Remove Watermark Now

2-ينجح الكشف عند اضافة زيادة من الكاشف لأن كل جزيئه سكر تحتاج 3 جزيئات من الفنيل هيدرازين

3-تكون الاوزوزونات يعتمد على وجود المجاميع الالديهايدية والكيتونية الحرة في جزيئه السكر .

4-لا تعطي السكريات غير المختزلة نتيجة موجبة مع الاختبار لعدم وجود مجاميع الديهايدية أو كيتونية حرة .

طرق العمل:

كشف مولش

1-يؤخذ (1) مل من محلول السكر ويضاف له (3-2) قطرات من محلول الفانافثول.

2-ترج الأنبوبة جيداً ويضاف لها (1) مل من حامض الكبريتيك المركز بشكل قطرات على جدران الأنبوبة.

3-يلاحظ تكون حلقة بنفسجية بين طبقتي الحامض والألفانافثول والتي تدل على وجود الكاربوهيدرات بصورة عامة.

كشف اليود

1-يؤخذ (1) مل من محلول السكر ويضاف له (3-2) قطرات من محلول اليود.

2-ترج الأنبوبة جيداً ويلاحظ اللون المتكون ويعتبر كشف خاص عن السكريات المتعددة حيث تفاعل النشا مع اليود يعطي اللون الأزرق والدكسترين يعطي اللون البنفسجي والكلايكوجين يعطي اللون الأحمر الفاتح.

pdfelement

Remove Watermark Now

كشف بندكت

1-يضاف (1) مل من كاشف بندكت إلى (1)مل من محلول السكر.

2-تسخن الأنبوبة في الحمام المائي لمدة (3) دقائق حيث نلاحظ تكون الراسب الأحمر أو البرتقالي المتكون الذي يدل على وجود السكريات المختزلة.

كشف بارفويد

1- يضاف (1) مل من كاشف بارفويد إلى (1) مل محلول السكر.

2- تسخن الأنبوبة في الحمام المائي لمدة (3) دقائق حيث نلاحظ تكون الراسب الأحمر الذي يستقر في قعر الأنبوبة .

pdfelement

كشف سلوانوف

1- يضاف (1) مل من كاشف سلوانوف إلى الأنبوبة الحاوية على(1) مل محلول السكر.

2- ترج محتويات الأنبوبة جيداً وتسخن في الحمام المائي لمدة (5) دقائق حيث يلاحظ تكون اللون الأحمر الذي يدل على وجود الكيتوزات (السكريات الحاوية على مجموعة الكيتون).

Remove Watermark Now

كشف بيال

1- يؤخذ (1) مل من محلول السكر ويضاف له (1) مل من كاشف بيال.

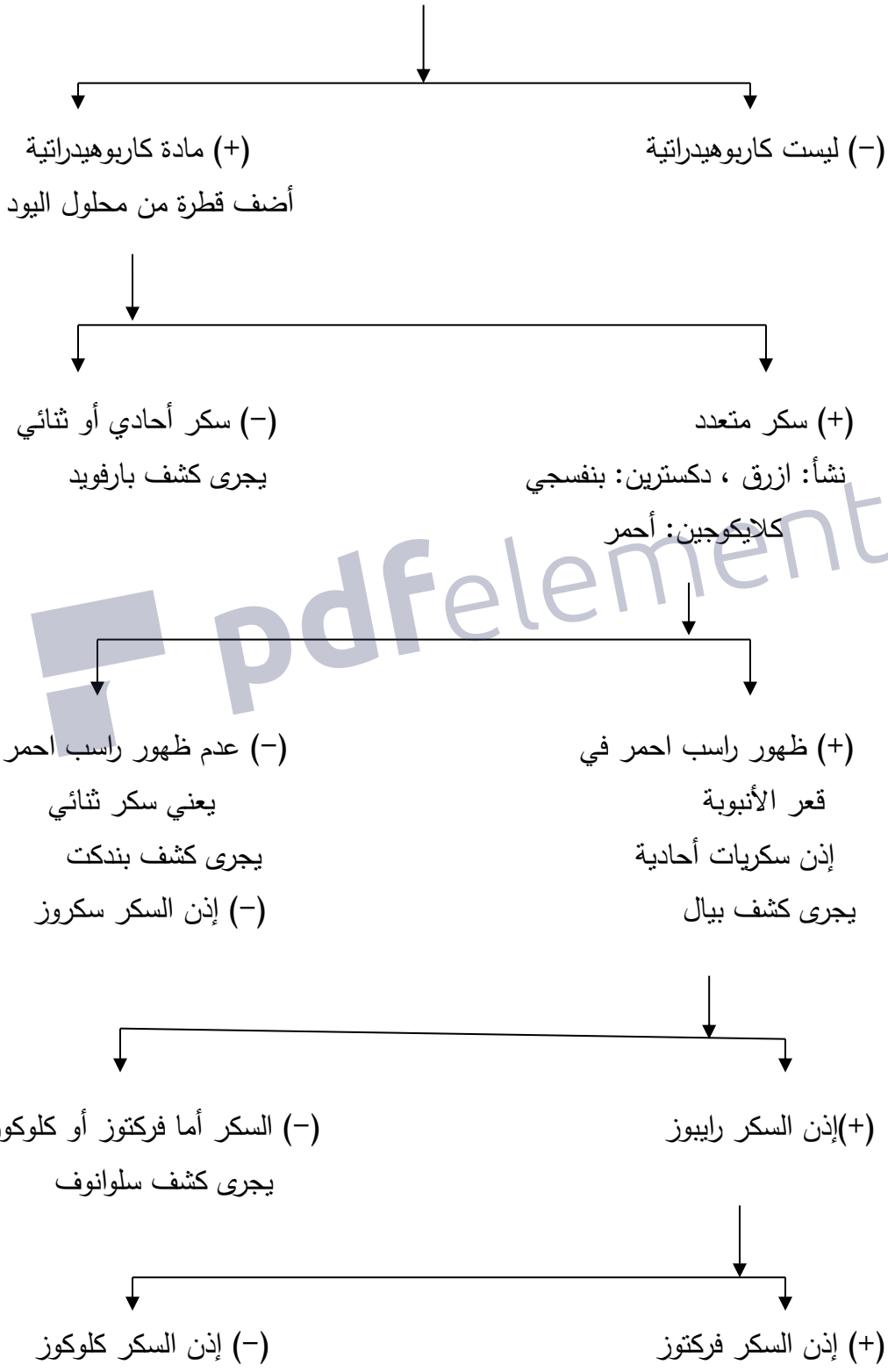
2- ترج محتويات الأنبوبة جيداً وتسخن في الحمام المائي لمدة (5-3) دقائق حيث يلاحظ تكون اللون الأزرق المخضر الذي يدل على وجود السكريات الخماسية الكاربون (البنتوزات)

pdfelement

Remove Watermark Now

الكشف عن المحلول المجهول

حسب المخطط الآتي : يجرى كشف مولش على المحلول المجهول



pdfelement