

T1

1000 mg/l: Cl⁻, SO₄²⁻

500 mg/l: K⁺, Na⁺, Ca²⁺

100 mg/l: Ag⁺

70 mg/l: Cd²⁺

50 mg/l: NO₃⁻, Co²⁺, Zn²⁺, Pb²⁺, CO₃²⁻, Hg²⁺,

Cr³⁺, Cl⁶⁺

25 mg/l: Ni²⁺

10 mg/l: Cu²⁺

5 mg/l: Sn²⁺

NL

LCK 321 IJzer

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

Principe

IJzer(II)-ionen vormen met 1.10-fenantroline een oranje-rode complexe verbinding. In het watermonster aanwezige ijzer(III)-ionen worden vóór de vorming van het complex door ascorbinezuur gereduceerd tot ijzer(II)-ionen.

Toepassingsgebied

Drinkwater, ongezuiverd water, zwembadwater, afvalwater, procesanalyse

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.

Grote hoeveelheden koper, nikkel en tin geven een te hoog resultaat.

**Complexgebonden of niet-opgelost ijzer wordt bij de analyse niet geregistreerd.
Indien registratie gewenst is, zal een
ontsluiting moeten worden uitgevoerd met behulp van de Crack-Set LCW 902.**

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

pH-waarde monster 3 – 10
Temperatuur monster/reagentia 15 – 25°C

Datababel / Data table

LP2W	01/1995
Fe • F1 = 0 • F2 = 4.55 • K = 0	
CADAS 30/30S/50/50S	01/1995
Fe • λ: 485 nm • Pro.: 1 • F1 = 0 • F2 = 4.74 • K = -0.150	
Fe 902 • λ: 485 nm • Pro.: 9 • F1 = 0 • F2 = 4.74 • F3 = 1.2 • K = -0.150	
ISIS 6000/9000	01/1995
Fe • λ: 500 nm • Pro.: 1 • F1 = 0 • F2 = 4.551 • K = -0.189	
Fe 902 • λ: 500 nm • Pro.: 9 • F1 = 0 • F2 = 4.551 • F3 = 1.2 • K = -0.189	
CADAS 100 / LPG 158	01/1995
Fe • λ: 485 nm • F = 4.74	
CADAS 100 / LPG 210	01/1995
Fe • λ: 485 nm • F1 = 4.74	

GB

LCK 321 Iron

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

Principle

Iron(II) ions form an orange-red complex with 1.10-phenanthroline. Any iron(III) ions present in the water sample are reduced to iron(II) ions by ascorbic acid before the complex is formed.

Range of Application

Drinking water, raw water, swimming-bath water, waste water, process analysis

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.

Higher amounts of copper, nickel, and tin cause high-bias results.

Undissolved iron and iron contained in complexes can only be determined after digestion with Crack-Set LCW 902.

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

pH sample 3 – 10
Temperature sample/reagents 15 – 25°C

T1

1000 mg/l: Cl⁻, SO₄²⁻

500 mg/l: K⁺, Na⁺, Ca²⁺

100 mg/l: Ag⁺

70 mg/l: Cd²⁺

50 mg/l: NO₃⁻, Co²⁺, Zn²⁺, Pb²⁺, CO₃²⁻, Hg²⁺,

Cr³⁺, Cl⁶⁺

25 mg/l: Ni²⁺

10 mg/l: Cu²⁺

5 mg/l: Sn²⁺

D

LCK 321 Eisen

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

Prinzip

Eisen(II)-Ionen bilden mit 1.10-Phenanthrolin eine orangefarbene Komplexverbindung. In der Wasserprobe vorhandene Eisen(III)-Ionen werden vor der Komplexbildung durch Ascorbinsäure zu Eisen(II)-Ionen reduziert.

Anwendungsbereich

Trinkwasser, Rohwasser, Badewasser, Abwasser, Prozessanalytik

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.

Höhere Mengen an Kupfer, Nickel und Zinn führen zu Mehrbefunden.

