

<b>Cat. No. 12631</b>	R1	3 x	40	ml
من أجل 180 تحليل	R2	3 x	20	ml
<b>Cat. No. 12632</b>	R1	3 x	70	ml
من أجل 315 تحليل	R2	3 x	35	ml
<b>Cat. No. 12633</b>	R1	2 x	160	ml
من أجل 480 تحليل	R2	2 x	80	ml

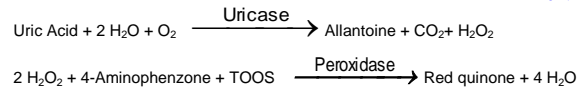
## Uric acid

## حمض البول

طريقة أنزيمية لونية

كاشف سائل

مبدأ الاختبار:



يتأكسد حمض البول بفعل خميرة اليوريكاز وبوجود الأوكسجين الى مادة الأنتونين و الماء الأوكسجيني. يتكاثف هذا الماء الأوكسجيني مع كلا من TOOS و 4-AAP و بوجود البيروكسيداز ينتج صبغة وردية اللون و التي تقاس عند طول موجة 550 نانومتر. كثافة اللون الناتج تتناسب مع تركيز حمض البول الموجود في العينة.

التركيز في محلول الاختبار:

<b>Reagent R1</b>		
Phosphate-Buffer (pH = 8.30)	100	mmol/L
4-Aminophenazone	1	mmol/L
Ascorbat Oxidase	≥ 5.0	U/ml
Peroxidase	≥ 2.9	U/ml
Detergent		
<b>Reagent R2</b>		
Potassium hexacyanoferrat (II)	11.0	μmol/L
Uricase	≥ 0.3	U/ml
TOOS (N-ethyl-N-(2-hydroxy-3-sulfopropyl)-3-methylaniline)	7.0	mmol/L
Activators, stabilizer and clearer		
Standard : The concentration as indicated on vial.		

ثباتية الكاشف و تحضير محلول العمل:

كاشف R1: سائل.

كاشف R2: سائل.

كل الكواشف ثابتة خلال فترة الصلاحية المثبتة على اللصاقة عند التخزين في الدرجة -2-8 °م.

محلول العمل:

نضيف 2 حجم من كاشف R1 إلى حجم واحد من كاشف R2. نمزج بلطف. محلول العمل ثابت بعيداً عن الضوء مدة 2 أسبوع في الدرجة -2-8 °م.

ملاحظة:

لا تستخدم الكاشف عند ظهور العكر أو أي نمو ميكروبي

جمع و حفظ العينة:

1 - مصلى أو بلازما هيبارين أو EDTA، دون أي انحلال.

2 - حمض البول في المصل و البلازما ثابت لمدة :

3 أيام في الدرجة -2-8 °م. و 6 أشهر في الدرجة -20 °م. عندما تحفظ بعيداً عن التبخر.

3 - اجمع بول 24 ساعة مع 5ml من هيدروكسيد الصوديوم تركيزه 12 نظامي. مدد عينة البول بالماء المقطر بنسبة (1+9) واضرب النتيجة ب10.

4 - عينة عشوائية من البول تمدد مباشرة بمحلول ماءات الصوديوم بتركيز 0.01 نظامي بنسبة (1+9) واضرب النتيجة ب10.

المعايرة:

MediCal U Cat .No 15011

Uric acid STD. Cat .No 16211

مصل معياري عام

المعياري

ضبط الجودة:

Meditrol N Cat .No 15171

Meditrol P Cat .No 15181

مصل شاهد طبيعي

مصل شاهد مرضي

الإجراء:

Hg 546nm (530 – 570 nm)	طول الموجة (فوتومتر)
550nm	طول الموجة (سبكتروفوتومتر)
1 cm المسار الضوئي	حجرة القياس
37 °C / 20 – 25 °C	درجة الحرارة
مقابل الناصع	القياس
نقطة نهاية المعايرة	التفاعل

التحليل:

العينة	المعياري	الناصع	
--	--	20 μl	ماء مقطر
--	20 μl	--	المعياري
20 μl	--	--	العينة
1000 μl	1000 μl	1000 μl	الكاشف

امزج بشكل جيد و احضن مدة خمس دقائق في الدرجة 37م. أو عشرة دقائق في الدرجة 20 – 25 م. اقرأ الامتصاصية الضوئية (A) مقابل الناصع. يمكن إجراء القياس خلال نصف ساعة إضافية.

الحساب:

$$\text{تركيز حمض البول (mg/dl)} = \frac{\text{A العينة}}{\text{A المعياري}} \times \text{تركيز المعياري (mg/dl)}$$

$$\text{تركيز حمض البول في بول 24 ساعة} = \frac{\text{التركيز في البول (mg/dl)} \times \text{حجم البول خلال 24 ساعة (ml)}}{100000} \text{ g/24h}$$

معامل التحويل بين الواحدات:

$$\mu\text{mol/L} \xleftrightarrow[59.5 \text{ X}]{\text{X} \cdot 0.0168} \text{mg/dl}$$

الخطية:

حتى: 20 mg/dl (1190 μmol/L)

العينة ذات النتيجة أعلى من 20 mg/dl يجب أن تمدد بمحلول كلور الصوديوم 0.9% (محلول فيزيولوجي) بنسبة (1+1) و بإعادة التحليل تضرب النتيجة ب2.

التداخلات:

1 - الانحلال: أظهر تداخل للخصاب بتركيز أعلى من 100 mg/dl بتأثير مهمل (<5%) على نتيجة حمض البول.

2 - البيليروبين: أظهر تداخل بتركيز أعلى من 20 mg/dl بتأثير مهمل (<5%) على نتيجة حمض البول.

3 - العينة الشحمية ربما تعطي قيم خاطئة مرتفعة في نتيجة حمض البول

4 - ارتفاع مستوى الأسكوربيك أسيد تعطي قيم خاطئة غريبة في نتيجة حمض البول

5 - انظر في كتاب Young et. al من أجل جداول إضافية لتداخل المواد.

**التحذيرات:**

يحتوي الكاشف على أزيد الصوديوم كمادة حافظة. و من المحتمل أن يرتبط مع املاح النحاس أو الرصاص ليشكل أزيدات المعادن المتفجرة لذلك بعد طرح الكاشف المستخدم اغسل بكمية كبيرة من الماء لمنع ارتباط الأزيد.

**المجال الطبيعي:**

**المصل**

< 5.2 mg/dl	حديثي الولادة 1-4 أسبوع	
< 6.2 mg/dl	الرّضع 2 - 12 شهر	
< 6.1 mg/dl	أطفال	
< 5.7 mg/dl	نساء	بالغون
< 7.0 mg/dl	رجال	

**البول**

0.20- 1.00 g/24 h	بول 24 ساعة
37 - 92 mg/dl	عينة بول صباحي

**المراجع:**

1. Trinder, P., Am. Clin. Biochem. 6 (1969), 24.
2. Schettler, G. u. E. Nüssel, Arbeits- u. Präventivmed.10 (1975) 25.
3. Young, DS., Effects of Drugs on Clinical Laboratory Tests, fifth edition 2000, AACC Press, Washington, D.C.