

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



نموذج امتحان وفق الهيكل الوزاري القسم الورقي

موقع المناهج ← المناهج الإماراتية ← الصف الثامن ← علوم ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 10:23:14 2024-11-19

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب الاختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

إعداد: كمال خطاب

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

حل أسئلة الامتحان النهائي منهج انسابير المسار المتقدم

1

أسئلة الامتحان النهائي منهج انسابير المسار المتقدم

2

حل أسئلة مراجعة الوحدة الرابعة الكهرباء والمغناطيسية

3

ملخص الدرس الثالث المغناطيسية من الوحدة الرابعة متبوع بحل الأسئلة

4

ملخص الدرس الثاني التيار الكهربائي والدوائر الكهربائية من الوحدة الرابعة متبوع بحل الأسئلة

5

الصفحة :

اسم الطالب :

معلم العلوم : أ. كمال خطاب

مراجعة علوم صفه ثامن - الفصل الدراسي الأول

نموذج امتحان وركبي

السؤال الأول :

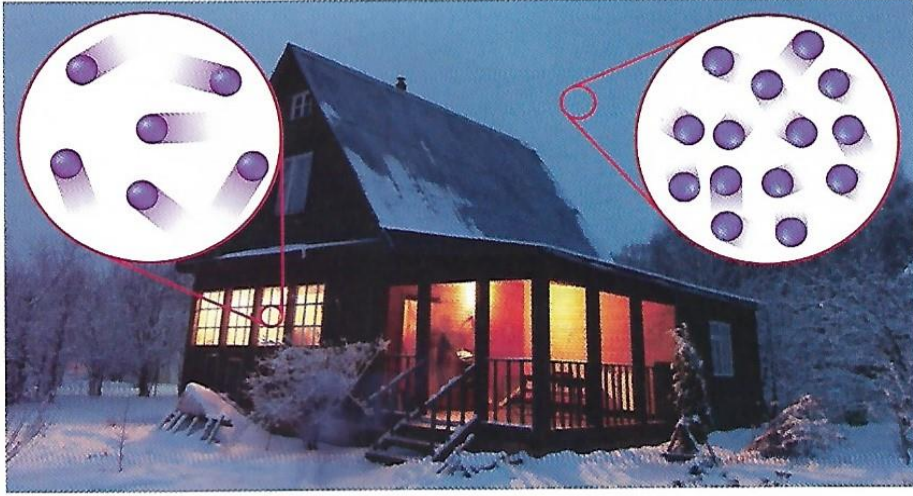
1. اعمل الفراغات في الشكل التالي :



2. فيم تتشابه الطاقة الحرارية و الطاقة الميكانيكية ؟ وفيم تختلفان ؟

	التشابه
الطاقة الحرارية = الطاقة الميكانيكية =	الاختلاف

2. اعمل مايكرو مستخدماً (أخبر/أقل) :



الهواء البارد خارج المنزل	الهواء داخل المنزل الدافئ	
		متوسط الطاقة الحركية للجسيمات
		درجة الحرارة
		المسافة بين الجسيمات
		سرعة جسيمات الهواء



وضح وجه الارتباط بين درجة الحرارة والطاقة الحركية للجسيمات ؟

.....

.....

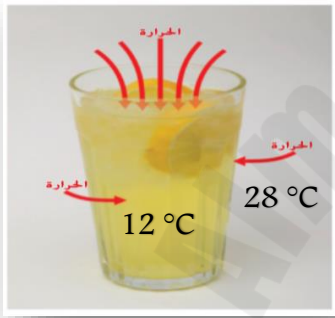


3. الحرارة المنتقلة من الخاخا والساخن إلى الهواء الحبر من الحرارة المنتقلة من الخاخا والساخن إلى يدي الفتاة لأن الكوب امتص معظم الطاقة الحرارية للكاكاو .

الفارق في درجة حرارة الكاكاو والهواء أكبر من الفارق في درجة حرارة الكاكاو ويدي الفتاة .

