۳,۳,۳,۲ اختبار بارفوید Barfoed's Test

يميز السكريات الأحادية المختزلة (الجلوكوز - الفركتوز - الأرابينوز - الرايبوز) عن السكريات الثنائية المختزلة (المالتوز -اللاكتوز).

النظرية العلمية للاختبار:

في هذا الاختبار تقوم السكريات باختزال محلول كاشف بار فويد (يتكون كاشف بار فويد من محلول خلات النحاس في حمض الخليك) في وسط حمضي بدلاً من الوسط القلوي كما هو الحال في اختبار بندكت. وفي هذه الظروف تستجيب السكريات الأحادية المختزلة للاختبار أسرع من السكريات الثنائية المختزلة حيث تتفاعل السكريات الثنائية المختزلة ببطء لكن يلاحظ أنه عند زيادة التسخين فوق خمس دقائق فان السكريات الثنائية سوف تتحلل بفعل الحرارة إلى سكريات أحادية وبذلك تعطى نفس النتبجة

المواد و الأدوات:

- محالیل سکریة مختلفة (۱ %)
- كاشف بارفويد (يذاب ١٣,٣ جم من خلات النحاس في ٢٠٠مل ماء ثم يضاف ١,٨ جم من حمض الخليك).
 - حمام مائی یغلی.
 - أنابيب اختبار ماسك ماصة.

طريقة العمل:

- ١. ضع ١ مل من محلول السكر في أنبوبة اختبار.
- ٢. أضف ١ مل من كاشف بار فويد ثم رج الأنبوب.
 - ٣. ضعها في حمام مائي يغلي لمدة ٢-٣ دقائق.
- ٤. لاحظ تكون راسب أحمر طوبي في قاع الأنبوب يدل على وجود سكر أحادي مختزل.

النتائج:

الاستنتاج	الملاحظة	الأنبوبة

مناقشة النتائج:
الأسئلة:
لماذا يجب عدم ترك الأنابيب تغلي لمدة تتجاوز خمس دقائق؟
ما وجه الاختلاف بين اختبار بندكت و اختبار بارفويد؟
ما الفرق بين السكريات التي أظهرت نتيجة إيجابية مع هذا الاختبار وتلك التي لم تُظهر؟

مدرس المادة: د. شيماء احمد صالح

محاضرات الكيمياء الحياتية العملي (المحاضرة الرابعة) المرحلة: الثالثة