**Komplexgebundenes oder ungelöstes Eisen wird bei der Bestimmung nicht erfasst.
Dazu muss ein Aufschluss mit dem Crack-Set LCW 902 durchgeführt werden.**

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

pH-Wert Probe 3 – 10

Temperatur Probe/Reagenzien 15 – 25°C

Datentabelle / Table des données /

Tabella dati

LP2W 01/1995

Fe • $F_1 = 0$ • $F_2 = 4.55$ • $K = 0$

CADAS 30/30S/50/50S 01/1995

Fe • $\lambda: 485 \text{ nm}$ • $\text{Pro.: } 1 \bullet F_1 = 0 \bullet F_2 = 4.74 \bullet K = -0.150$

Fe 902 • $\lambda: 485 \text{ nm}$ • $\text{Pro.: } 9 \bullet F_1 = 0 \bullet F_2 = 4.74 \bullet F_3 = 1.2 \bullet$

$K = -0.150$

ISIS 6000/9000 01/1995

Fe • $\lambda: 500 \text{ nm}$ • $\text{Pro.: } 1 \bullet F_1 = 0 \bullet F_2 = 4.551 \bullet K = -0.189$

Fe 902 • $\lambda: 500 \text{ nm}$ • $\text{Pro.: } 9 \bullet F_1 = 0 \bullet F_2 = 4.551 \bullet F_3 = 1.2 \bullet$

$K = -0.189$

CADAS 100 / LPG 158 01/1995

Fe • $\lambda: 485 \text{ nm}$ • $F = 4.74$

CADAS 100 / LPG 210 01/1995

Fe • $\lambda: 485 \text{ nm}$ • $F_1 = 4.74$

F

LCK 321 Ferro

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

Principe

Les ions fer(II) forment avec la 1.10-fénantrolina un complexe rouge-orange. Les ions fer(III) contenus dans l'échantillon sont réduits à l'état fer(II) avant la formation du complexe grâce à l'acide ascorbique.

Domaine d'application

Eaux potables, eaux brutes, eaux de baignade, eaux de rejet, analyses en mode continu

Perturbations

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

Des quantités importantes de cuivre, de nickel et d'étain sont à l'origine de résultats trop élevés.

Le fer complexé ou non-dissous ne sera pas déterminé. Il est toutefois possible de le déterminer en le préparant grâce au Crack-Set LCW 902.

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

pH échantillon 3 – 10

Température échantillon/réactifs 15 – 25°C

I

LCK 321 Ferro

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

Principio

Ioni ferro(II) con 1.10-fenantrolina formano un complesso rosso arancione. Ioni ferro(III) presenti nel campione d'acqua vengono ridotti prima della formazione del complesso mediante acido ascorbico.

Applicazione

Acqua potabile, acqua grezza, acqua di balneazione, acque di scarico, analisi di processo

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.

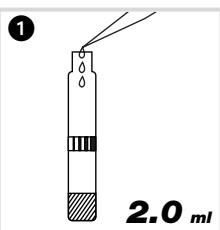
Quantità superiori di rame, nichel e stagno possono dare risultati in eccesso.

Il ferro presente in forma non dissolta o complessata non viene analizzato. Bisogna decompressarlo con il Crack-Set LCW 902.

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

pH campione 3 – 10

Temperatura campione/reagenti 15 – 25°C



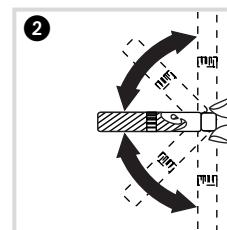
2.0 ml Probe pipettieren.

Pipetter **2.0 ml** d'échantillon.

Pipettare **2.0 ml** di campione.

2.0 ml monster pipetteren.

Pipette **2.0 ml** sample.



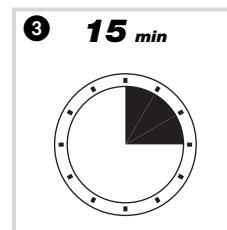
Küvette verschließen und schwenken, bis Lyophilisat gelöst ist.

Fermer la cuve et mélanger le contenu jusqu'à dissolution du lyophilisat.