يدي الفتاة امتصت معظم الطاقة الحرارية للكاكاو.

الفارق في درجة حرارة الكاكاو والهواء أقل من الفارق في درجة حرارة الكاكاو والكوب .



4. يبين الشكل المجاور كوب من العصير البارد في طقس صيفي حار

حيث تنتقل الطاقة الحرارية من الهواء إلى كوب العصير تدريجيًا .

(درجة حرارة الهواء 28 °C ودرجة حرارة العصير 12° C)

بعد انتقال الطاقة الحرارية إلى العصير	قبل انتقال الطاقة الحرارية إلى العصير	
		وضع الجسيمات
		طاقة الجسيمات
		سرعة الجسيمات

أ. بأي من طرق انتقال الطاقة الحرارية أصبح العصير ساخنًا ؟ موضحًا كيف تنتقل الطاقة الحرارية .

.....

ب. ما قيمة درجة حرارة الهواء ودرجة حرارة العصير عند الوصول إلى الاتزان الحراري ؟

.....

5. تظهر الصورة أدناه وعائين متطابقين ومغلقين وقد تم تسخينهما إلى درجات حرارة مختلفة ، بعد إيقاف مصدر الطاقة عنهما ، تم وضع الوعائين بطريقة تسمح بانتقال الطاقة الحرارية بينهما كما في الصورة أدناه ، تم قياس درجة حرارة كل وعاء بعد مرور 3 دقائق .



أي من الخيارات التالية تُظهر درجات الحرارة التي من المتوقع أن نحصل عليها خلال عملية انتقال الطاقة الحرارية ؟



6. من التيرموميترات الشائعة ، التيرموميتر ذو البصيلة والتيرموميتر الإلكتروني .

اكمل جدول المقارنة التالي لتوضح الفرق بينهما

نوع التيرموميتر	ماذا يحتوي	مبدأ العمل
ذو البصيلة		
الإلكتروني		

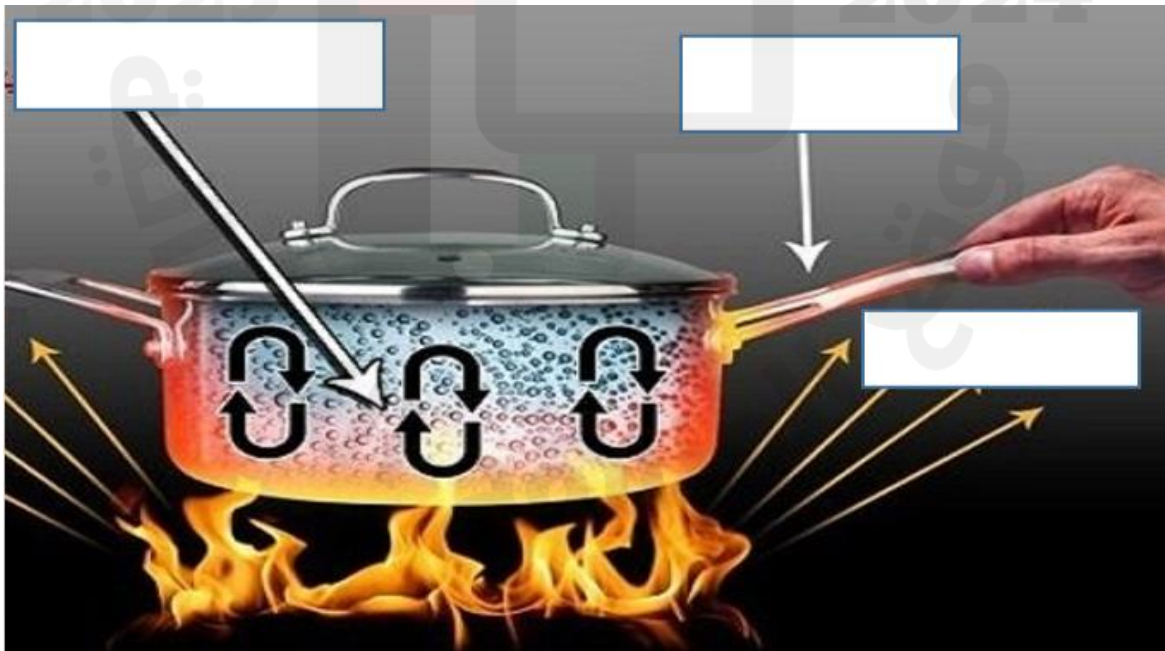
حدد أنواع مقاييس درجات الحرارة الثلاثة :

.....



