

Ferritine FS*

CODE CQN : HT

Réactif de diagnostic in vitro pour la détermination quantitative de la ferritine dans le sérum ou le plasma sur systèmes photométriques

Présentation

Références	Emballage coffret
1 7059 99 10 930	R1 3 x 20 mL + R2 3 x 10 mL
1 7059 99 10 935	R1 1 x 20 mL + R2 1 x 10 mL
1 7059 99 90 309	R1 3 x 20 mL + R2 3 x 10 mL
1 7050 99 10 058	4 x 1 mL TruCal Ferritin : (4 niveaux de concentrations)

Intérêt Clinique [1-4]

La ferritine est une protéine de stockage du fer, constituée de 24 sous unités formant une sphère évidée pouvant contenir jusqu'à 4000 atomes de fer.

La ferritine chargée en fer représente la principale source de réserve en fer de chaque cellule et de tout l'organisme, directement disponible pour la synthèse de l'hémoglobine. Les variations de la concentration en ferritine sérique sont en général étroitement liées aux modifications des réserves en fer des tissus. La détermination de la concentration en ferritine sérique chez les sujets sains et chez les patients donne une mesure quantitative des réserves de fer mobilisables. C'est ainsi qu'un taux de ferritine abaissé indique une déplétion en fer tissulaire : cette mesure est très utile pour la détection précoce d'une anémie ferriprive, laquelle constitue la plus courante des affections par carence dans les pays industrialisés. Des concentrations accrues en ferritine sérique peuvent évoquer une surcharge en fer liée à des perturbations au niveau des réserves martiales, comme dans l'hémochromatose héréditaire ou acquise. Des taux de ferritine élevés se rencontrent également dans des situations cliniques non liées au métabolisme martial, comme les affections hépatiques chroniques, les phénomènes infectieux, les syndromes inflammatoires ou tumoraux.

Méthode

Test immunoturbidimétrique à base de particules enrichies.

Principe

Mesure en point final de la concentration en ferritine par la mesure photométrique de la réaction antigène - anticorps entre les anticorps anti-ferritine portés par des particules de latex et la ferritine présente dans l'échantillon.

Réactifs

Composants et Concentrations

R1 :	Glycine	pH 8,3	170 mmol/L
	NaCl		100 mmol/L
	Sérumalbumine bovine		5 g/L
R2 :	Particules de latex revêtues d'anticorps anti-ferritine		0,7 g/L
	Glycine	pH 7,3	170 mmol/L
	NaCl		100 mmol/L

Préparation et Conservation des réactifs

Les réactifs sont stables jusqu'à la fin du mois de la date de péremption indiquée, conservés entre +2 °C et +8 °C en évitant toute contamination. Ne pas congeler les réactifs et les conserver à l'abri de la lumière !

Avertissements et précautions d'emploi

- Les réactifs contiennent de l'azide de sodium (0,9 g/L) comme conservateur. Ne pas avaler. Éviter le contact avec la peau et les muqueuses.
- Le réactif 1 contient du matériel biologique. Manier le produit comme potentiellement infectieux selon les précautions universelles et de bonne pratique de laboratoire.

- Dans de très rares cas, des spécimens de patients souffrant de gammopathie peuvent produire des valeurs faussées [8].
- Merci de vous référer aux fiches de sécurité et prendre les précautions nécessaires pour l'utilisation de réactifs de laboratoire. Pour le diagnostic, les résultats doivent toujours être exploités en fonction de l'historique médical du patient, des examens cliniques ainsi que des résultats obtenus sur d'autres paramètres.
- Uniquement à usage professionnel !

Élimination des déchets

Se référer aux exigences légales nationales.

Préparation des réactifs

Les réactifs sont prêts à l'emploi.

Matériels requis mais non fournis

NaCl 9 g/L
Équipement général de laboratoire

Spécimen

Sérum ou plasma (EDTA, Héparine et Citrate)

Stabilité [5]:
7 jours entre +20 °C et +25 °C
7 jours entre +4 °C et +8 °C
1 an à -20 °C

Congélation unique !

Éliminer les échantillons contaminés !

Mode opératoire pour analyseurs

Des notices d'application adaptées aux systèmes automatisés sont disponibles sur demande.

Paramètre de base pour Hitachi 911

Longueur d'onde	800/570 nm (bichromatique)
Température	+37 °C
Mesure	Test à deux points (Fixed time)
Echantillon/Calibrant	8 µL
Réactif 1	160 µL
Réactif 2	80 µL
Addition Réactif 2	Cycle 15 (275 s)
Absorbance 1	Cycle 18 (335 s)
Absorbance 2	Cycle 31 (590 s)
Calibration	Spline Fonction

Remarque : Pour une procédure manuelle, les volumes d'échantillons, de calibrants et de réactifs peuvent être multipliés par un facteur en gardant les rapports entre les volumes de mesures requis.

Calcul

La concentration en ferritine des échantillons à doser se calcule à partir d'une courbe de calibration utilisant un modèle mathématique approprié de type logit/Log ou spline. La courbe de calibration est obtenue à partir de quatre calibrants à différents niveaux de concentrations et de NaCl à 9 g/L pour la détermination de la valeur zéro.

