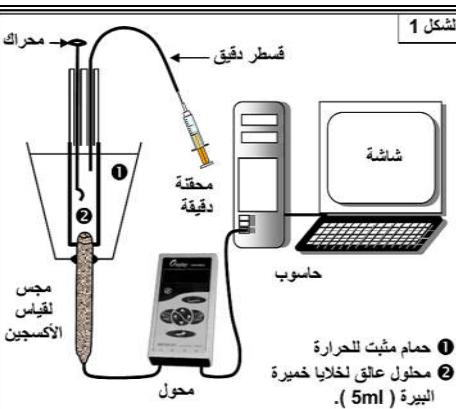
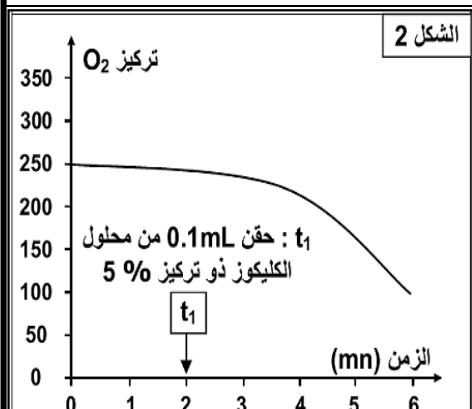


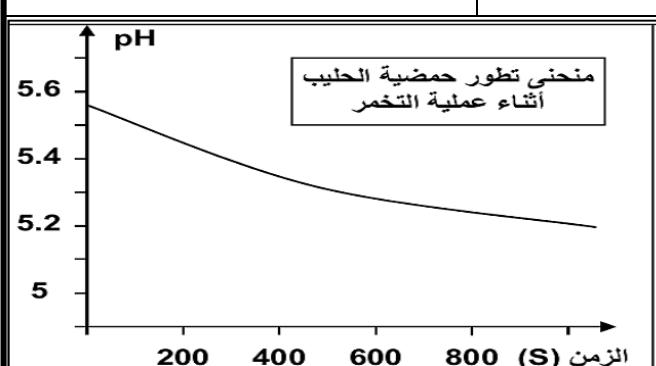
الكشف عن التفاعلات المسؤولة عن تحرير الطاقة الكامنة في المادة العضوية

تستمد الخلايا الطاقة اللازمة لوظائفها الحيوية من الجزيئات العضوية وعلى الخصوص جزيئه الكليكوز. للتعرف على الظواهر البيولوجية التي تمكنا من تحرير هذه الطاقة فقترح دراسة المعطيات التجريبية التالية:

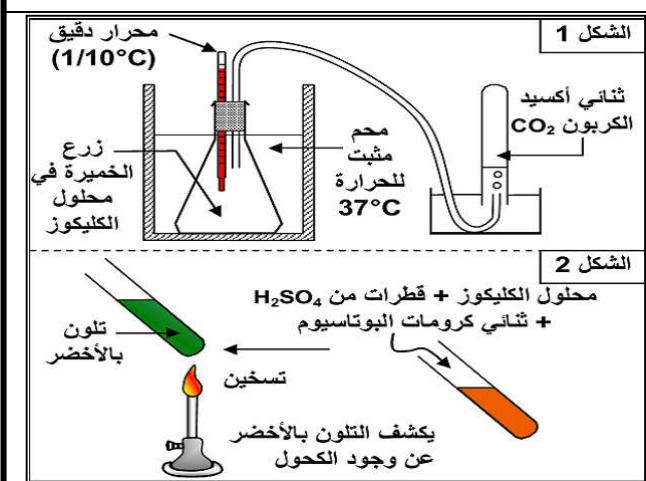
المعطيات



الوثيقة 1: نعرض محلولاً عالقاً لخلايا الخميرة (10 g/l) للتهوية بواسطة مضخة لمدة 30 ساعة، نضع 5 mL من هذا محلول داخل مفاعل حيوي لعدة EXAO (الشكل 1)، تنتفع بفضل العدة تطور تركيز الأوكسجين المذاب داخل المفاعل الحيوي (2) : ينقل محسس قياس الأوكسجين، إشارات كهربائية إلى المراقبيني (محلول) الذي يحولها إلى معطيات رقمية يعالجها الحاسوب ويتترجمها إلى مبيان (الشكل 2). في الزمن t_1 نحقن داخل المفاعل 0.1 mL من محلول الكليكوز بتركيز 5% .



الوثيقة 2: نأخذ عينة من الحليب الكامل الطري ونفرغها في بوقال ذي حجم 250 mL مع الحرص على ملأه إلى آخره لطرد الهواء (قصد جعل الوسط لا هوائي). نضع داخل الحليب مقياس pH الذي نربطه بعدة EXAO (قصد تتبع تطور حمضية الحليب أثناء عملية التخمر (تحول الكليكوز المكون للاكتوز إلى حمض لبني، ويتم ذلك دون طرح CO_2)، نترك التحضير لمدة 15 يوماً في درجة حرارة ملائمة (40°C)، بعد ذلك تنتفع تطور قيمة pH بواسطة عدة EXAO فتحصل على النتائج المبينة جانبه. ملحوظة:- الصيغة الكيميائية للحمض اللبني هي $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_3$



الوثيقة 3: البروتوكول التجاري: (الشكل 1)

- نضع محلول الكليكوز في قارورة (5 gL).
- نزع الخميرة في محلول الكليكوز.
- نضع التحضير في ماء ساخن (37°C).

النتائج:

- انخفاض كمية الكليكوز في الوسط.
- طرح CO_2 في الأنبوب.
- ارتفاع طفيف لدرجة الحرارة.
- ظهور الكحول (الإيثanol) في وسط الزرع. (نكشف عن الكحول بواسطه التفاعل المبين في الشكل 2).

ملحوظة: الصيغة الكيميائية للكحول الإيثيلي (إيثanol) هي $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

استئثار المعطيات

- 1- اعتماداً على الوثيقة 1، صُف تطور تركيز O_2 قبل وبعد إضافة الكليكوز، ثم استنتاج. بماذا تفسر النتيجة التجريبية.
- 2- بالاعتماد على معطيات الوثيقة 2، صُف تطور حمضية الحليب ثم استنتاج العلاقة بين هذا التطور و هدم الكليكوز مبيناً نوع التفاعل المسؤول عن هذا الهدم.
- 3- حل النتائج التجريبية المبينة في الوثيقة 3، ثم استنتاج نوع التفاعل المتدخل.
- 4- على شكل حصيلة، قارن جميع الظواهر المسؤولة عن هدم الكليكوز مع كتابة التفاعل الاجمالى لكل ظاهرة.