7. اجب عما يلي :

أ. حدد على الشكل التالي طرق انتقال الطاقة الحرارية .



@KKHATTAB22

بج. قارن بين طرق انتقال الطاقة الحرارية .

الطريقة	التعريف	تنتقل الطاقة عبر	مثال
الإشعاع			
التوصيل			
العمل الحراري			



8. اكمل جدول المقارنة التالي بين الموصلات والعوازل .



2024 موصلات وعوازل الحرارة

www.kkhattab.com

أمثلة	التعريف	
		الموصل الحراري
		العازل الحراري



©KKHATTAB22

السؤال الثاني :

1. اكمل جدول المقارنة التالي :

أشياء الفلزات	الافلزات	الفلزات	
بين الفلزات والافلزات		يسار الجدول وتشكل أكثر من 75% من العناصر	الموقع
طية	معظمها غازات والصلب منها هش		الحالة
تجمع بين الخواص الكيميائية والفيزيائية للفلزات والافلزات		ذات لمعان	البريق
	رديئة التوصيل للحرارة والكهرباء		التوصيل
		قابلة للطرق والسحب	الطرق والسحب
سليكون - أنتيمون	كبريت - كربون - فوسفور		أمثلة

2. وضع وجه الارتباط بين طاقة الإلكترونات وموقعها وقوة جذب

النواة لها ؟

أ. الإلكترونات القريبة من النواة :

.....

.....

ب. الإلكترونات البعيدة عن النواة :

.....

.....



Science teacher
Kamal Khattab

H																		18	
1	2													13	14	15	16	17	He
Li	Be													B	C	N	O	F	Ne
Na	Mg	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12		Al	Si	P	S	Cl	Ar	
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn		Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd		In	Sn	Sb	Te	I	Xe	
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg		Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	
Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Uuu	Uub			Uuq					



3. حدد عدد إلكترونات التكافؤ للعناصر التالية طبقاً لرقم المجموعة .

العنصر	عنصر الصوديوم	عنصر الكربون	عنصر الكالسيوم	عنصر الهيليوم	عنصر الكبريت
	Na	C	Ca	He	S
	المجموعة 1	المجموعة 14	المجموعة 2	المجموعة 18	المجموعة 16
عدد إلكترونات التكافؤ					

4. أنشيء التمثيل النقطي للعناصر التالية

<p>Sulfar</p> <p>16</p> <p>S</p> <p>32.07</p>	<p>Potassium</p> <p>19</p> <p>K</p> <p>39.10</p>	<p>Aluminium</p> <p>13</p> <p>Al</p> <p>26.98</p>	<p>Carbon</p> <p>6</p> <p>C</p> <p>12.01</p>



5. اكمل الفراغات التالية بما يناسبها .

مغنسيوم	هيليوم	فلور	أكسجين	
Mg	He	F	O	
2	18	17	16	رقم المجموعة
				عدد إلكترونات التكافؤ
				التمثيل النقطي
				استقرار الذرة
				عدد الروابط



