تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية





تجميعة أسئلة وفق الهيكل الوزاري القسم الالكتروني

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف الحادي عشر العام ← علوم ← الفصل الأول ← اختبارات الكترونية ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 20:20:23 2024-11-24

ملفات اكتب للمعلم اكتب 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

المزيد من مادة علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العام











صفحة المناهج الإماراتية على فيسببوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العام والمادة علوم في الفصل الأول

المريد من الملقات بحسب الصف الحادي عشر العام والمادة علوم في الفصل الأول	
مراجعة نهائية وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج الخطة A-M101	1
تدريبات نهاية الفصل وفق الهيكل الوزاري منهج انسباير الخطة M	2
حل تجميعة أسئلة وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج الخطة M	3
الهيكل الوزاري الجديد المسار العام منهج بريدج الخطة 101-C	4
مراجعة عامة وفق الهيكل الوزاري	5

2024-2025 أسئلة هيكل مادة الأحياء لصف 11 عام للفصل الدراسي الأول

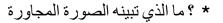
*؟مما يتكون جزيء الماء

ذرتي هيدروجين وذرة أكسجين

ذرتي أكسجين وذرتي هيدروجين

ذرة هيدروجين وذرتي أكسجين

ثلاث ذرات هيدروجين



رابطة تساهمية

خاصية فيزيائية

تفاعل كيميائي

قوى فاندر فال

*؟أي مما يلي يُعد ت مادة تخفض طاقة التنشيط

ايون

حفاز

متفاعل

المادة المتفاعلة مع الانزيم

* ؟ في اي مما يلي تتكسر روابط و تتكون روابط جديدة

التفاعلات الكيميائية

العناصر

النظائر

الجزيئات القطبية

*أي من العبار ات التالية ينطبق على المعادلات الكيميائية

المتفاعلات على اليمين

النواتج على اليمين

.عدد ذرات النواتج أقل من عدد ذرات المتفاعالت



عدد ذرات المتفاعالت أقل من عدد النواتج

*صف تأثير درجة الحرارة في سرعة التفاعلات تزيد درجة الحرارة معدل كلا التفاعلين في نطاقات معينة تخفض درجة الحرارة معدل كلا التفاعلين في نطاقات معينة لا تؤثر على معدل كلا التفاعلين

* الأنزيم الاكثر نشاطًا في خلايا البشر
 37 C لان الدرجة المثلى للبشر هي عند A الأنزيم

* ؟ ما الذي تبينه الصورة

خليط غير متجانس

خليط متجانس

محلول

المزيج المعلق

؟أي من العبارات الآتية لا ينطبق على الماء النقى

7.0 رقمه الهيدروجيني هو

يتكون من روابط قطبية

يتكون من روابط أيونية

مذیب جید.

* يما العنصران اللذان يتوجدان دائمًا في الاحماض الامينية

النيتروجين والكبريت

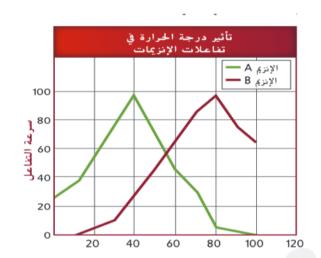
الكربون والأكسجين

الهيدروجين والفوسفور

الكبريت والأكسجين

* ؟ما الذي يربط الأحماض الأمينية معًا

الروابط البيبتيدية





```
قوى فاندر فال الروابط الهيدروجينية الروابط الأيونية الروابط الأيونية عتبر جزءًا من النيوكليوتيد
```

