheid ammonium kan ertoe leiden dat een resultaat wordt aangegeven dat binnen het meetbereik ligt. Het verdient in dit geval aanbeveling, te verdunnen en een betrouwbaarheidscontrole uit te voeren.**

De meetresultaten zijn via een plausibiliteitsonderzoek te controleren (verdunning en/of standaard-additie).

**pH-waarde** monster ..... 4 – 9  
**Temperaturen** monster/analyse-kvet ..... 20°C

**Afwijkende temperatuuren beïnvloeden de nauwkeurigheid van het resultaat.**

Het monster dient zo snel mogelijk na de monstername te worden onderzocht.

### Afhankelijkheid van de tijd

De eindextinctie is na een reactietijd van **15 min** gerealiseerd en blijft dan **15 min lang constant**.

### Opmerking!

**Verandering van de factoren in alle fotometers.**

GB

## LCK 303 Ammonium-Nitrogen

! Please check the "Edition Date"  
(see data table) and read the "Note".  
Safety advice and expiry date on  
package.

### Principle

Ammonium ions react at pH 12.6 with hypochlorite ions and salicylate ions in the presence of sodium nitroprusside as a catalyst to form indophenol blue.

### Range of Application

Surface water, waste water, soils, substrates

### Interferences

The ions listed in **T1** have been individually checked up to the given concentrations and do not cause interference. We have not determined cumulative effects and the influence of other ions.

Primary amines are also determined and cause high-bias results. A 10000-fold excess of urea does not interfere. All reducing agents interfere and cause low-bias results.

**A large excess of ammonium can cause result displays within the measuring range. It is advisable to carry out a plausibility check by making dilutions.**

The measurement results must be subjected to plausibility checks (dilute and/or spike the sample).

**pH** sample ..... 4 – 9

**Temperature** sample/sample cuvette ..... 20°C

**In case of not working at the right recommended temperature an incorrect result may be obtained.**

The sample should be analysed as soon as possible after it has been taken.

### Time dependency

The final absorbance is reached after a reaction time of **15 min** and then remains **constant for a further 15 min**.

### Note

**Change of factor for all types of photometers.**

T1

1000 mg/l: Cl<sup>-</sup>, SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>

500 mg/l: K<sup>+</sup>, Na<sup>+</sup>, Ca<sup>2+</sup>

50 mg/l: CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>, NO<sub>3</sub><sup>-</sup>, Fe<sup>3+</sup>, Cr<sup>3+</sup>, Cr<sup>6+</sup>, Zn<sup>2+</sup>, Cu<sup>2+</sup>, Co<sup>2+</sup>, Ni<sup>2+</sup>, Hg<sup>2+</sup>

