

ACIDE URIQUE T FL

AU F100 CH	5 x 20 ml
AU F250 CH	5 x 50 ml
AU F402 CH	4 x 100 ml

DESTINATION

Dispositif médical de diagnostic in vitro pour le dosage quantitatif in vitro de l'acide urique dans les fluides biologiques (sérums) et destiné à faciliter le diagnostic et à la détermination de l'adéquation thérapeutique de la goutte ou des maladies rénales. Le dispositif IVD peut être utilisé ainsi en manuel que sur un analyseur automatique. Le produit est destiné à un usage professionnel dans les laboratoires d'analyses.

PRINCIPE DES ESSAIS

L'acide urique est oxydé, en présence d'uricase, en allantoin avec formation de H₂O₂ qui, par l'action de peroxydases, réagit sur la 4-aminoantipirine et ADPS, formant un composé de couleur violette. L'intensité chromatique, mesurée à 546 (510-560) nm, est proportionnelle à la quantité d'acide urique présent dans l'échantillon^{2,14-15}.

MATÉRIEL FOURNI ET COMPOSITION

UA T R1	F100: 4 x 20 ml (liquide) capsule bleue
	F250: 4 x 50 ml (liquide) capsule bleue
	F402: 4 x 80 ml (liquide) capsule bleue

Composition: tampon pH 7.0, ADPS ≥ 0.2 mM, stabilisateurs et conservateurs.

UA T R2	F100: 1 x 20 ml (liquide) capsule rouge
	F250: 1 x 50 ml (liquide) capsule rouge
	F402: 1 x 80 ml (liquide) capsule rouge

Composition: tampon pH 7.7, 4-aminoantipirine ≥ 1 mM, uricase ≥ 500 U/l, peroxydase > 5000 U/l, stabilisateurs et conservateurs.

Standard: acide urique 5 mg/dl - 5 ml

* Traçabilité: cette méthode a été standardisée par rapport à HPLC, selon la formulation originale de Gindler (1980 - U.S. Patent 4207203) - Pesé en matériel purifié.

MATÉRIEL NÉCESSAIRE NON FOURNI

Équipement normal de laboratoire. Spectrophotomètre UV/VIS doté de thermostatation. Micropipettes automatiques. Cuvettes en verre optique ou à usage unique en polystyrène optique. Solution physiologique.

PRÉPARATION DU RÉACTIF

Réactif de travail: mélanger 4 parts de réactif R1 à 1 part de réactif R2.

STABILITÉ ET STOCKAGE

Stabilité du réactif de travail: 15 jours à 2-8°C, bien fermé. Stabilités des réactifs non mélangés: jusqu'à la date de péremption indiquée sur l'étiquette à 2-8°C. Stabilité du réactif après la première ouverture: de préférence dans les 60 jours à 2-8°C.

PRÉCAUTIONS

UA T R1: Danger. Provoque de graves lésions des yeux (H318). Porter des gants de protection (un équipement de protection des yeux (P280). EN CAS DE CONTACT AVEC LES YEUX: rincer avec précaution à l'eau pendant plusieurs minutes. Enlever les lentilles de contact si la victime en porte et si elles peuvent être facilement enlevées. Continuer à rincer (P305+P351+P338). Appeler immédiatement un médecin (P310).

UA T R2: Le produit n'est pas classé comme dangereux.

Standard: Le produit n'est pas classé comme dangereux.

La N-acétylcystéine (NAC), le métamizole et l'acétaminophène peuvent causer une interférence dans la réaction de Trinder¹¹⁻¹³. Pour éviter toute interférence, le prélèvement de sang doit être effectué avant l'administration du médicament.

ÉCHANTILLON

Sérum.

L'acide urique n'est normalement pas affecté par des additifs tels que l'héparine, l'acide éthylènediaminetétraacétique (EDTA), les gels de séparation ou les procoagulants, de sorte que les échantillons doivent être prélevés de la même manière que celle utilisée en routine pour tout test de laboratoire.¹

L'acide urique est stable 48 heures à 20-25°C, 14 jours à 4°C et 4 mois à -20°C¹.

PROCÉDURE

Longueur d'onde:	546 nm (510 ÷ 560 nm admise)		
Pas optique:	1 cm		
Température:	37 °C		
pipeter:	blanc	standard	échantillon
réactif	1 ml	1 ml	1 ml
eau	25 µl	-	-
standard	-	25 µl	-
échantillon	-	-	25 µl
Mélanger, incubé à 37 °C pendant 5 minutes. Lire l'absorbance contre le blanc de réactif de l'échantillon (Ax) et du standard (As).			

CALCUL DES RÉSULTATS

Sérum:

acide urique mg/dl = Ax/As x 5 (valeur du standard)

INTERVALLES DE RÉFÉRENCE

Sérum^{1,3}:

Hommes:	3.5 - 7.2 mg/dl	(0.21 - 0.43 mmol/l)
Femmes:	2.6 - 6.0 mg/dl	(0.16 - 0.36 mmol/l)

Chaque laboratoire doit établir ses propres intervalles de référence selon sa population.

CONTRÔLE DE QUALITÉ ET CALIBRATION

Étalonner à chaque changement de lot. Il est conseillé de vérifier l'étalonnage avec au moins un niveau de contrôle qualité interne. Si le contrôle est en dehors des plages acceptables, il peut être nécessaire de recalibrer. Dans ce but, les sérums humains de contrôle suivants sont disponibles sur demande :

QUANTINORM CHEMA - MULTINORM CHEMA

avec si possible des valeurs normales,

QUANTIPATH CHEMA - MULTIPATH CHEMA

avec des valeurs pathologiques.