الفوسفات

السكر

الماء

القاعدة

*? ؟ لماذا بعض التفاعلات نادر ا ما تحدث

لأنها تحدث بسهولة

تحتاج إلى مقدار كبير من طاقة التنشيط

لأنها لا تحتاج إلى طاقة تنشيط

لأنها لا تنتج حرارة

*؟ما هو الفرق بين المخاليط المتجانسة وغير المتجانسة

المخاليط المتجانسة تحتوي على مواد مختلفة

المخاليط غير المتجانسة تحتوي على مواد متشابهة

المخاليط المتجانسة لها تركيب مماثل

المخاليط غير المتجانسة لها تركيب مماثل

*? في حالة مخلوط (الماء و الملح)، ما هو المذاب

الملح

الماء

الهواء

البروتينات

*؟ما هي خاصية القطبية في الماء

توزيع متساوي للإلكترونات

توزيع غير متساوي للإلكترونات

عدم وجود شحنات متعاكسة

تشابه شحنة ذرات الهيدروجين والأكسجين *؟ما هو نوع الرابطة بين جزيئات الماء رابطة تساهمية رابطة أيونية رابطة هيدروجينية رابطة معدنية *؟ ما هو نوع الرابطة بين ذرات جزيء الماء رابطة تساهمية رابطة أيونية رابطة هيدروجينية رابطة معدنية *؟ما هي خاصية القطيبة في الماء تساوي الشحنات شحنات متعاكسة عدم وجود شحنات شحنة موحدة *؟كيف تتشكل المخاليط غير المتجانسة بتوزيع متساوي للمكونات بتوزيع غير متساوي للمكونات بدمج المواد الكيميائية بتفاعل المواد مع بعضها *؟ما هو المحلول خليط غير متجانس خليط متجانس

مادة نقية

عنصر منفصل

```
*؟ما هو دور المذيب في المحلول
                                              يحافظ على خصائصه فقط
                                                     يذوب المادة المذابة
                                            يغير من تركيب المادة المذابة
                                                   لا يذوب المادة المذابة
                             *؟ما الذي يميز الرابطة الهيدروجينية في الماء
                                                    أنها ضعيفة ولا تؤثر
                                       أنها نوع قوي من من قوى فاندر فال
                                              أنها تساهم في تفاعل الماء
                                         أنها لا تؤثر على خصائص الماء
*؟ 4°C ما هي الحالة الفيزيائية التي يمكن أن يوجد فيها الماء عند درجة حرارة
                                                                 صلبة
                                                                 سائلة
                                                                 غازية
                                                                 بلازما
                *؟ما الدور الذي تلعبه التفاعلات الكيميائية في الكائنات الحية
                                          تجعل الكائنات الحية تسترخى
                                 تساعد الكائنات الحية على النمو والتطور
                                                 تزيل الطعام من الجسم
                                                      تقى من الأمراض
                    *Fe2O3 ؟ ما نوع التغير الذي يحدث في صدأ الحديد
                                                          تغيير أحيائي
                                                         تغيير فيزيائي
                                                         تغيير كيميائي
```