25 mg/l: Fe<sup>2+</sup>

10 mg/l: Sn<sup>2+</sup>

5 mg/l: Pb<sup>2+</sup>

2 mg/l: Ag<sup>+</sup>

## Datentabelle / Table des données /

### Tabella dati

LP2W 06/2001

NH<sub>4</sub>-N • F1 = 0 • F2 = 22.25 • K = -0.607

NH<sub>4</sub> • F1 = 0 • F2 = 28.71 • K = -0.789

CADAS 30/30S/50/50S 06/2001

NH<sub>4</sub>-N • λ: 690 nm • Pro.: 1 • F1 = 0 • F2 = 21.85 • K = -1.431

NH<sub>4</sub> • λ: 690 nm • Pro.: 1 • F1 = 0 • F2 = 28.14 • K = -1.837

ISIS 6000/9000 06/2001

NH<sub>4</sub>-N • λ: 695 nm • Pro.: 1 • F1 = 0 • F2 = 22.32 • K = -1.739

NH<sub>4</sub> • λ: 695 nm • Pro.: 1 • F1 = 0 • F2 = 28.75 • K = -2.248

CADAS 100 / LPG 158 06/2001

NH<sub>4</sub>-N • λ: 694 nm • F1 = 21.92 • F2 = -0.647

NH<sub>4</sub> • λ: 694 nm • F1 = 28.23 • F2 = -0.835

CADAS 100 / LPG 210 06/2001

NH<sub>4</sub>-N • λ: 694 nm • F1 = 21.92 • K = -0.647

NH<sub>4</sub> • λ: 694 nm • F1 = 28.23 • K = -0.835

CADAS 200 06/2001

NH<sub>4</sub>-N • E1W1 • C1 = E1•F1-F2 •

W1 = 694 nm • F1 = 21.96 • F2 = 1.541

NH<sub>4</sub> • E1W1 • C1 = E1•F1-F2 •

W1 = 694 nm • F1 = 28.28 • F2 = 1.989

D

### LCK 303 Ammonium-Stickstoff

! Bitte "Ausgabedatum" (s. Datentabelle) und "Hinweis" beachten.  
Sicherheitshinweise und Verfallsdatum auf der Packung.

#### Prinzip

Ammoniumionen reagieren bei pH 12.6 mit Hypochlorationen und Salicylationen in Gegenwart von Nitroprussid-Natrium als Katalysator zu Indophenolblau.

#### Anwendungsbereich

Oberflächenwasser, Abwasser, Boden, Substrat

#### Störungen

Die in T1 aufgeführten Ionen wurden bis zu den angegebenen Konzentrationen einzeln überprüft und stören nicht. Die summarische Wirkung sowie der Einfluss weiterer Ionen wurden von uns nicht ermittelt.

Primäre Amine werden miterfasst und ergeben Mehrbefunde. Ein 1000facher Überschuss an Harnstoff stört nicht. Alle Reduktionsmittel stören und führen zu Minderbefunden.

**Ein hoher Überschuss an Ammonium kann zu Ergebnisanzeigen innerhalb des Messbereichs führen. Hier ist eine Plausibilitätskontrolle durch Verdünnen empfehlenswert.**

Messergebnisse sind durch eine Plausibilitätskontrolle zu überprüfen (Verdünnung und/oder Aufstockung).

pH-Wert Probe ..... 4 - 9

Temperatur Probe/Analysenküvette ..... 20°C

**Abweichende Temperaturen beeinflussen die Ergebnisrichtigkeit.**

Die Wasserprobe sollte sobald wie möglich nach der Probenahme untersucht werden.

#### Zeitabhängigkeit

Die Endextinktion liegt nach einer Reaktionszeit von **15 min** vor und bleibt dann **15 min konstant**.

#### Hinweis

**Faktoränderung bei allen Photometertypen.**

F

### LCK 303 Azote ammoniacal

! Vérifier la date d'édition (voir table des données) et lire la "Remarque".  
Conseils de sécurité et date de péremption sur l'emballage.

#### Principe

En présence de sodium nitroprussique agissant comme catalyseur et à une valeur du pH d'environ 12.6, les ions ammonium réagissent avec les ions hypochloreux et salicyliques et donnent une coloration bleue indophénol.

#### Domaine d'application

Eaux de surface, eaux de rejet, sols, substrats

#### Perturbations

Les ions mentionnés dans T1 ont été vérifiés séparément, ils n'interferent pas jusqu'aux concentrations indiquées. Nous n'avons cependant pas étudié l'effet cumulatif et l'influence d'ions supplémentaires.

Les amines primaires sont aussi déterminées et sont donc à l'origine des résultats trop élevés. Un excédent 10000 fois plus élevé en urée ne gêne pas l'évaluation. Tous les réducteurs gênent et donnent des résultats trop faibles.

**Malgré un excédent important d'ammonium, l'appareil peut tout de même afficher un résultat d'analyse compris dans la gamme de mesure. Pour éliminer une telle erreur, il est recommandé ici de vérifier le résultat obtenu en effectuant une nouvelle analyse après avoir dilué l'échantillon (contrôle de plausibilité).**

Les résultats de mesures sont à vérifier par un contrôle de plausibilité (dilution et/ou addition).

pH échantillon ..... 4 - 9

Température échantillon/cuve d'analyse ..... 20°C

**Des températures différentes influencent l'exactitude des résultats.**

L'analyse doit être réalisée immédiatement après la prise d'échantillon.