Si le système d'analyse l'exige, un calibrateur humain multi-paramètres est disponible:

AUTOCAL H

Contactez le Service Clients pour plus d'informations.

PERFORMANCES DU TEST

Sensibilité/limite de détection (LOD)⁴

Le LOD est 0.04 mg/dl.

Spécificité analytique:

Interférences⁵

aucune interférence n'est décelable en présence de:

hémoglobine	≤ 50 mg/dl
bilirubine	≤ 33 mg/dl
Intralipid	≤ 1200 mg/dl

Carry-over effect⁶

BIAS% < 9.81

Exactitude:

Justesse⁶

Erreur totale observée% < 11.97 (allowable total error)

Fidélité

Réproductibilité

dans la série (n=10)	moyenne (mg/dl)	SD (mg/dl)	CV%
échantillon 1	5.03	0.02	0.46
échantillon 2	10.49	0.05	0.49

Reproductibilité

entre les séries (n=20)	moyenne (mg/dl)	SD (mg/dl)	CV%
échantillon 1	5.02	0.05	0.97
échantillon 2	10.50	0.11	1.08

Plage de mesure⁸

0.11 - 30.0 mg/dl

Linéarité⁸

la méthode est linéaire jusqu'à au moins 30 mg/dl.

Si la valeur est supérieure, il est conseillé de diluer l'échantillon 1+9 avec de la solution physiologique et de répéter le test, en multipliant le résultat par 10.

Comparaison entre les méthodes⁷

une comparaison avec une méthode disponible dans le commerce a donné les résultats suivants:

Sérum:

Acide urique T FL Chema = x
Acide urique AOX FL Chema = y
n = 85

Régression linéaire

y = 1.016 + 0.095 mg/dl r = 0.9995

Passing-Bablok⁹⁻¹⁰

y = 1.018x + 0.081 mg/dl

Valeur prédictive positive et négative

Valeur prédictive positive: 88.9%

Valeur prédictive négative: 100.0%

REMARQUES RELATIVES A L'ÉLIMINATION

P501: Éliminer le contenu conformément à la réglementation nationale/internationale.

AVIS À L'UTILISATEUR

Tous les accidents graves qui peuvent se passer par rapport cet appareil doivent être signalés au fabricant et à l'autorité compétente de l'État membre où se trouve l'utilisateur et/ou le patient.

BIBLIOGRAPHIE

1. N. Rifai, A.R. Horvath et al. Tiez Textbook of Clinical Chemistry and Molecular Diagnostics, sixth edition 2018.
2. A. Kunst, B. Draeger B. et al. Bergmeyer: Methods of Enzymatic Analysis, third edition 1984.
3. M. Ciaccio, G. Lippi. Biochimica Clinica e Medicina di laboratorio, III edizione 2020, EdiSES Università S.r.l.
4. D.A. Armbruster and T. Pry. Limit of Blank, Limit of Detection and Limit of Quantitation. *Clin Biochem Rev.* 2008; 29(suppl 1): 49-52.
5. M.R. Glick, K.W. Ryder et al. Graphical Comparisons of Interferences in Clinical Chemistry Instrumentation. *Clin. Chem.* 1986; 32: 470-475.
6. E. Theodorsson, B. Magnusson et al. Bias in Clinical Chemistry. *Bioanalysis* 2014; 6(21): 2855-2875.
7. M. Vidali, M. Tronchin et al. Protocollo per la comparazione di due metodi analitici di laboratorio. *Biochimica Clinica* 2016; 40(2): 129-142.
8. CLSI EP0-A:2003 Evaluation of the Linearity of Quantitative Measurement Procedures: A Statistical Approach; Approved Guideline.
9. H. Passing and W. Bablok. A New Biometrical Procedure for Testing the Equality of Measurements from Two Different Analytical Methods. *J. Clin. Chem. Biochem.* 1983; 21: 709-720.
10. L. Bilić-Zulle. Comparison of methods: Passing and Bablok regression. *Biochimica Medica* 2011; 21(1): 49-52.
11. J.R. Genzen, J.J. Hunsaker et al. N-acetylcysteine interference of Trinder-based assays. *Clin Biochem.* 2016; 49(1-2):100-104
12. O. Wiewiorka, Z. Čermáková et al. Drug interference in Trinder reaction. *Euromedlab.* 2017; ISSN 1437-4431
13. D. Barham, P. Trinder. An Improved Colour Reagent for the Determination of Blood Glucose by the Oxidase System. *Analyst.* 1972; 97: 142-145.
14. P. Fossati, L. Prencipe et al. Use of 3, 5-Dichloro-2-hydroxybenzenesulfonic Acid/4-Amino nophenazone Chromogenic System in Direct Enzymic Assay of Uric Acid in Serum and Urine. *Clin. Chem.* 1980; 26(2): 227-231.
15. M. Jelikić-Stankov, P. Djurdjević et al. Determination of uric acid in human serum by an enzymatic method using N-methyl-N-(4-aminophenyl)-3-methoxyaniline reagent. *J. Serb. Chem. Soc.* 2003; 68 (8-9): 691-698.

FABRICANT

Chema Diagnostica Srl
Via Campania 2/4
60030 Monsano (AN)
tél. 0731 605064
télécopie 0731 605672
e-mail: mail@chema.com
Site web: http://www.chema.com

SYMBOLES

Chema Diagnostica utilise les symboles répertoriés dans la norme ISO 15223-1 (pour la définition des symboles utilisés, voir www.chema.com - Section "Les Produits").

Les ajouts, suppressions ou modifications sont indiqués par une ligne verticale sur le côté du paragraphe concerné.