حل نموذج اختبار تجريبي وفق الهيكل الوزاري القسم الكتابي منهج بريدج

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية	
موقع المناهج ⇦ المناهج الإماراتية ⇦ الصف الثامن ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 19-11-2025 14:56:47	
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	المزيد من مادة علوم:
إعداد: مجمع زايد التعليمي	

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن					
صفحة المناهج الإماراتية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول	
نموذج اختبار تجريبي وفق الهيكل الوزاري القسم الكتابي منهج بريدج	1
نموذج اختبار تجريبي نهائي في القسم الموضوعي	2
حل كراسة تدريبية مراجعة وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج بريدج	3
أسئلة الامتحان النهائي القسم الالكتروني والورقي منهج بريدج	4
حل مراجعة القسم الكتابي منهج انسباير المسار المتقدم	5

نموذج اختبار تجريبي نهاية الفصل الدراسي الأول 2025.2026

End of Term 1 Exam 2025-2026

رقم الطالب student number	
اسم الطالب student name	
المجمع complex	**مجمع زايد التعليمي – مدينة محمد بن زايد- الفجيرة**
الصف class	**الثامن**
المسار stream	**العام**
المادة subject	**علوم – الجزء المقالي**

يملأ هذه الجدول بدقة تامة من قبل لجنة التقدير

This table is to be filled by markers

رقم السؤال Question No.	الدرجة Mark		المقدر 1 Marker 1	المقدر2 Marker 2	المراجع Reviser
	رقماً In Figures	كتابةً In Words			
السؤال الاول					
السؤال الثاني					
السؤال الثالث					
السؤال الرابع					
الدرجة المستحقة Allotted Mark					

G 08

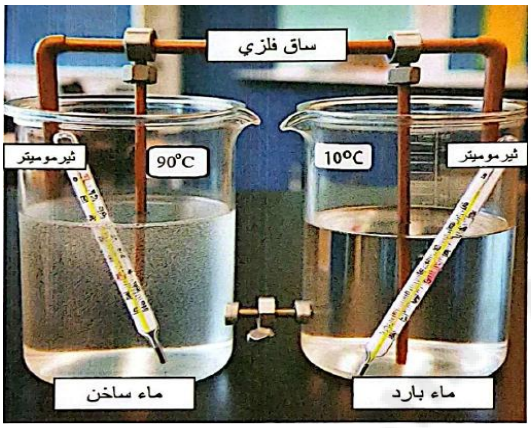
G8	العلوم المتكاملة	T1-2025-2026

8

السؤال الأول : أجب عن الأسئلة التالية من خلال الشكل

في تجربة علمية، تم تحضير كأسين فيهما نفس كمية الماء: الكأس الأول يحتوي على ماء ساخن (90°C) والكأس الثاني يحتوي على ماء بارد (10°C). تم وضع ساق فلزي يصل بين الكأسين. ووضعت ثيرموميتر واحد في كل كأس. وتم قياس التغير في درجة الحرارة مع مرور الزمن.

كما هو موضح في الشكل أدناه، اجب عن الأسئلة التالية:



أ. أيهما له متوسط طاقة حركية أكبر (الجسيمات المكوّنة للماء البارد أم الجسيمات المكوّنة للماء الساخن)؟ فسر إجابتك.

الجسيمات المكونة للماء الساخن , لأن الجسيمات تتحرك بسرعة أكبر.

ب. ماذا يحدث للطاقة الحرارية في كِلا الكأسين بعد مرور **10 دقائق من الزمن**؟ فسر إجابتك.

تزداد حرارة الماء البارد بينما تقل درجة حرارة الماء الساخن ، وذلك بسبب انتقال الطاقة الحرارية من الماء الساخن إلى الماء البارد عبر الساق الفلزي

ج. ماذا سيحدث لدرجة حرارة الماء في كِلا الكأسين إذا استمرت التجربة **لفترة طويلة**؟

تقل درجة الحرارة في الماء الساخن وتزداد في الماء البارد إلى أن تصل إلى حالة الإتزان وتتساوى درجة الحرارة في كلا الكأسين

د. إذا أُستخدم في التجربة ساق خشبي ليصل بين الكأسين بدلاً من الساق الفلزي هل تتغير نتائج التجربة؟ فسر إجابتك.

نعم , ستتغير درجة الحرارة لأن الساق الخشبي عازل للحرارة لا تسمح بتدفق الطاقة الحرارية خلالها بسهولة

G8	العلوم المتكاملة	T1-2024-2025

السؤال الثاني A - أجب عن الأسئلة التالية من خلال الشكل

5

قارن بين الفلزات واللافلزات ؟

وجه المقارنة	الفلزات	اللافلزات
اللمعان	لامعة	غير لامعة
التوصيل للكهرباء والحرارة	موصلة للكهرباء	غير موصلة للكهرباء
القابلية للتشكل	قابلة للتشكل (قابلة للطرق والسحب)	غير قابلة للتشكل (غير قابلة للطرق والسحب)
الحالة الفيزيائية	جميعها صلبة ما عدا الزئبق	معظمها غازية
أمثلة	ماغنسيوم – نحاس – فضة	اكسجين - كلور

السؤال الثاني B أكمل الجدول التالي :

6

خطوات كتابة التمثيل النقطي	ماغنسيوم Mg	نيتروجين N	ارجون Ar
رقم المجموعة	2	15	18
عدد إلكترونات التكافوء	2	5	8
التمثيل النقطي	Mg·	·N·	:Ar:
الذرة مستقرة / غير مستقرة	غير مستقرة	غير مستقرة	مستقرة
كم عدد الروابط التي يمكن أن تكونها	2	3	0