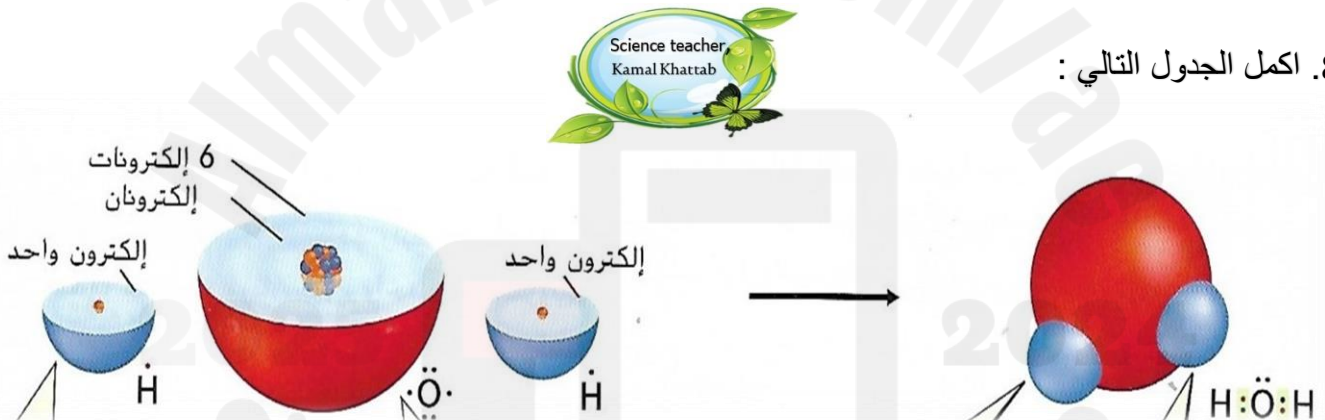
6.

إلكترونات التكافؤ
استقرار الذرة
عدد الروابط
رقم المجموعة

7. حدد ثلاث خصائص للمركبات التساهمية ، وثلاث خصائص للمركبات الأيونية .

خصائص المركبات الأيونية	خصائص المركبات التساهمية
.1	.1
.2	.2
.3	.3

8. اكمل الجدول التالي :

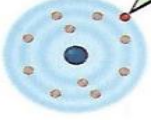


بعد التفاعل	قبل التفاعل	
		عدد إلكترونات التكافؤ لكل ذرة هيدروجين H
		عدد إلكترونات التكافؤ لذرة الأكسجين O
		المتفاعلات والنواتج

9. ادرس الشكل التالي ثم اكمل الجدول أدناه بالمعلومات اللازمة .

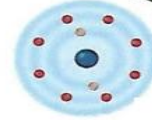
تحتوي ذرة الصوديوم على إلكترون تكافؤ واحد. إذا فقدت إلكترون التكافؤ الخاص بها، فسيحتوي المستوى الخارجي التالي على 8 إلكترونات.

متعاد



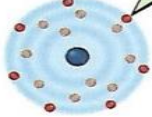
يتم فقدان إلكترون تكافؤ واحد للصوديوم شحنة موجبة. أصبح الآن لديها ترتيب الإلكترون الخاص بالنيون (Ne) وأصبحت مستقرة.

(+)



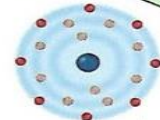
تحتوي ذرة الكلور على 7 إلكترونات تكافؤ. إذا اكتسبت إلكترونًا واحدًا، فسيحتوي مستواها الخارجي على 8 إلكترونات.

متعاد



يتم اكتساب إلكترون واحد ذرة الكلور شحنة سالبة. أصبح الآن لديها ترتيب الإلكترون الخاص بالأرجون (Ar) وأصبحت مستقرة.

(-)