#### Importance du temps

L'extinction finale apparaît après un temps de réaction de **15 min** et reste **constante** pendant **15 min**.

#### Remarque

**Modification de facteur pour tous les types de photomètres.**

I

### LCK 303 Ammonio/Azoto ammoniacale

! Si prega di verificare la "Data di Edizione" (vedi tabella dati) e di leggere le "Note".  
Avvertenze e data di scadenza sulla confezione.

#### Principio

Ioni ammonio reagiscono a un pH 12.6 con ioni di ipoclorito e di salicilato, in presenza di nitroprussato sodico quale catalizzatore, dando il blu indofenolo.

#### Applicazione

Acque di superficie, acque di scarico, terreni, substrati

#### Interferenze

Gli ioni elencati in T1 sono stati verificati singolarmente fino alle concentrazioni specificate e non causano interferenze. Non sono stati verificati eventuali effetti cumulativi e l'influenza di altri ioni.

Le ammine primarie possono reagire dando valori più elevati. Un contenuto di urea 10000 volte più elevato non interferisce. Tutte le sostanze riducenti interferiscono e danno valori minori.

**Concentrazioni molto elevate di ammonio rischiano di dare risultati che rientrano nel campo di misura. Verificare diluendo il campione.**

I risultati sono da verificare con un controllo (diluizione e/o soluzione additiva).

pH campione ..... 4 - 9

Temperatura campione/cuvetta d'analisi ..... 20°C

**Variazioni della temperatura influenzano la correttezza del valore misurato.**

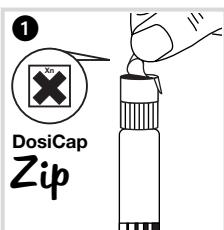
Fare l'analisi subito dopo aver prelevato in campione!

#### Tempo

Il valore definitivo dell'estinzione si ottiene dopo **15 min** di reazione; il valore rimane **costante per 15 min**.

#### Note

**Variazione del fattore su tutti i fotometri.**



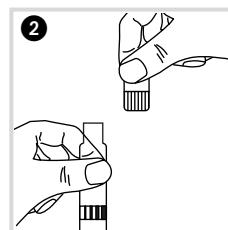
Siegelfolie von dem aufgeschraubten **DosiCap® Zip vorsichtig** abziehen.

Enlevez **delicatement** la feuille de protection du **DosiCap Zip** détachable.

Rimuovere **con attenzione** il foglio di alluminio.

Afdekfolie **voorzichtig** verwijderen.

**Carefully** remove the foil from the screwed-on **DosiCap Zip**.



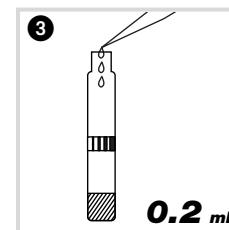
**DosiCap® Zip** abschrauben.

Dévissez le **DosiCap Zip**.

Svitare il **DosiCap Zip**.

**DosiCap Zip** afschroeven.

Unscrew the **DosiCap Zip**.



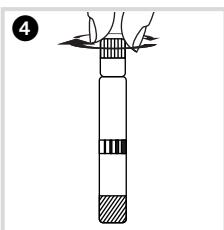
**0.2 ml** Probe pipettieren.

Pipetter **0.2 ml** d'échantillon.

Pipettare **0.2 ml** di campione.

**0.2 ml** monster pipetteren.

Pipette **0.2 ml** sample.



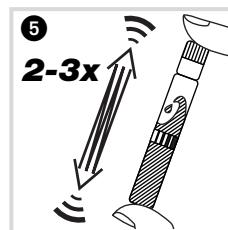
**Sofort** DosiCap® Zip aufschrauben; Riffelung oben.

Vissez **immédiatement** le DosiCap Zip; dirigeant le cannelage vers le haut.

Avvitare **subito** il DosiCap Zip; scanalatura esterna verso l'alto.