G8	العلوم المتكاملة	T1-2024-2025

4

أكملي الجدول التالي للمقارنة بين جزيء الهيدروجين وجزيء الأكسجين والنيتروجين ؟

وجه المقارنة	H:H	O::O	:N::N:
نوع الرابطة	تساهمية أحادية	تساهمية ثنائية	تساهمية ثلاثية
كم زوج من الكترونات التكافؤ تشارك في الرابطة ؟	زوج واحد = 2 إلكترون	زوجان = 4 إلكترونات	3 أزواج = 6 إلكترونات
قوة الرابطة	الأضعف	متوسطة	الأقوى

3

استخدم الشكل الذي أمامك للإجابة على الأسئلة التالية:

1- ما الرقم الذي يمثل الشحنة السالبة ؟

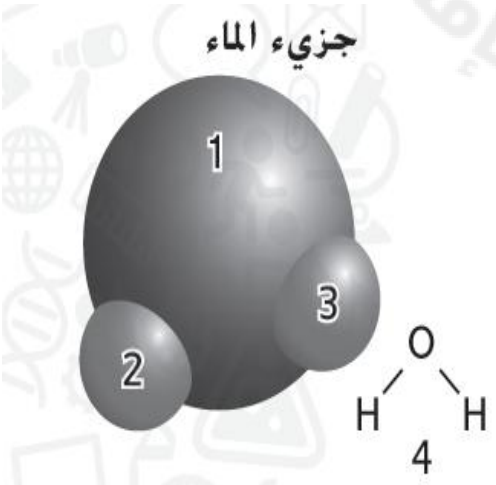
..... رقم 1 (الاكسجين) .....

2- ما الرقم الذي يعبر عن الشحنة الموجبة ؟

..... 2,3 (ذرات الهيدروجين) .....

3- ما سبب قطبية جزيء الماء ؟

..... لأن ذرة الأكسجين تجذب الإلكترونات المشاركة بقوة أكبر من الهيدروجين



G8	العلوم المتكاملة	T1-2024-2025

السؤال الرابع أكملي الجدول التالي لتحديد المعامل المفقود لتصبح المعادلة موزونة .

6

$$2H_2 + O_2 \longrightarrow \boxed{?}H_2O$$

العناصر	المتفاعلات	النواتج
H	4	X 2 = 4
O	2	1x2=2

الشكل أدناه يُمثل منحنى الطاقة لنفس التفاعل الكيميائي لكن تحت ظروف مختلفة 1 و 2 ، اجب عن الأسئلة التالية:

1 على المنحنى، ما الفرق بين الخطين 1 و 2 ؟

طاقة التنشيط اللازمة لإتمام التفاعل رقم 1 أكبر من **طاقة التنشيط** اللازمة للتفاعل 2

2 أي من الخطين (1 أم 2) يُمثل تفاعل يحتوي على إنزيمات محفزّة؟

الخط 2 يحتوي على انزيمات محفزة (لأن طاقة التنشيط أقل)

G8	العلوم المتكاملة	T1-2024-2025

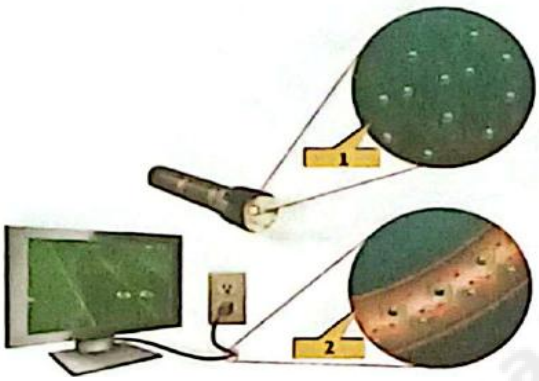
8

1- باستخدام الشكل المجاور، أجب عن الأسئلة التالية:

أ. ما نوعا التيار الذي يدل عليهما كلّ من الرقمين 1 و2؟

1) تيار مستمر

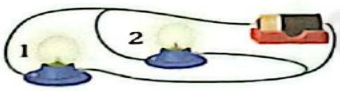
2) تيار متناوب



ب. قارن بين نوعي التيار الكهربائي من حيث اتجاه تدفق الشحنات الكهربائية.

في التيار المستمر تتدفق الشحنات الكهربائية في إتجاه واحد فقط . للتيار المتناوب فيتغيّر اتجاهه عدة مرات في الثانية الواحدة

2- قارن بين الدائرتين الكهربائيتين من خلال ملء الجدول أدناه:

أوجه المقارنة		
طريقة توصيل المصابيح في الدائرة الكهربائية	دائرة التوالي	دائرة التوازي
كيف يمكن أن يؤثر تَعطّل المصباح رقم 2 في إضاءة المصباح رقم 1؟	تتأثر الدائرة ينطفئ المصباح 1	لن تتأثر الدائرة يبقى المصباح 1 مضاء

2 -كيف يمكنك تغيير الدائرة الكهربائية لتتيح للمصباح A أن يبقى مضاءً

حتى إذا تمت إزالة المصباح B من قاعدته؟

توصيل على التوالي

3-توقعي ماذا إذا تغيرت البطارية 1.5v إلى بطارية جهدها الكهربائي6v ؟

تحويلها لدائرة توازي وإضافة سلك ومفتاح لكل مصباح

✓ تزداد إضاءة المصابيح 4 أضعاف