تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

مراجعة شاملة للتنفس الخلوي مع الإجابة النموذجية

موقع المناهج ⇦ المناهج القطرية ⇦ المستوى التاسع ⇦ علوم ⇦ الفصل الثاني ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-02-22 14:55:27

المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس
	إعداد: مدرسة حمزة بن عبد المطلب

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى التاسع

صفحة المناهج القطرية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب المستوى التاسع والمادة علوم في الفصل الثاني

1	مراجعة شاملة للتنفس الخلوي مع الإجابة النموذجية
2	مراجعة شاملة للتنفس الخلوي غير مجابة
3	أوراق عمل مجابة في الفلزات والتنفس الخلوي والإنقسام الخلوي
4	أوراق عمل غير مجابة في الفلزات والتنفس الخلوي والإنقسام الخلوي
5	أسئلة حول التنفس الخلوي والانقسام الخلوي والتفاعل الكيميائي للفلزات مع الإجابة النموذجية

مراجعة منتصف الفصل الدراسي الثاني 2024-2025	مدرسة حمزة بن عبد المطلب الإعدادية للبنين
المادة: العلوم العامة الصف: التاسع	الوحدة 7: التنفس الخلوي اللاهوائي

1- ماذا يحدث للعضلات إذا لم يتم تزويدها بالكمية الكافية من الأكسجين؟

A- تنبسط
B- تنقبض
C- تصاب بالإجهاد
D- يصغر حجمها

2- ما الذي يسبب التشنج العضلي؟

A- تراكم الإيثانول
B- تراكم السكريات
C- تراكم حمض اللاكتيك
D- تراكم ثاني أكسيد الكربون

3- ما ناتج التنفس الخلوي اللاهوائي في البكتيريا؟

A- الماء
B- الإيثانول
C- حمض اللاكتيك
D- ثاني أكسيد الكربون

4- ما ناتج التنفس الخلوي اللاهوائي في الخميرة؟

A- الماء
B- الأكسجين
C- حمض اللاكتيك
D- **ثاني أكسيد الكربون**

5 – ما المعادلة الصحيحة للتنفس الخلوي اللاهوائي في الخميرة؟

(A) (إطلاق الطاقة +) الإيثانول + ثاني أكسيد الكربون → الجلوكوز
(B) (إطلاق الطاقة +) الماء + ثاني أكسيد الكربون → الجلوكوز
(C) (إطلاق الطاقة +) أكسجين + الإيثانول → الجلوكوز
(D) (إطلاق الطاقة +) حمض اللاكتيك → الجلوكوز

6- ما المعادلة الصحيحة للتنفس الخلوي اللاهوائي في البكتيريا؟

(A) (إطلاق الطاقة +) الإيثانول + ثاني أكسيد الكربون → الجلوكوز
(B) (إطلاق الطاقة +) الماء + ثاني أكسيد الكربون → الجلوكوز
(C) (إطلاق الطاقة +) أكسجين + الإيثانول → الجلوكوز
(D) (إطلاق الطاقة +) حمض اللاكتيك → اللاكتوز

7 – ما الأغذية التي لا يتم تصنيعها باستخدام الكائنات الحية الدقيقة؟

A- الزبدة
B- خبز الصودا
C- جبنة الماعز
D- اللبن الزبادي

8- تنتج الخميرة الإيثانول أثناء التنفس الخلوي اللاهوائي. لماذا لا يحتوي الخبز على الإيثانول؟

A- تمتص الخميرة الإيثانول
B- يتم تفكيك الإيثانول بواسطة الخميرة
C- **يتبخر الإيثانول أثناء عملية الخبز**
D- يتم تفكيك الإيثانول إلى ماء بواسطة حرارة الموقد

1- أين يحدث التنفس الخلوي؟

في الخلية

2- اذكر أنواع التنفس الخلوي؟

تنفس خلوي هوائي – تنفس خلوي لاهوائي

3- لماذا تحتاج الكائنات الى التنفس الخلوي؟

لإنتاج الطاقة

4- ما شرط حدوث التنفس الخلوي اللاهوائي؟

غياب الأكسجين أو نقصانه

5- هل ينتج كلا من التنفس الخلوي الهوائي واللاهوائي طاقة؟ قارن أي التنفسين يكون ناتج الطاقة عنه أكبر.

نعم – التنفس الهوائي ينتج طاقة أكثر

6- عرف التنفس الخلوي اللاهوائي؟

تحلل جزئي للجلوكوز في غياب الأكسجين أو نقصانه.

7 - أكمل معادلة التنفس الخلوي اللاهوائي في الخميرة عند صناعة الخبز:

طاقة	+	ثاني أكسيد الكربون +	الإيثانول	جلوكوز

8 - ما المادة الناتجة عن التنفس الخلوي اللاهوائي في الخميرة التي تُؤدي لانتفاخ العجين عند الخبز؟

غاز ثاني أكسيد الكربون

9 - أكمل معادلة التنفس الخلوي اللاهوائي في البكتيريا لصناعة اللبن الزبادي.

طاقة	+	حمض اللاكتيك		لاكتوز

10- ما الأغذية التي يتم تصنيعها باستخدام البكتيريا والخميرة

يتم استخدام البكتيريا في صناعة: اللبن والجبن - يتم استخدام الخميرة في صناعة: الخبز

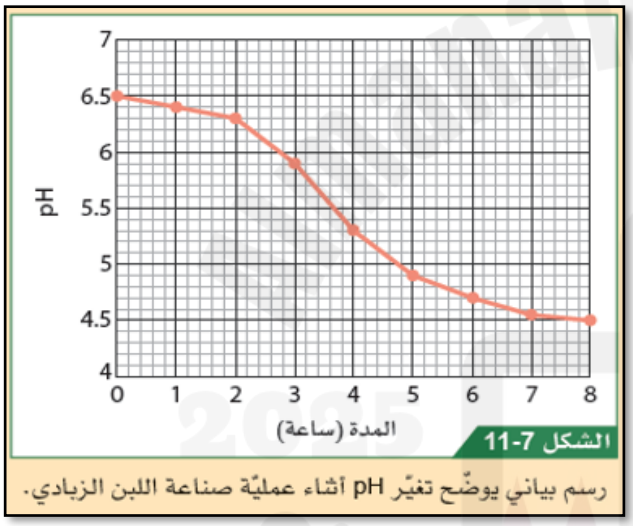
11- لماذا يجب غلي الحليب قبل إضافة الزرع البكتيري (الروبة) لصناعة اللبن؟

للتعقيم

12 - ما سبب الاجهاد العضلي والشد العضلي للعضلات عندما تقوم بتمرين رياضي لفترة زمنية طويلة؟

تراكم حمض اللاكتيك

13- يتم صنع اللبن الزبادي باستخدام الزرع البكتيري. أدرس الرسم البياني أمامك وأجب عن الآتي:



الشكل 7-11
رسم بياني يوضّح تغيّر pH أثناء عمليّة صناعة اللبن الزبادي.

أ- ما الرقم الهيدروجيني للحليب؟ **6.5**

ب- ما الرقم الهيدروجيني للبن؟ **4.5**

ت- ماذا حصل للرقم الهيدروجيني أثناء صناعة اللبن؟

يقل

ث- ما أهمية إضافة اللبن الزبادي الى الحليب؟

يحلل اللاكتوز ويحوله إلى حمض اللاكتيك

ج- ما سبب انخفاض الرقم الهيدروجيني اثناء صناعة اللبن؟

بسبب زيادة حمض اللاكتيك: كل ما زادت الحموضة قل الرقم الهيدروجيني