@KKHATTAB22

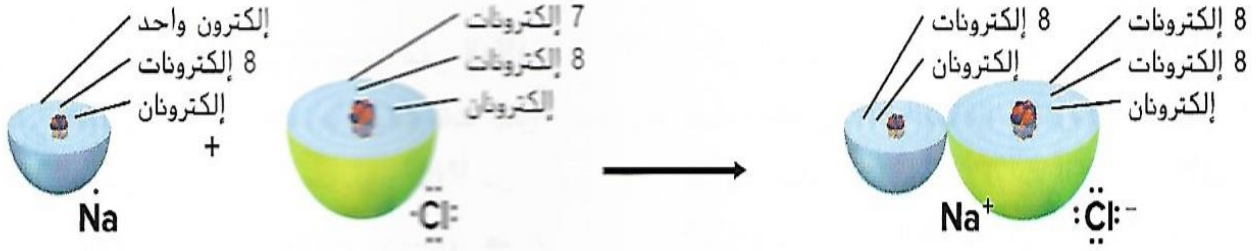
بعد التفاعل (النواتج)	قبل التفاعل (المتفاعلات)	8. اكمل الجدول التالي :
		الصوديوم (الاستقرار)
		شحنة الصوديوم
		الغاز النبيل المماثل
		الكلور (الاستقرار)
		شحنة الكلور
		الغاز النبيل المماثل
النواتج :	المتفاعلات :	سير التفاعل



Science teacher
Kamal Khattab



10. اجب عما يلي فيما يخص الشكل التالي :



أ. حدد نوع الرابطة في الشكل ؟

العناصر المتفاعلة

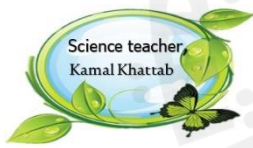
نوع المركب الناتج (مركب تساهمي / مركب قطبي)

يتكون المركب الأيوني أعلاه نتيجة الترابط بين فلز موجب مع لافلز سالب .

محاليل المركبات الناتجة عن هذه الرابطة توصل الكهرباء لأنها تحتوي على

وضح لماذا تميل الفلزات إلى فقدان إلكترونات التكافؤ ، بينما تميل اللافلزات إلى اكتسابها؟؟

دعم إجابتك بأمثلة من التفاعل أعلاه .



11. حدد نوع الرابطة الكيميائية طبقاً للجدول التالي :

العناصر	الترابط بفعل :	الحالة الفيزيائية	نوع الرابطة الكيميائية
لافلز + لافلز	الإلكترونات المشارك بها	صلب - سائل - غاز
داخل نفس الفلز	أيونات الفلز الموجبة وإلكترونات التكافؤ السالبة	عادة صلبة في درجة حرارة الغرفة
فلز + لافلز	الشحنات المتعكسة للأيونات	بلوات صلبة

السؤال الثالث :

1. اعمل منظم البيانات التالي بمؤشرات حدوث تفاعل كيميائي :



2. طبقاً لقانون حفظ الكتلة ، ماذا يعني أن المعادلة الكيميائية التالية تحقق قانون حفظ الكتلة ؟

عند قلب البالون، تتسكب كربونات الصوديوم الهيدروجينية في الخلل. ويكون التفاعل غازاً يتجمع في البالون.

أسيتات الصوديوم وماء ثاني أكسيد الكربون

إِنَّ كَرَبونات الصوديوم الهيدروجينية موجود في البالون الموصول بدورق. يحتوي على خل.

كربونات الصوديوم الهيدروجينية الخلل

إِنَّ الكتلة متساوية.

386.7 386.7

- أ.....
- ب.....
- ج.....



السؤال الرابع :

1. مستعينًا بالشكل 1 اجب عما يلي :

الشكل 1



أ. التمثيل البياني يشير إلى تفاعل

ب. طاقة المتفاعلات عند بداية التفاعل (أكبر/أقل) من طاقة

النواتج

ج. بمرور الزمن الطاقة اللازمة لتفكك روابط المتفاعلات (أكبر/أقل)

من الطاقة المتحررة عند تكون النواتج

د. صمّم نمط لمعادلة كيميائية توضح موضع الطاقة في هذا التفاعل



الشكل 2



2. مستعينًا بالشكل 2 اجب عما يلي :

أ. التمثيل البياني يشير إلى تفاعل

ب. طاقة المتفاعلات عند بداية التفاعل (أكبر/أقل) من طاقة

النواتج

ج. بمرور الزمن الطاقة اللازمة لتفكك روابط المتفاعلات (أكبر/أقل)