لا تغيير

*؟ اي هذه الأمثلة يعتبر تغيير فيزيائي

صدأ الحديد

غليان الماء

احتراق الخشب

تفاعل الأكسجين مع المغنيسيوم

*؟ماذا تسمى المواد التي تتفاعل مع الإنزيم

النواتج

المتفاعلات

الموقع النشط

الروابط

*؟ما الذي يحدث عندما ترتبط المادة المتفاعلة بالموقع النشط للإنزيم

تكسير روابط و تكوين روابط جديدة

تتوقف التفاعلات

تتفكك الأنزيمات

تزداد درجة الحرارة

*؟ما العوامل التي تؤثر في نشاط الإنزيم

الرقم الهيدروجيني ودرجة الحرارة و تأثير مواد أخرى

شكل الإنزيم وحجمه و تركيزه

سرعة التفاعل

نوع المتفاعلات

*؟ما هي الجزئيات الضخمة

ذرات صغيرة

جزئيات كبيرة تتكون من جزئيات صغيرة

أيونات مفردة

عناصر كيميائية

* ؟ ما هي الوظيفة الأساسية للدهون



```
إنتاج الطاقة
```

تخزين الطاقة

تحسين طعم الطعام

نقل المواد

*؟ما هي الدهون الميشعة

دهون تحتوي على روابط أحادية فقط

دهون تحتوي على روابط ثنائية واحدة أو أكثر

دهون لا تحتوي على ذرات كربون

دهون لا تذوب في الماء

*؟ما هي الوحدة الأساسية التي تتكون منها البروتينات

الدهون

الأحماض الأمينية

الكربو هيدرات

الأحماض النووية

*؟ما هي النسبة المئوية التقريبية التي تمثلها البروتينات من إجمالي كتلة الجسم

نقطة واحدة

10%

15%

20%

25%

*؟ما هو العنصر الذي يساهم في جعل كل حمض أميني فريدًا

نقطة واحدة

مجموعة الكربوكسيل

مجموعة الأمينية

المجموعة المتغيرة

سلسلة الكربون

*؟ما هي مستويات التركيب التي يمكن أن يتخذها البروتين

نقطة واحدة

مستوى واحد

مستويين

ثلاثة مستويات

أربعة مستويات

*؟ما هي الوظيفة الأساسية للبروتينات في الجسم

نقطة واحدة

تخزين الطاقة

توفير دعم هيكلي

نقل الإشارات داخل الخلايا

جميع ما سبق

* كيف تؤثر الألياف القابلة للذوبان على مستويات الكوليسترول في الدم

تزيد من مستويات الكوليسترول

تقلل من مستويات الكوليسترول

ليس لها تأثير

تعتمد على نوع الألياف

*؟ 25 ما هي الألياف التي تم استخدامها كعامل ضابط في التجربة ص

البكتين

صمغ الغوار

السيلليوم

جميع ما سبق

*؟ما هو الدور الذي تلعبه الستيرويدات في الجسم

نقطة واحدة

دعم هیکلی

تنظيم عمليات الجسم

تخزين الطاقة



هل تؤثر الألياف القابلة للذوبان في مستويات الكوليسترول؟ يرنبط ارتفاع نسبة السترويد، الذي يُعرف بالكوليسترول، في الدم بالإصابة بأمراض القلب. يدرُس الباحثون تأثيرات الألياف القابلة للذوبان التي ينطوي عليها النظام الغذائي في مستويات الكوليسترول.

البيانات والملاحظات

قيّبت هذه التجربة تأثيرات ثلاثة ألياف قابلة للذوبان في مستويات الكوليسترول في الدم، وهي: البكتين (PE) وصمغ الغوار (GG) والسيلليوم (PSY). وكان السيلولوز العامل الضابط (CNT).



