

Cat. No. 14601	R1	4 x	50	ml
من أجل تحليل	R2	1 x	4	ml
	R3	1 x	40	ml

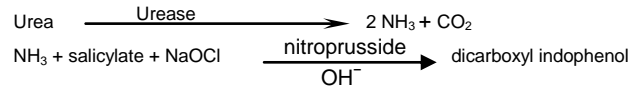
Urea

البولة

طريقة أنزيمية لونية
كاشف سائل

مبدأ الاختبار:

يعتمد عيار البولة الدموية على التفاعل الحركي التالي:



تتحلمه البولة بفعل خميرة اليورياز إلى الأمونيا و ثاني أكسيد الكربون الأمونيا الناتجة تتفاعل مع الساليسيلات و هيبوكلوريد الصوديوم لينتج لون أخضر من الإندوفينول-2,2. (dicarboxyl-indophenol) كثافة اللون الناتج تتناسب مع تركيز البولة الموجود في العينة.

تركيب الكاشف:

Reagent R1		
Phosphate Buffer, (pH 7.0)	50	mmol/L
sodium salicylate	62	mmol/L
sodium nitroprusside	3.5	mmol/L
EDTA	1.2	mmol/L
Reagent R2		
Urease	≥50	KU/L
Reagent R3		
Sodium hydroxide	900	mmol/L
sodium hypochlorite	3.75	mmol/L
Standard: Concentration: As indicated on the bottle		

ثباتية الكاشف و تحضير محلول العمل:

كاشف R1: سائل.

كاشف R2: سائل.

كاشف R3: هو عبارة عن سائل جاهز للعمل.

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

محلول العمل:

أضيف 1ml من كاشف R2 إلى عبوة 50ml من كاشف R1. (تأكد من إضافة كل الكمية إلى المحلول R1)

أمزج بلطف بدون تشكيل رغوة مدة ربع ساعة قبل الاستخدام)

نبقى محلول العمل في عبوة الكاشف R1 بعيداً عن الضوء.

محلول العمل ثابت مدة 1 شهر في الدرجة 2-8 °م.

جمع العينة و حفظها:

1 - عينة مصل غير منحلّة هي الاقتراح الأمثل..

2 - يمكن استخدام بلازما صوديوم هيبارين أو صوديوم فلوريد أو سيترات أو أوكزالات أو EDTA, دون أي انحلال.

3 - لا يمكن استخدام عينات بلازما سحببت على موانع التخثر تحوي الأمونيا مثل أمونيا فلوريد أو أمونيا هيبارين لا يمكن استخدامها.

4 - كل المواد التي يمكن أن تتماس مع العينة يجب أن تكون خالية من الأمونيا و المعادن الثقيلة.

5 - البولة في المصل و البلازما ثابتة لمدة:

72 ساعة في الدرجة 2-8 °م. و 8 ساعة في الدرجة 20-25 °م.

6 - عينة البول تمدد مباشرة بما مقطر بنسبة (1+20) واضرب النتيجة بـ21.

المعايرة:

MediCal U Cat .No 15011
Urea STD. Cat.No 16201

مصل معياري عام
المعياري

ضبط الجودة:

Meditrol N Cat .No 15171
Meditrol P Cat .No 15181

مصل شاهد طبيعى
مصل شاهد مرضي

الإجراء:

Hg 578 nm 580nm المسار الضوئي 1 cm 37°C / 20 – 25 °C مقابل الناصع نقطة نهاية المعايرة	طول الموجة (فوتومتر) طول الموجة (سبكتروفوتومتر) حجرة القياس درجة الحرارة القياس التفاعل
--	--

التحليل:

العينة	المعياري	الناصع	
--	--	10 µl	ماء مقطر
--	10 µl	--	المعياري
10 µl	--	--	العينة
1000 µl	1000 µl	1000 µl	محلول العمل
امزج بشكل جيد و احضن مدة خمس دقائق في الدرجة 37 °م. أو عشرة دقائق في الدرجة 20 – 25 °م.			
200µl	200µl	200µl	كاشف R3
امزج بشكل جيد و احضن على الأقل مدة 7 دقائق في الدرجة 37 °م. 10 دقيقة في الدرجة 20 – 25 °م. أقرأ الامتصاصية الضوئية (A) مقابل الناصع. يمكن إجراء القياس خلال ساعة إضافية.			

الحساب:

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

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

معامل التحويل بين الواحدات:

$$\text{mmol/L} \xleftrightarrow[0.166 \times]{\times 6} \text{mg/dl}$$

الخطية:

حتى: 200 mg/dl (33.3 mmol/L)

العينة ذات النتيجة أعلى من 200 mg/dl يجب أن تمدد بمحلول كلور الصوديوم 0.9% (محلول فيزيولوجي) بنسبة (1+1) و بإعادة التحليل نضرب النتيجة بـ2.

التداخلات:

- 1 - خميرة اليورياز تثبط بفعل الفلوريدات.
- 2 - ثلوث الزجاجيات بالأمونيا و ثلوث الكاشف بأمونيا الهواء مصدر رئيسي للخطأ.
- 3 - المستويات المرتفعة من البيروبيين (أعلى من 20 mg/dl) و الشحوم الثلاثية (أعلى من 800 mg/dl) و الهيموغلوبين (أعلى من 500mg/dl) تبدي تداخل مع هذه الطريقة.
- 4 - انظر في كتاب Young et. al من أجل جداول إضافية لتداخل المواد.

التحذيرات:

- 1 - الكاشف R3 محلول قلوي , تجنب أي تماس مباشر , في حال حدوث ذلك اغسل بكمية وافرة من الماء المقطر.
- 2 - لا تستخدم الفم لأخذ العينات بلممص .
- 3 - تجنب التلوث المصحات بالأمونيا.
- 4 - لا تعرض وسط التفاعل إلى مصدر ضوئي قوي.
- 5 - يحتوي الكاشف R1 على أزيد الصوديوم كمادة حافظة. و من المحتمل أن يرتبط مع أملاح النحاس أو الرصاص ليشكل أزيدات المعادن المتفجرة لذلك بعد طرح الكاشف المستخدم اغسل بكمية كبيرة من الماء لمنع ارتباط الأزيد.

المجال الطبيعي:**الهصل أو الهلأزما**

< 42 mg/dl	حديثي الولادة
< 42 mg/dl	الرضع شهر ≤ 6
< 48 mg/dl	شهر ≥ 7
< 50 mg/dl	البالغون

الهلول

10 – 35 g/24h	هلول 24 ساعة
0.9 – 3.0 g/dl	عينة هلول صباحي

المراجع:

1. Krupp, M.A., et. al, 20th Ed., Lange Medical Publications, Los Altos, CA, p.216 (1982).
2. Kaplan, A. And Teng, L.L. in Selected Methods of Clinical Chemistry, Vol. 9, Ed. By W.R. Faulkner and S. Mietes, AACC, Washington, pp 357-363 (1982).
3. Tietz, NW., textbook of Clinical Chemistry, W.B. Saunders Co., Philadelphia, p. 1270-1271 (1986).
4. Young, D.S., et al, Clin. Chem. 21:1D(1975).
5. Friedman, R.B. et al, Clin. Chem., 26: 1D (1975)