



BIOLABO
www.biolabo.fr

FABRICANT :
BIOLABO SAS,

Les Hautes Rives
02160, Maizy, France

KITS CALCULS URINAIRES

Contrôles négatifs et positifs

Pour le contrôle interne de la qualité lors de la détermination qualitative des principaux constituants des calculs urinaires.

REF 95315 qsp 100 tests

SUPPORT TECHNIQUE ET COMMANDES

Tel : (33) 03 23 25 15 50

Fax : (33) 03 23 256 256



IVD USAGE IN VITRO

PRINCIPE ET UTILISATION (2) (3)

La méthode utilisée permet d'identifier les principaux composants minéraux et un composant organique (la cystine) des calculs urinaires par des tests chimiques simples. Les contrôles REF 95315 sont des témoins positifs et négatifs de chaque test.

Ces Contrôles doivent être utilisés avec les réactifs du KIT CALCULS URINAIRES REF 92315, REF 92330 ou des coffrets basés sur la même méthode, en se conformant aux instructions de la notice des réactifs.

REACTIFS

Flacon R1	CONTROL 1+	Positif (Calcium, Carbonate, Cystine, Acide urique, Oxalate)
Flacon R2	CONTROL 2+	Positif (Phosphate, Ammonium, Magnésium)
Flacon R3	CONTROL 3-	Négatif polyvalent

PRECAUTIONS

La fiche de données de sécurité peut être obtenue sur simple demande.

Les réactifs BIOLABO sont destinés à du personnel qualifié, pour un usage in vitro.

- Vérifier l'intégrité des réactifs avant leur utilisation.
 - Utiliser des équipements de protection (blouse, gants, lunettes).
 - Ne pas pipeter avec la bouche.
 - En cas de contact avec la peau ou les yeux, rincer abondamment à l'eau et consulter un médecin.
 - Elimination des déchets : respecter la législation en vigueur.
- Par mesure de sécurité, traiter tout spécimen comme potentiellement infectieux. Respecter la législation en vigueur.

PREPARATION DES REACTIFS

Prêt à l'emploi

STABILITE ET CONSERVATION

Stocker à l'abri de la lumière, dans le flacon d'origine bien bouché à 18-25°C.

- En l'absence de contamination, les contrôles bien rebouchés sont stables à température ambiante, jusqu'à la date de péremption indiquée sur l'étiquette du coffret s'ils sont utilisés et conservés dans les conditions préconisées.

INTERFERENCES (2)

- ✓ Le cobalt et le nickel n'interfèrent pas avec la détermination du magnésium en raison de leur faible concentration dans l'organisme.
- ✓ Test du carbonate : s'il y a eu effervescence lors de l'addition de R1 révélant la présence de carbonate, ajouter R1 goutte à goutte jusqu'à ce qu'il n'y ait plus de dégagement gazeux. Agiter ensuite vigoureusement ("Vortex") pendant au moins une minute pour éliminer tout le gaz carbonique (ou à défaut, porter quelques secondes à ébullition dans un tube Pyrex puis ramener à température ambiante). Cette opération est nécessaire pour éviter un résultat faussement positif lors de la détermination de l'oxalate.

CONTROLE DE QUALITE

Lorsque les calculs présentent une morphologie anormale ou conduisent à des résultats négatifs ou incohérents au cours de l'analyse chimique, il convient de mener des analyses plus fines qui peuvent mettre en évidence une composition ou une étiologie particulières.

Il appartient à chaque laboratoire d'établir son propre protocole d'investigation par des techniques adaptées à la diversité non seulement de la structure, mais aussi de la composition moléculaire du calcul étudié.

Spécificité : chaque réaction est spécifique du composant testé. Pour l'oxalate, voir le § INTERFERENCES.

PERFORMANCES

Consulter la notice du réactif utilisé (§ Performances)

REACTIFS ET MATERIEL COMPLEMENTAIRES

1. Balance au mg (pesée de la poudre de calcul)
2. Tubes ou plaque alvéolée en verre ou céramique à fond blanc
3. Réactif REF 92315 ou REF 92330

MODE OPERATOIRE (1)

A traiter comme un calcul urinaire pulvérisé de patient
(Se référer au § Mode opératoire du réactif utilisé)

REFERENCES

- (1) Les calculs urinaires :
M. DAUDON, *le Biotechnologiste*, n°4, (02/1994), p.8 à 11.
- (2) Routine Analysis of urinary calculi : Rapid simple method using spot tests, J. H. WINER et MATICE M. R., *J. Lab. Clin. Med.* (1943), 28, p.898-904
- (3) P-nitrobenzenazoresorcinol solution ; use in test reagent for Magnesium :
WELCHER F., *Chemical solutions* (1966)p.244