توفير الألياف

*؟أي من المكونات التالية يعد جزءًا من تركيب الستيرويدات

رأس فوسفات

ذيل غير قطبي

نهایات دهنیة

جميع ما سبق

*؟ما هي الأحماض النووية

نقطة واحدة

مركبات كربو هيدراتية

مركبات بروتينية

جزيئات ضخمة حيوية

مركبات دهنية

*؟ما هي الوحدات التي تتكون منها الأحماض النووية

نقطة واحدة

بروتينات

دهون

نوكليوتيدات

كربو هيدرات

*؟ما هي مكونات النوكليوتيد

نقطة واحدة

فوسفات، سكر، قاعدة نتروجينية

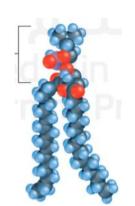
بروتين، سكر، دهون

كربو هيدرات، فوسفات، دهون

دهون، قاعدة نتروجينية ، كربونات

*؟ما هو الحمض النووي الذي يشارك في تخزين المعلومات الوراثية

نقطة واحدة



```
RNA
                                                          DNA
                                                          ATP
                                                          ADP
 *؟ما هي الألياف القابلة للذوبان المستخدمة في دراسة تأثير الكوليسترول
                                                     نقطة واحدة
                                                         البكتين
                                                    صمغ الغوار
                                                       السيلليوم
                                                    جميع ما سبق
    *؟ في الجسم (ATP) ما هو دور فوسفات الأدينوسين ثلاثي الفوسفات
                                                    نقطة واحدة
                                              تخزين الكوليسترول
                      تخزين الطاقة واستخدامها في التفاعلات الخلوية
                                               تركيب البروتينات
                                                     نقل الدهون
                                 *?ATP كيف يتم تحرير الطاقة من
                                                     نقطة واحدة
                                                   بإضافة رابطة
                                 بكسر الرابطة بين جزيئات الفسفات
                                                 بتبريد الجزيء
                                                 بتسخين الجزيء
*؟ما هي المادة التي تُستخدم كنقطة بداية لتصنيع الفيتامينات و الهرمونات
```

نقطة واحدة

الكوليسترول

النوكليوتيدات

البروتين

```
السيلليوم
```

*؟ما هو تركيب الأحماض الأمينية

نقطة واحدة

كربون، هيدروجين، أكسجين

كربون، نيتروجين، فوسفور

كربون، نيتروجين، أكسجين و هيدروجين و احيانا كبريت

کربون، هیدروجین، فوسفور

*؟ما هو التركيب العام للأحماض الأمينية

نقطة واحدة

كربون مركزي، مجموعة كربوكسيل، مجموعة أمينية و مجموعة متغيرة

سكر، فوسفات، قاعدة

دهون، سكر، قاعدة

بروتين، نيتروجين، أكسجين

*؟مما يصنع قرص العسل في خلية النحل

نقطة واحدة

الشمع

الدهون

البروتينات

الكربو هيدرات

*؟ما هي الستيروليدات

نقطة واحدة

مجموعة من البروتينات

فئة من الدهون تشمل الكولسترول و الهرمونات

نوع من الأحماض النووية

سكريات متعددة

*؟ما هي الصيغة العامة للكربو هيدرات

نقطة واحدة

```
\( (C_2H_4O_2) \)
                            \( (CH_2O)_n \)
                                   \( CO_2 \)
                                   \( H_20 \)
                      *؟ما هي السكريات الأحادية
                                    نقطة واحدة
                       سكريات تتكون من جزيئين
                   سكريات تتكون من جزيء واحد
                     بروتینات تتکون من سکریات
                  أحماض نووية تتكون من سكريات
*؟أي من الأطعمة التالية يحتوي على السكريات المتعددة
                                    نقطة واحدة
                                      الجلوكوز
                                    سكر المائدة
                                       اللاكتوز
                                       الحبوب
                              *؟ما هو السليولوز
                                    نقطة واحدة
                                     سكر ثنائي
                 سكر متعدد الجزيئات من الجلوكوز
                                       بروتين
                                   حمض نووي
     *؟ما هي الوظيفة الأساسية للبروتينات في الجسم
                                   نقطة واحدة
                                   تخزين الطاقة
                                تسريع التفاعلات
```

تخزين المعلومات الوراثية

```
توفير حواجز *عما هي المادة التي تساعد في نقل المواد في الجسم نقطة واحدة الكربو هيدرات البروتينات الدهون
```

