تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

almanahj.com/ae
2025 2024
موقع المناهج الإماراتية

حل أسئلة مراجعة شاملة وفق الهيكل الوزاري

موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف الحادي عشر العام ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ حلول ⇦ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-12-11 18:56:16

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

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العام

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

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

1	تجميعة أسئلة وفق الهيكل الوزاري القسم الالكتروني
2	مراجعة نهائية وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج الخطة A-M101
3	تدريبات نهاية الفصل وفق الهيكل الوزاري منهج انسباير الخطة M
4	حل تجميعة أسئلة وفق الهيكل الوزاري منهج بريدج الخطة M
5	الهيكل الوزاري الجديد المسار العام منهج بريدج الخطة 101-C

أسئلة هيكل مادة الأحياء لصف ١١ عام للفصل الدراسي الأول٢٠٢٤-٢٠٢٥

***مما يتكون جزيء الماء؟**

ذرتي هيدروجين وذرة أكسجين

ذرتي أكسجين وذرتي هيدروجين

ذرة هيدروجين وذرتي أكسجين

ثلاث ذرات هيدروجين

*** ما الذي تبينه الصورة المجاورة ؟**

رابطة تساهمية

خاصية فيزيائية

تفاعل كيميائي

قوى فاندر فال

***أي مما يلي يُعدّ 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 العبارات التالية ينطبق على المعادلات الكيميائية**

المتفاعلات على اليمين

النواتج على اليمين

.عدد ذرات النواتج أقل من عدد ذرات المتفاعالت

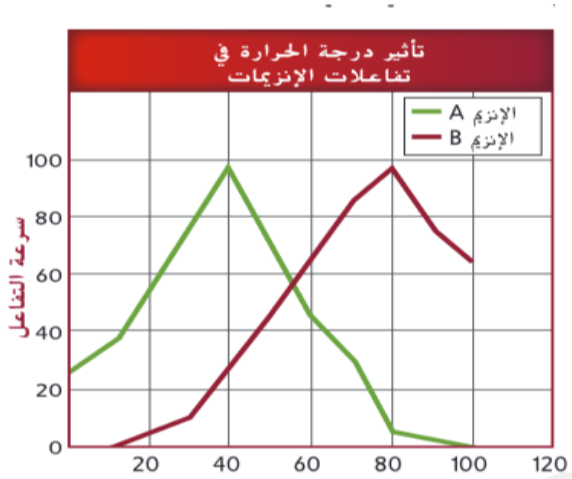
.عدد ذرات المتفاعالت أقل من عدد النواتج

***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 ؟**

Cلان الدرجة المثلى للبشر هي عند ٣٧ A الأنزيم

Cلان الدرجة المثلى للبشر هي عند ٨٠ B الأنزيم

*** ما الذي تبينه الصورة ؟**

خليط غير متجانس

خليط متجانس

محلول

المزيج المعلق

أي من العبارات الآتية لا ينطبق على الماء النقي؟

رقمه الهيدروجيني هو ٧,٠

.يتكون من روابط قطبية

.يتكون من روابط أيونية

.مذيب جيد

***ما العنصران اللذان يتوجدان دائمًا في الاحماض الامينية؟**

النيتروجين والكبريت

الكربون والأكسجين

الهيدروجين والفوسفور

الكبريت والأكسجين

*** ما الذي يربط الأحماض الأمينية معًا؟**

الروابط الببتيدية

قوى فاندر فال

الروابط الهيدروجينية

الروابط الأيونية

ما المادة التي لا تُعتبر جزءًا من النيوكليوتيد؟

الفوسفات

السكر

الماء

القاعدة

***لماذا بعض التفاعلات نادرا 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 القطبية 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 فاندرفال

