najah213.com · نجاح 213

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

مديرية التربية لولاية تقرت — ثانوية الأمير عبد القادر – تقرت

المستوى : أولى ثانوي 9 — الشعبة : جذع مشترك علوم

فرض (2) الفصل الأول 2023 /2024

مادة :علوم الطبيعة و الحياة — المدة : ساعة

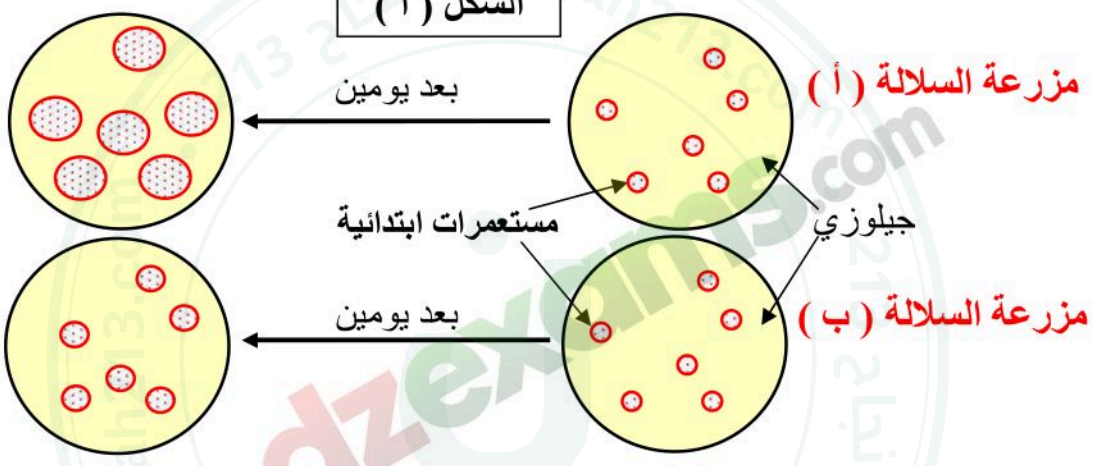
تصميم وإعداد الأستاذ محمد العيد حـــفار

تستمد خلايا الكائنات الحية الطاقة لازمة لأنشطتها الحيوية من مواد أيضية تعتبر مخزن طاقوي حيث يتم هدمها جزئيا أو كليا .

بهدف التعرف على ظواهر الكيموحيوية التي تؤمن تحرير هذه الطاقة و علاقتها بالنمو تقترح عليك الدراسة الآتية :

زرعت السلالتان فطر الخميرة " أ " و " ب " في وسط مغذي (جيلوزي) يحتوي على كمية معينة من الغلوكوز ($C_6H_{12}O_6$)، بعد يومين تمت معاينة حجم المستعمرات الناتجة عن نمو فطر الخميرة ، النتائج موضحة في **الشكل (أ)** من **الوثيقة (1)** ، بينما **الشكل (ب)** يوضح مخطط الحصيلة تفاعل الكيميائي لظاهرتين مسؤولة على تحول الطاقة في خلايا الخميرة .

الشكل (أ)



الوثيقة (1)

الظاهرة (A) $C_6H_{12}O_6 + 6\ H_2O \rightarrow$ 6 ..... + 12 ..... + حرارة + ...

E= 2860 Kj — E = 0 kj — E = 1700 kj — E=.....

6 ..... E = 0 kj

الظاهرة (B) $C_6H_{12}O_6 \rightarrow$ 2 ..... + ... CO_2 + حرارة + ...

E= 2860 Kj — E = 1360 kj — E = 1427 kj — E=.....

الشكل (ب)

1- **تعرف** على ظاهرتين (A) و (B) . بعد نقل مخطط الشكل (ب)على ورقة الإجابة **أكمل** البيانات المناسبة في كل إطار ، ثم **أنسب** كل سلالة إلى ظاهرة المناسبة .

2- **في نص** علمي مهيكل (مقدمة – عرض – خاتمة) **اشرح** العلاقة بين ظاهرتين (A) و (B) المدروسة و نتائج النتائج المتحصل عليها في المزرعتين بعد يومين بداية الزرع .

انتهـى — أستاذة المادة يتمنى التوفيق للجميع

www.dzexams.com

فروض واختبارات مع الحلول لكل المستويات — مجاناً

najah213.com

الظاهرة (A) $C_6H_{12}O_6 + 6\,H_2O$ → 6 ..... 12 ..... E = 0 kj ; حرارة + ... ; E = 1700 kj ; 6 ..... E = 0 kj

E= 2860 Kj

E=.....

الظاهرة (B) $C_6H_{12}O_6$ → 2 ..... E = 1360 kj ; حرارة + ... ; E = 1427 kj ; .... CO_2

E= 2860 Kj

E=.....

الظاهرة (A) $C_6H_{12}O_6 + 6\,H_2O$ → 6 ..... 12 ..... E = 0 kj ; حرارة + ... ; E = 1700 kj ; 6 ..... E = 0 kj

E= 2860 Kj

E=.....

الظاهرة (B) $C_6H_{12}O_6$ → 2 ..... E = 1360 kj ; حرارة + ... ; E = 1427 kj ; .... CO_2

E= 2860 Kj

E=.....

الظاهرة (A) $C_6H_{12}O_6 + 6\,H_2O$ → 6 ..... 12 ..... E = 0 kj ; حرارة + ... ; E = 1700 kj ; 6 ..... E = 0 kj

E= 2860 Kj

E=.....

الظاهرة (B) $C_6H_{12}O_6$ → 2 ..... E = 1360 kj ; حرارة + ... ; E = 1427 kj ; .... CO_2

E= 2860 Kj

E=.....

www.dzexams.com