الأحماض النووية

*؟ما هي الوظيفة الرئيسية للأحماض النووية

نقطة واحدة

إنتاج الطاقة

تخزين المعلومات الوراثية

توفير دعم هيكلي

تسريع التفاعلات

*؟ما هو الدور الذي تلعبه الكربو هيدرات في النباتات

نقطة واحدة

تخزين الطاقة فقط

توفير دعم هيكلي فقط

توفير دعم هيكلي وتخزين الطاقة

نقل المواد

*؟ما هو الجلسرول ودوره في الدهون

نقطة واحدة

مركب يحتوي على البروتينات

عنصر أساسي في تركيب الدهون

مادة لإنتاج الطاقة

سكر ثنائي

* ؟كيف تُصنف الدهون بناءً على الروابط بين ذرات الكربون

نقطة واحدة

دهون مشبعة وغير مشبعة

دهون حيوية وغير حيوية

دهون قابلة للذوبان وغير قابلة للذوبان

دهون حمضية وقاعدية

*؟ما هي الدهون التي تحتوي على روابط ثنائية متعددة

نقطة واحدة

دهون مشبعة

دهون غير مشبعة

دهون غير مشبعة متعددة

دهون مشبعة متعددة

*؟ (أي نوع من المواد الغذائية يشمل (شمع النحل

نقطة واحدة

الكربو هيدرات

الدهون

البروتينات

الأحماض النووية

*؟ما هو الجلوكوز

نقطة واحدة

سكر أحادي

سكر ثنائي

بروتين

حمض نووي

*؟ما هي الوظيفة الأساسية للدهون في الجسم

نقطة واحدة

إنتاج الهرمونات

تخزين الطاقة

نقل المواد

```
تسريع التفاعلات
```

* الماذا تعتبر الدهون غير قابلة للذوبان في الماء

نقطة واحدة

لأنها تحتوي على روابط مشبعة

لأنها تحتوي على روابط ثنائية

لأنها تعمل كحواجز في الأغشية الحيوية

لأنها تحتوي على الكولسترول

* ؟ما هي البوليمرات

نقطة واحدة

عناصر كيميائية

جزئيات كبيرة تتكون من مركبات متكررة متماثلة او شبه متماثلة

مواد غير عضوية

ذرات مفردة

*؟ما هي الفئات الرئيسية للجزئيات الضخمة الحيوية

نقطة واحدة

الكربون والأكسجين والنيتروجين

الكربو هيدرات والدهون والبروتينات والأحماض النووية

الماء والأملاح والمعادن

الفيتامينات والمعادن والسكريات

*؟للماء (pH) ما هو الرقم الهيدروجيني

نقطة واحدة

7 أقل من

7

7 أكثر من

0

*7? أقل من pH ماذا يعنى إذا كانت قيمة

نقطة واحدة

```
المحلول قاعدي
                                 المحلول حمضي
                                 المحلول متعادل
                              المحلول غير مستقر
           *?7 أكثر من pH ماذا يعني إذا كانت قيمة
                                    نقطة واحدة
                                 المحلول حمضي
                                 المحلول قاعدي
                                 المحلول متعادل
                             المحلول غير مستقر
*؟في أي نطاق يحدث معظم العمليات الحيوية في الخلايا
                                     نقطة واحدة
                                     5.0 - 6.0
                                     6.5 - 7.5
                                     7.5 - 8.5
                                     4.0 - 5.5
*؟ما هي الأيونات التي تحتويها المحاليل القاعدية بكثرة
                                     نقطة واحدة
                                 +H الهيدروجين
                             - OH الهيدروكسيد
                                 +Na الصوديوم
                                    - CL الكلور
```

* ؟كيف يمكن أن تتفاعل الأحماض مع القواعد

نقطة واحدة

لتزيد من حموضة المحلول

لتزيد من قاعدية المحلول

```
للحفاظ على التوازن الهيدروجيني
                                                                  لإنتاج طاقة
    *؟عند ذوبانها في الماء -OHما هي المادة التي تطلق أيونات الهيدر وكسيد السالب
                                                                  نقطة واحدة
                                                        حمض الهيدروكلوريك
                                                        هيدروكسيد الصوديوم
                                                                        الماء
                                                                     الكربون
                                   * ؟ كيف تؤثر قطبية الماء على المواد المذابة فيه
                                                                 نقطة واحدة
                                                              تقلل من ذوبانها
                                                              تزيد من ذوبانها
                                                           لا تؤثر على ذوبانها
                                                            تحولها إلى غازات
                                  *؟ أما هو الرقم الهيدروجيني الذي يعتبر متعادلا
                                                                 نقطة واحدة
                                                                           0
                                                                           7
                                                                          14
                                                                           1
*؟ما هو المركب القاعدي الشائع الذي يتكسر في الماء مطلقاً أيونات الصوديوم الموجبة
                                                                  نقطة واحدة
                                                             حمض الكبريتيك
                                                       هيدروكسيد الصوديوم
                                                                   ماء البحر
                                                             كلوريد الصوديوم
```