أنها تساهم في تفاعل الماء

أنها لا تؤثر على خصائص الماء

***؟°Cما هي الحالة الفيزيائية التي يمكن أن يوجد فيها الماء عند درجة حرارة ٤**

صلبة

سائلة

غازية

بلازما

***ما الدور الذي تلعبه التفاعلات الكيميائية في الكائنات الحية؟**

تجعل الكائنات الحية تسترخي

تساعد الكائنات الحية على النمو والتطور

تزيل الطعام من الجسم

تقي من الأمراض

***Fe_2O_3 ما نوع التغير الذي يحدث في صدأ الحديد ؟**

تغيير أحيائي

تغيير فيزيائي

تغيير كيميائي

لا تغيير

***اي هذه الأمثلة يعتبر تغيير فيزيائي ؟**

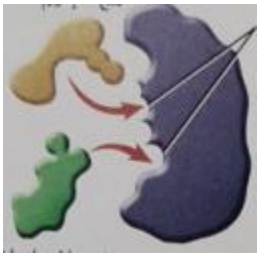
صدأ الحديد

غليان الماء

احتراق الخشب

تفاعل الأكسجين مع المغنيسيوم

***ماذا تسمي 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

Almanahj.com/ae 2025 2024 المناهج الإماراتية

***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

الكربوهيدرات

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

***ما هي الألياف التي تم استخدامها كعامل ضابط في التجربة ص ٢٥ ؟**

البكتين

صمغ الغوار

السيلليوم

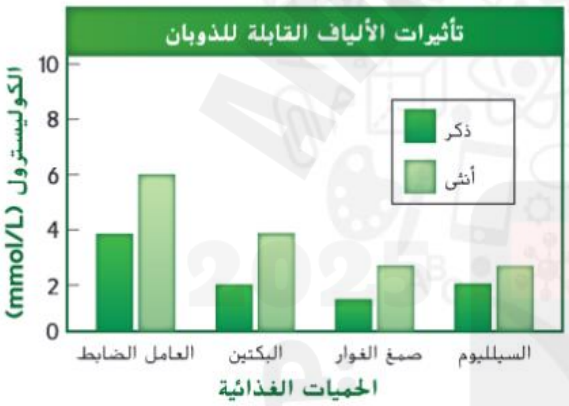
جميع ما سبق

*ما هو الدور الذي تلعبه الستيرويدات في الجسم؟

نقطة واحدة

دعم هيكلي

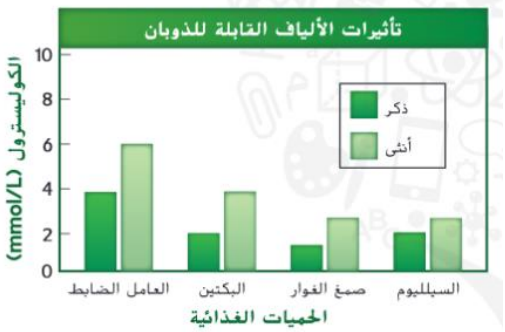
تنظيم عمليات الجسم



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

البيانات والملاحظات

قيّمت 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).



تخزين الطاقة

توفير الألياف

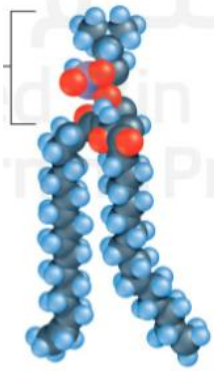
***أي من المكونات التالية يعد جزءًا من تركيب الستيرويدات؟**

رأس فوسفات

ذيل غير قطبي

نهايات دهنية

جميع ما سبق



***ما هي الأحماض النووية؟**

نقطة واحدة

مركبات كربوهيدراتية

مركبات بروتينية

جزيئات ضخمة حيوية

مركبات دهنية

***ما هي الوحدات التي تتكون منها الأحماض النووية؟**

نقطة واحدة

بروتينات

دهون

نوكليوتيدات

كربوهيدرات

***ما هي مكونات النوكليوتيد؟**

نقطة واحدة

فوسفات، سكر، قاعدة نتروجينية

بروتين، سكر، دهون

كربوهيدرات، فوسفات، دهون

دهون، قاعدة نتروجينية ، كربونات

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

نقطة واحدة

RNA

DNA

ATP

ADP

***ما هي الصيغة العامة للكربوهيدرات؟**

نقطة واحدة

\((C_2H_4O_2) \)

\((CH_2O)_n \)

\(CO_2 \)

\(H_2O \)