Tappare la cuvetta e mescolare fino a scioglimento completo del lyofilizzato.

Kuvet sluiten en swenken tot lyofilisaat is opgelost.

Close cuvette and invert a few times until the freeze-dried contents are completely dissolved.



15 min

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 kuvet van buiten goed reinigen en meten.

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

	Analysenküvette ① Cuve d'analyse Cuvetta d'analisi Analyse-kuvet Sample cuvette
 Barcode ①	✓

Auswertung / Evaluation / Lettura / Meting

¹⁾ LASA 50 / 100
XION 500
CADAS 30 / 50 / 30S / 50S / 200 Barcode
ISIS 9000
DR 2800 / DR 3800 / DR 5000

	Filter ①	Eeprom ②	Test ③	Analysenküvette ④
	Filter		- anwählen - choisir - selezionare - oproopen - select	Cuve d'analyse Cuvetta d'analisi Analyse-kuvet Sample cuvette
LASA aqua	△ 321	_ : 30	△ 321	✓
LASA 1 / plus	480 nm	_ : 30	Eisen ^{*)} / Fe 902 LCK 321	✓
LASA 20	--	_ : 32	Eisen ^{*)} / Fe 902 LCK 321	✓

*) Fer
*) Ferro
*) Yzer
*) Iron

	Filter ①	Test ②	Faktor ③	Kontrollnr. ④	Leerwert ²⁾ ⑤	Analysenküvette ⑥	
	Filter	- anwählen - choisir - selezionare - oproopen - select	Facteur	No. de contrôle	Valeur à blanc ²⁾ Bianco ²⁾ Blanko ²⁾ Blank-value ²⁾	Null	Cuve d'analyse Cuvetta d'analisi Analyse-kuvet Sample cuvette
LP1W	500 nm	--	4.55	--	LCW 919	✓	
LP2W	500 nm	Eisen ^{*)} LCK 321	--	5	LCW 919	✓	

*) Fer
*) Ferro
*) Yzer
*) Iron

	Filter ①	Eeprom ②	Mode ③	Test ④	Kontrollnr. ⑤	Analysenküvette, grüne Taste ⑥
	Filter			- anwählen - choisir - selezionare - oproopen - select	No. de contrôle	Cuve d'analyse, touche verte Cuvetta d'analisi, tasto verde Analyse-kuvet, groene toets Sample cuvette, green key
CADAS 200 Basis	--	_ : 38	--	321 / 321 Fe 902	2	✓
ISIS 6000	--	_ : 32	³⁾	321 / 321 Fe 902	2	✓
LASA 30	480 nm	--	Dr. Lange	321 / 321 Fe 902	2	✓

³⁾ KÜVETTEN-TEST
³⁾ TEST EN CUVE
³⁾ CUVETTE-TEST
³⁾ KUVETTENTEST
³⁾ CUVETTE TEST

	Mode ①	Symbol ②	Kontrollnr. ③	Leerwert ²⁾ ④	Analysenküvette ⑤	
	Mode	Symbol	No. de contrôle	Valeur à blanc ²⁾ Bianco ²⁾ Blanko ²⁾ Blank-value ²⁾	NULL	Cuve d'analyse Cuvetta d'analisi Analyse-kuvet Sample cuvette
CADAS 100 LPG158	TEST	321	--	LCW 919	✓	
CADAS 100 LPG210	TEST	321	5	LCW 919	✓	

LP1W / LP2W / CADAS 100 (LPG 158/210)

²⁾ Leerwert
Probe bzw. aufgeschlossene Probe nach Anwendung des Crack-Set LCW 902.

²⁾ Valeur à blanc
Valeur à blanc avec l'échantillon ou valeur à blanc avec l'échantillon désagrégeé après utilisation du Crack-Set LCW 902.

²⁾ Bianco
Campione opp. campione preparato dopo l'uso il Crack-Set LCW 902.

²⁾ Blanco
Monster resp. ontsloten monster na gebruik van de Crack-Set LCW 902.

²⁾ Blank-value
Sample or digested sample after the Crack-Set LCW 902 has been used.