من الطاقة المتحررة عند تكون النواتج

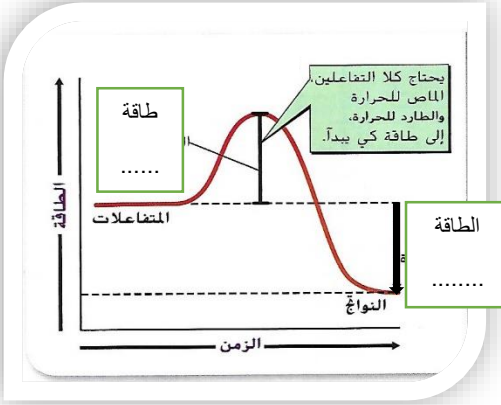
د. صمّم نمط لمعادلة كيميائية توضح موضع الطاقة في هذا التفاعل



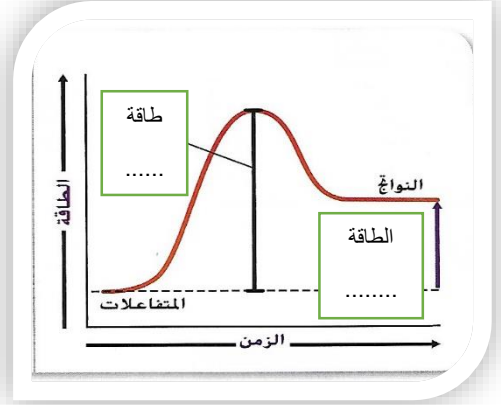
3. مستعينًا بالشكل 1 ، 2 اجب عما يلي :



شكل 2



شكل 1



أ. اكمل الفراغات في التمثيل البياني .

ب. الشكل الذي يعبر عن تفاعل ماص للطاقة هو رقم

ج. الشكل الذي يعبر عن تفاعل طارد للطاقة هو

د. في أي من الشكلين تكون الطاقة اللازمة لتفكك روابط المتفاعلات

أقل من الطاقة المنطلقة عند تكون روابط النواتج ؟

هـ. مثال على تفاعل ماص للطاقة

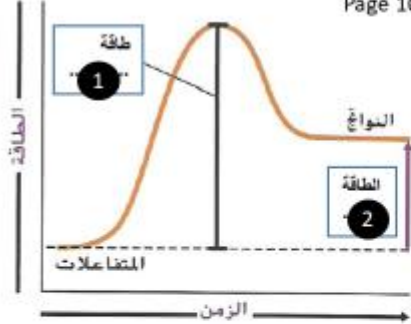
مثال على تفاعل طارد للطاقة

و. أي من التفاعلين له طاقة التنشيط الأكبر

4. قارن بين التفاعل الماص للطاقة والتفاعل الطارد للطاقة مستخدمًا الجدول التالي :

التفاعل الماص للطاقة	التفاعل الطارد للطاقة	
		التعريف
		طاقة التنشيط
		موضع الطاقة



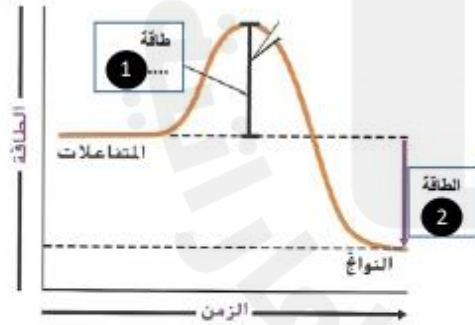


5. أي مما يلي صحيح بالنسبة للشكل المجاور؟؟

1. منحني تفاعل طارد للطاقة
2. طاقة التنشيط 1 والطاقة الممتصة 2
3. طاقة التنشيط 2 والطاقة المتحررة 1
4. طاقة المتفاعلات أكبر من طاقة النواتج