Stabilité de la calibration : 25 jours

Calibrants et Contrôles

L'utilisation du coffret de calibrants TruCal Ferritin de DiaSys est recommandée, ses composants couvrant de façon optimale le domaine de mesure du test. Les valeurs de calibration pour TruCal Ferritin sont établies par rapport au matériel de standard international NIBSC 94/572 de l'OMS. Pour les contrôles de qualité interne, les contrôles DiaSys TruLab Protein devraient être utilisés. Chaque laboratoire établira la procédure à suivre si les résultats se situent en dehors des limites de confiance.

	Référence	Taille coffret
TruLab Protein 1	5 9500 99 10 046	3 x 1 mL
TruLab Protein 2	5 9510 99 10 046	3 x 1 mL

Performances

Domaine de mesure

Le test a été développé pour la détermination de concentrations de Ferritine dans un domaine de mesure compris entre 5 et 1000 µg/L, au moins jusqu'à la concentration du calibrant le plus élevé. Au delà de cet intervalle, diluer l'échantillon 1 + 1 avec de la solution de chlorure de sodium (9 g/L) et multiplier le résultat par 2.

Limite de prozone

Aucun effet de prozone n'a été observé, en deçà de valeurs de ferritine de 30000 µg/L.

Spécificité/Interférences

De par la nature de ses anticorps, le coffret Diasys Proteins Ferritine est spécifique de la Ferritine humaine. Aucune perturbation n'a été observée par la présence d'acide ascorbique jusqu'à 300 mg/L, de bilirubine jusqu'à 600 mg/L et d'hémoglobine jusqu'à 10 g/L. L'interférence lipémique est inférieure à 10% jusqu'à 14 g/L de triglycérides à une concentration de Ferritine de 180 µg/L et jusqu'à 6 g/L de triglycérides à une concentration de Ferritine de 50 µg/L. Sur certains analyseurs, et dans le cas de sérum contenant de très fortes concentrations de Ferritine, il est tout à fait possible de dépasser les limites de mesures photométriques. Pour plus d'information au sujet des interférences, voir Young DS [7].

Sensibilité/Limite de détection

La limite de détection analytique est de 5 µg/L.

Etude de précision (n=20)

Intra série	Moyenne [µg/L]	DS [µg/L]	CV [%]
Échantillon 1	15,0	0,60	3,98
Échantillon 2	100	0,68	0,68
Échantillon 3	430	0,83	0,19

Inter série (Calibration journalière)	Moyenne [µg/L]	DS [µg/L]	CV [%]
Échantillon 1	16,5	0,87	5,31
Échantillon 2	105	1,60	1,52
Échantillon 3	429	3,52	0,82

Comparaison de méthodes

Une comparaison de la méthode Ferritine FS de DiaSys (y) avec une méthode immunoturbidimétrique disponible sur le marché (x), réalisée sur 105 échantillons, a donné les résultats suivants :

$$y = 1,006 x + 2,193 \mu\text{g/L}$$

Coefficient de corrélation : $r = 0,999$

Une comparaison de la Ferritine FS de DiaSys (y) avec une méthode néphélométrique disponible sur le marché (x), réalisée sur 62 échantillons, a donné les résultats suivants :

$$y = 1,008 x - 5,856 \mu\text{g/L}$$

Coefficient de corrélation : $r = 0,988$

Valeurs usuelles [1]

Enfants	4 mois – 16 ans	15 – 150 µg/L
Adultes	Femmes < 50 ans	15 – 150 µg/L
	Femmes > 50 ans	Intervalle de référence se rapprochant de celui des hommes
Hommes		30 – 400 µg/L

Chaque laboratoire devrait vérifier si les valeurs usuelles sont transmissibles à sa propre population patiente et déterminer ses propres valeurs de référence si besoin.

Références bibliographiques

- Wick M, Pingerra W, Lehmann P, Iron metabolism: diagnosis and therapy of anemias, 5th ed, Vienna, New York: Springer Verlag, 2003; p. 151.
- Worwood M. The laboratory assessment of iron status – an update. Clin Chim Acta 1997;259:3-23.
- Kaltwasser JP, Werner E. Diagnosis and clinical evaluation of iron overload. Baillieres Clin Haematol 1989;2:363-89.
- Baynes RD, Cook JD. Current issues in iron deficiency. Curr Opin Hematol 1996;3:145-9.
- Guder WG, Zawta B et al. The Quality of Diagnostic Samples. 1st ed. Darmstadt: GIT Verlag; 2001; p. 28-9.
- Lee MH, Means RT Jr. Extremely elevated serum ferritin levels in a university hospital: associated diseases and clinical significance. Am J Med 1996;98:566-71.
- Young DS. Effects of Drugs on Clinical Laboratory Tests. 5th ed. Volume 1 and 2. Washington, DC: The American Association for Clinical Chemistry Press 2000.
- Bakker AJ, Mücke M. Gammopathy interference in clinical chemistry assays: mechanisms, detection and prevention. ClinChemLabMed 2007;45(9):1240-1243.

Fabricant



DiaSys Diagnostic Systems GmbH
Alte Strasse 9 65558 Holzheim (Allemagne)