*؟ما هي الأيونات التي تحتويها المحاليل الحمضية بكثرة

```
نقطة واحدة
```

-OH الهيدروكسيد

+ H الهيدروجين

- CL الكلور

- NO3 النترات

* كيف يؤثر الرقم الهيدروجيني على العمليات الحيوية في الخلايا

نقطة واحدة

لا يؤثر

يسرع العمليات

يبطئ العمليات

يمكن أن يتسبب في خلل

*؟ما هو سبب اذابة الكثير من المذابات في الماء بسهولة

نقطة واحدة

كثافة الماء العالية

قطبية الماء

درجة حرارة الماء

لون الماء

* ؟ في أي درجة حرارة تكون معظم الإنزيمات نشطة في الكائنات الحية

نقطة واحدة

25°C

37°C

50°C

100°C

* ؟كيف يؤثر الإنزيم عندما تلدغ أفعى سامة إنسانًا

نقطة واحدة

يبنى الخلايا

يحلل أنسجة خلايا الدم الحمراء

يزيد من الوزن

يسبب التفاعلات الحرارية

*؟ماذا يعنى التفاعل الماص للحرارة

نقطة واحدة

طاقة النواتج أقل من طاقة المتفاعلات

طاقة النواتج أكبر من طاقة المتفاعلات

لا يحدث تغيير في الطاقة

الطاقة تظل ثابتة

* ماذا يحصل في هذا التفاعل الظاهر بالصورة

لا يحدث اي تغيير في الطاقة

نقصان في الطاقة

يطلق طاقة على شكل طاقة حرارية

امتصاص للطاقة الحرارية

*؟ما هو تعريف طاقة التنشيط في التفاعلات الكيميائية

الطاقة اللازمة لبدء التفاعل

الطاقة الناتجة عن التفاعل

الطاقة المفقودة أثناء التفاعل

الطاقة المستقرة بعد التفاعل

* ؟كيف تتغير المواد خلال التفاعلات الكيميائية

لا تتغير المواد

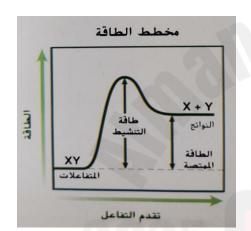
ترتبط بطرق جديدة

تتحلل بالكامل

تتبخر

*؟ ما هي الدلالة على حدوث تفاعل كيميائي

تغير اللون فقط



إطلاق غاز أو تكوين مادة صلبة جديدة

زيادة درجة الحرارة فقط

عدم حدوث تغيير

*؟ ما هو تأثير درجة الحرارة العالية على نشاط الإنزيمات في البكتيريا

تزيد من نشاطها

تقلل من نشاطها

ليس لها تأثير

توقف نشاطها تمامًا

*؟ما الذي يحدث للمتفاعلات عند ارتباطها بالموقع النشط في الإنزيم

تكسر روابط و تكون روابط جديدة لتكون نواتج جديدة

تتغير إلى شكل آخر

تصبح غير فعالة

تبقى كما هى

*؟ما هو دور الإنزيمات في العمليات الحيوية

تبطئ العمليات

تسرع العمليات

توقف العمليات

تعكس العمليات

* ؟ ما الذي يميز التفاعل الطارد للحرارة

طاقة النواتج اقل من طاقة المتفاعلات

طاقة النواتج أعلى من طاقة المتفاعلات

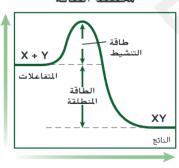
طاقة النواتج مساوية لطاقة المتفاعلات

لا يوجد اطلاق للطاقة

* ما نوع التفاعل في الشكل المجاور
 ماص للحرارة

طارد للحرارة

مخطط الطاقة



تقدم التفاعل



```
تفاعل فيزيائي
                             *؟عند أي درجة حرارة يصبح الماء السائل أكثر كثافة
                                                                          0°C
                                                                          4°C
                                                                        10°C
                                                                       100°C
                                        * الماذا يطفو الجليد على سطح الماء
                                                  لأن الجليد أكثر كثافة من الماء
                                                   لأن الجليد أقل كثافة من الماء