<https://t.me/kkhatab22>

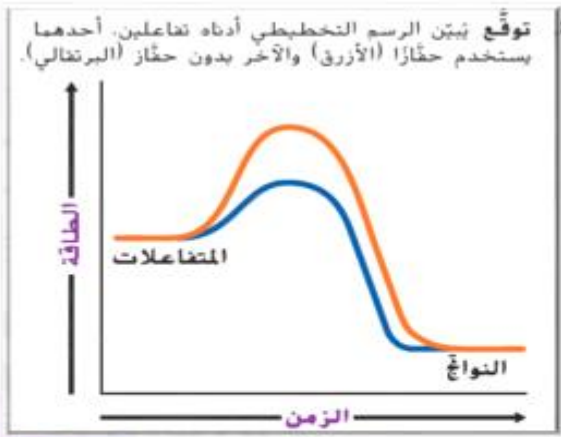


6. أي مما يلي صحيح بالنسبة للشكل المجاور؟؟

1. منحني تفاعل ماص للطاقة
2. طاقة التنشيط 2 والطاقة الممتصة 1
3. طاقة التنشيط 1 والطاقة المتحررة 2
4. طاقة المتفاعلات أقل من طاقة النواتج



<https://t.me/kkhatab22>



<https://t.me/kkhattab22>

Page 116

7. ماذا تتوقع أن يحدث عند استخدام مثبط بدلاً من الحفاز ؟

سيرتفع الخط الأزرق فوق الخط البرتقالي ويصبح التفاعل بطيء وتقل طاقة تنشيط تفكك روابط المتفاعلات .

سيرتفع الخط الأزرق فوق الخط البرتقالي ويصبح التفاعل أسرع ويحتاج طاقة تنشيط أكبر لتفكك روابط المتفاعلات .

سيرتفع الخط الأزرق فوق الخط البرتقالي ويصبح التفاعل أبطأ ويحتاج طاقة تنشيط أكبر لتفكك روابط المتفاعلات .

لن يحدث أي تغير في سير التفاعل .



8. قارن بين الحفاز والمثبط مستخدماً الجدول التالي :

المثبط	الحفاز	
		التعريف
		كمية المتفاعلات والنواتج
		طاقة التنشيط
		سرعة التفاعل
		أمثلة



9. أجب عما يلي مستخدماً الشكل المجاور :

أ. كيف يؤدي الحفاز إلى زيادة سرعة التفاعل ؟

.....
.....

ب. يقلل الحفاز طاقة التنشيط ، ماهي طاقة التنشيط :

.....

ج. كيف يمكن أن يمتص تفاعل ما الطاقة لكي يبدأ ويبقى

طارداً للطاقة ، مع ذكر مثال ؟

.....

د. ماهو الحفاز الذي يزيد من سرعة التفاعلات الكيميائية في

الخلايا الحية ؟

2025 2024

10. أجب عما يلي :

أ. ما المقصود بالمثبط

.....

ب. وضع دور المثبط في مجال صناعة الأدوية وصناعة

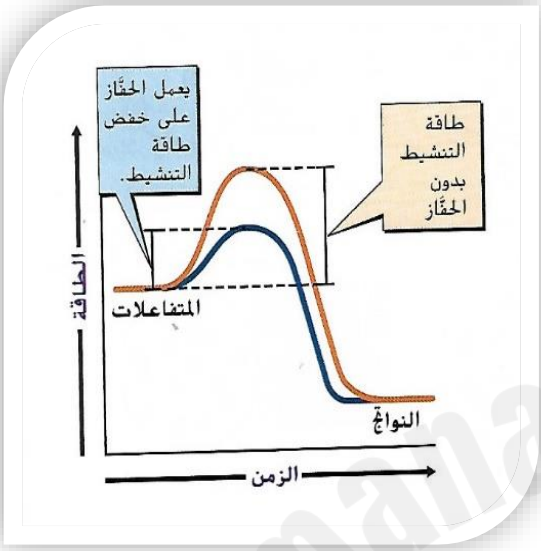
المواد الغذائية :

صناعة الأدوية :

.....

صناعة الغذاء :

.....