***ما هو السليولوز؟**

نقطة واحدة

سكر ثنائي

سكر متعدد الجزيئات من الجلوكوز

بروتين

حمض نووي

***ما هي المادة التي تساعد في نقل المواد في الجسم؟**

نقطة واحدة

الكربوهيدرات

البروتينات

الدهون

الأحماض النووية

***ما هي الوظيفة الرئيسية للأحماض النووية؟**

نقطة واحدة

إنتاج الطاقة

تخزين المعلومات الوراثية

توفير دعم هيكلي

***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

الكربوهيدرات

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

***لماذا 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

الكربوهيدرات والدهون والبروتينات والأحماض النووية

الماء والأملاح والمعادن

الفيتامينات والمعادن والسكريات

ما هو الرقم الهيدروجيني (pH) للماء؟*

نقطة واحدة

أقل من ٧

7

أكثر من ٧

0

ماذا يعني إذا كانت قيمة pH أقل من ٧؟*

نقطة واحدة

المحلول قاعدي

المحلول حمضي

المحلول متعادل

المحلول غير مستقر

ماذا يعني إذا كانت قيمة pH أكثر من ٧؟*

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

+Hالهيدروجين

- 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

ما هي المادة التي تطلق أيونات الهيدروكسيد السالب -OHعند ذوبانها في الماء؟*

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

***ما هو الرقم الهيدروجيني الذي يعتبر متعادلاً؟**

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

يبني الخلايا

يحلل أنسجة خلايا الدم الحمراء

يزيد من الوزن

يسبب التفاعلات الحرارية

***ماذا يعني التفاعل الماص للحرارة؟**

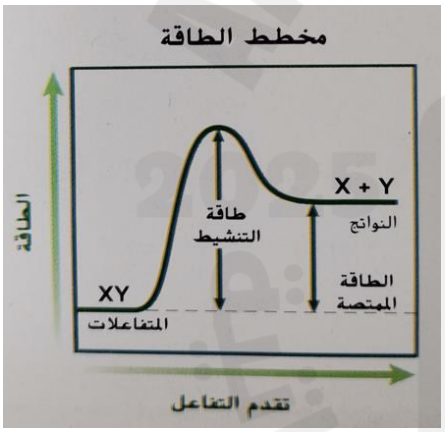
نقطة واحدة

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 هي

***ما هو دور الإنزيمات في العمليات الحيوية؟**

تبطئ العمليات

تسرع العمليات

توقف العمليات

تعكس العمليات

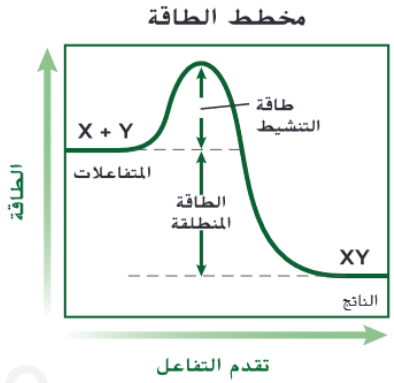
*** ما الذي يميز التفاعل الطارد للحرارة ؟**

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

تفاعل فيزيائي

***عند أي درجة حرارة يصبح الماء السائل أكثر كثافة؟**

0°C

4°C

10°C

100°C

***لماذا 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

***كيف 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

ما الذي يفسر قدرة الذباب والبعوض على الوقوف أو الطفو على سطح الماء؟

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؟**

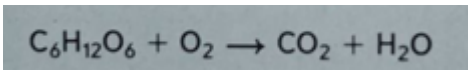
الإضافة

الضرب

اتجاه التفاعل

طرح العناصر

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



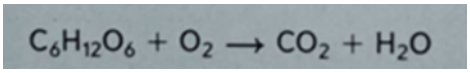
الماء

الجلوكوز

ثاني أكسيد الكربون

الأكسجين

ما هو المبدأ الذي تمثله المعادلة الكيميائية المتوازنة ؟



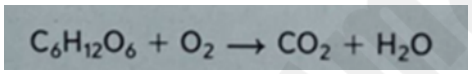
قانون الجاذبية

قانون الجاذبية الأرضية

قانون حفظ الكتلة

قانون السرعة

***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

Almanahj.com/ae 2025 2024 المنهج الإماراتي

Almanahj.com/ae
2025
2024
موقع المناهج الإماراتية