**Onmiddellijk** DosiCap Zip opschroeven; geribbelde zijde naar boven.

**Immediately** screw the **DosiCap Zip** back; fluting at the top.



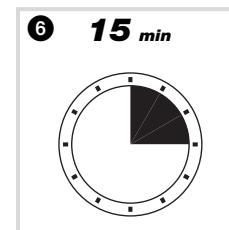
Kräftig schütteln.

Secouer énergiquement.

Agitare energicamente.

Krachtig schudden.

Shake firmly.



Nach **15 min** Küvette außen gut säubern und auswerten.

Attendre **15 min**, bien nettoyer l'extérieur de la cuve et mesurer.

Dopo **15 min** pulire bene la cuvetta esternamente e leggere.

Na **15 min** het kuvert van buiten goed reinigen en meten.

After **15 min** thoroughly clean the outside of the cuvette and evaluate.

	<b>Analysenküvette ①</b> Cuve d'analyse Cuvetta d'analisi Analyse-kvet Sample cuvette
 <b>Barcode ①</b>	✓

### Auswertung / Evaluation / Lettura / Meting

<sup>1)</sup> LASA 50 / 100  
XION 500  
CADAS 30 / 50 / 30S / 50S / 200 Barcode  
ISIS 9000  
DR 2800 / DR 5000

	Filter ①	Eeprom ②	Test ③	Kontrollnr. ④	Analysenküvette ⑤
LASA aqua	△ 303 N / △ 303	_ : 46	NH <sub>4</sub> -N: △ 303 N / NH <sub>4</sub> : △ 303	--	✓
LASA 1 / plus	690 nm	--	NH4-N / NH4 LCK 303	2	✓
LASA 10 / 20	--	_ : 46	NH4-N / NH4 LCK 303	2	✓



### LP1W

- ⑧ Vom Ergebnis abziehen:  
NH<sub>4</sub>-N: **0.607 mg/l** / NH<sub>4</sub>: **0.789 mg/l**
- ⑧ Soustraire au résultat:  
NH<sub>4</sub>-N: **0.607 mg/l** / NH<sub>4</sub>: **0.789 mg/l**
- ⑧ Sottrarre dal risultato:  
NH<sub>4</sub>-N: **0.607 mg/l** / NH<sub>4</sub>: **0.789 mg/l**
- ⑧ Van het resultaat aftrekken:  
NH<sub>4</sub>-N: **0.607 mg/l** / NH<sub>4</sub>: **0.789 mg/l**
- ⑧ Subtract from the result:  
NH<sub>4</sub>-N: **0.607 mg/l** / NH<sub>4</sub>: **0.789 mg/l**

	Filter ①	Test ②	Faktor ③	Kontrollnr. ④	Nulllösung ⑤	Leerwert (dest. Wasser) ⑥	Analysenküvette ⑦
LP1W	695 nm	--	NH <sub>4</sub> -N: 22.25 / NH <sub>4</sub> : 28.71	--	LCW 918	--	✓
LP2W	695 nm	NH4-N / NH4 LCK 303	--	6	--	LCW 919	✓

	Filter ①	Eeprom ②	Mode ③	Test ④	Kontrollnr. ⑤	Analysenküvette, grüne Taste ⑥
CADAS 200 Basis	--	_ : 46	--	303	6	✓
ISIS 6000	--	_ : 46	<sup>2)</sup>	303	6	✓
LASA 30	695 nm	--	Dr. Lange	303	6	✓

2) KÜVETTEN-TEST

2) TEST EN CUVE

2) CUVETTE-TEST

2) KUVETTENTEST

2) CUVETTE TEST

	Mode ①	Symbol ②	Kontrollnr. ③	Leerwert (dest. Wasser) ④	Analysenküvette ⑤
CADAS 100 LPG158	TEST	NH <sub>4</sub> -N: \$ 303 N / NH <sub>4</sub> : \$ 303	--	LCW 919	✓
CADAS 100 LPG210	TEST	NH <sub>4</sub> -N: 303 N / NH <sub>4</sub> : 303	6	LCW 919	✓