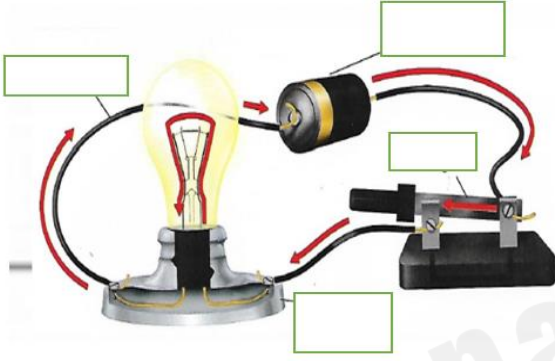
السؤال الخامس : 1. أجب عما يلي :

أ. اكتب على الشكل المقابل الأجزاء التي تتألف منها الدائرة الكهربائية البسيطة .

ب. عرف الدائرة الكهربائية

ج. وضع أي جزء من أجزاء الدائرة يحول الطاقة الكهربائية إلى

أشكال مفيدة



2. أجب عما يلي :

أ. ما العلاقة بين التيار الكهربائي والشحنة الكهربائية ؟

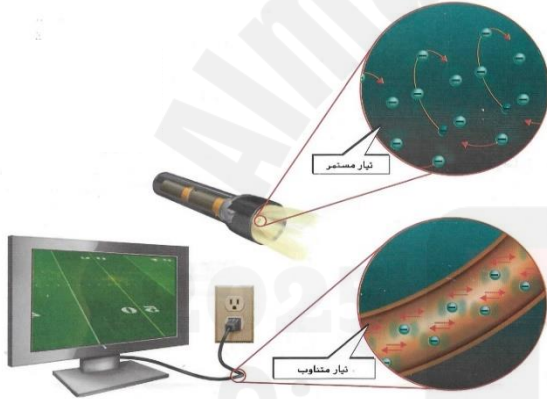
ب. يوجد نوعان من التيار الكهربائي ، تيار مستمر وتيار متناوب

اذكر مصدرين من مصادر الطاقة التي تزودنا بتيار كهربائي

مستمر

ومصدر واحد يزودنا بتيار متناوب

ج. قارن بين التيار المستمر والتيار المتناوب مستخدماً الجدول التالي :



التيار المتناوب	التيار المستمر	
		الرمز
		اتجاه التدفق
		الأطراف

كل مما يلي صحيح بالنسبة للشكل 1 و 2 ماعدا :

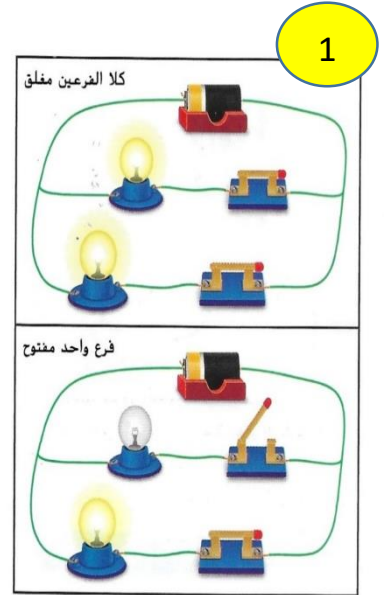


الشكل 2 دائرة توالي لتوصيل التيار الكهربائي في المنازل والمدارس والمستشفيات وغيرها

الشكل 2 جميع الأحمال متصلة في شكل حلقة واحدة

الشكل 1 جميع الأحمال موصلة في فروع منفصلة .

الشكل 1 دائرة توازي ، إذا تعطل حمل لا تتعطل باقي الأحمال .



اكمل جدول المقارنة التالي :

دائرة التوازي	دائرة التوالي	
	الأحمال متصلة في شكل حلقة واحدة	التوصيل
عدة مسارات ، إذا تعطل حمل لا تتعطل باقي الأحمال .		المسارات
	يقسم على عدد الأحمال	فرق الجهد
لا تتأثر بزيادة عدد الأحمال		شدة التيار
	سلاسل الأضواء - أجهزة الأنذار	الاستخدام



©KKHATTAB22