                                               لأن الجليد يتكون من ذرات مختلفة
                                                     لأن الجليد يحتوي على هواء
                                 * إكيف يؤثر الماء على الحياة على كوكب الأرض
                                                            لا يؤثر على الحياة
                                                   يوفر بيئات غير مناسبة للحياة
                                                        يوفر بيئات مناسبة للحياة
                                                             يسبب تلوث البيئة
                                   * ? فسر السبب الذي يجعل الجليد يطفو على الماء
                                                        لأن الجليد أثقل من الماء
                                                    لأن الجليد يحتوي على الهواء
                                              لأن الجليد أقل كثافة من الماء السائل
                                                        لأن الجليد يتبخر بسرعة
            ؟ما الذي يفسر انتقال الماء في جذوع الأشجار ونمو البذور والبراعم أيضًا
( قوى التلاصق حيث تتكون رابط هيدروجينية مع جزيئات الاسطح ( الخاصية الشعرية
 ( قوى التلاصق حيث تتكون رابط هيدروجينية مع جزيئات الاسطح ( التوتر السطحي
```

(قوى التماسك حيث تنجذب الجزيئات الى بعضها البعض بسبب الروابط الهيدروجينية (الخاصية الشعرية

(قوى التماسك حيث تنجذب الجزيئات الى بعضها البعض بسبب الروابط الهيدروجينية (التوتر السطحي

*

(قوى التلاصق حيث تتكون رابط هيدروجينية مع جزيئات الاسطح (الخاصية الشعرية

(قوى التلاصق حيث تتكون رابط هيدروجينية مع جزيئات الاسطح (التوتر السطحي

(قوى التماسك حيث تنجذب الجزيئات الى بعضها البعض بسبب الروابط الهيدروجينية (الخاصية الشعرية

(قوى التماسك حيث تنجذب الجزيئات الى بعضها البعض بسبب الروابط الهيدروجينية (التوتر السطحي

*؟ ما هو العامل الرئيسي لبدء التفاعل الكيميائي لتحويل العجين إلى كعك

الخلط الجيد

إضافة السكر

الطاقة

درجة حرارة الغرفة

*؟ماذا يمثل السهم في المعادلة الكيميائية

الإضافة

الضرب

اتجاه التفاعل

طرح العناصر

 $C_6H_{12}O_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

*؟ (أي مركب يتفاعل مع الأكسجين في المعادلة الكيميائية (التنفس الخلوي

الماء

الجلوكوز

ثانى أكسيد الكربون

الأكسجين

$$C_6H_{12}O_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$$

؟ ما هو المبدأ الذي تمثله المعادلة الكيميائية المتوازنة

قانون الجاذبية

قانون الجاذبية الأرضية

قانون حفظ الكتلة

قانون السرعة

 $C_6H_{12}O_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

*؟ كم عدد ذرات الكربون الموجودة على كل طرف من أطراف المعادلة المتوازنة

4

5

6

7

*؟ في المعادلة المجاورة, ما هي النواتج

الأكسجين

الجلوكوز و الأكسجين

ثاني أكسيد الكربون والماء

الطاقة والحرارة

*؟ماذا يعني مصطلح "المتفاعلات" في المعادلة الكيميائية

المواد المنتجة

المواد التي تبدأ التفاعل أو تدخله

المواد المتبقية

العوامل المحفزة