



الفصل الدراسي الأول 2025-2026

برنامج تمكين الطلبة

حصص تدريبية لدعم مهارات الطلبة

(إعداد أسئلة تدريبية وفق نواتج التعلم المطروحة ضمن هيكل
الاختبار النهائي الفصلي)

Tamkeen Program for students

Supportive Sessions /Periods

(Preparing training questions according to the learning outcomes
presented within EOT Coverage)

إعداد المعلمة : زليخة الحوسني

المادة : العلوم

الصف: الثامن

مديرة المدرسة أ. فوزية عبدالله الجراح

إعداد/ الشؤون الأكاديمية



UNITED ARAB EMIRATES
MINISTRY OF EDUCATION



الإمارات العربية المتحدة
وزارة التربية والتعليم

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025- 2026

مدرسة جمانة بنت ابي طالب للحلقة الثانية بنات

إعداد المعلمة : زليخة الحوسني

ملاحظة مهمة : المراجعات لا تغني عن الكتاب



مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الأسئلة المقالية

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
10 - 8	نص الكتاب شكل 3 7- 5	يربط بين درجة الحرارة والطاقة الحركية، ويفرق بين الحرارة والطاقة الحرارية



1- ما وجه الارتباط بين الطاقة الحركية ودرجة الحرارة ؟

.....

.....

2- ما الذي يحدث لحركة جسيمات الهواء عند ارتفاع درجة الحرارة ؟

.....

3- ما العلاقة بين الطاقة الحركية للجسيمات ودرجة الحرارة في A و B ؟

.....

4- ما الفرق بين الحرارة والطاقة الحرارية ؟

الطاقة الحرارية	الحرارة

5- أي مما يلي لها أعلى طاقة حركية ؟ اختار الإجابة ؟

سيارة متوقفة على تل منحدر	كرة قدم تتدحرج عبر الملعب
صورة معلقة على الحائط	قطعة من الفحم قبل حرقها

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الأسئلة المقالية

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
10 - 8	نص الكتاب شكل 3 7- 5	يربط بين درجة الحرارة والطاقة الحركية، ويفرق بين الحرارة والطاقة الحرارية



5- كيف تنتقل الحرارة في الشكل المجاور ؟

.....

- الحرارة المنتقلة من الكاكاو الساخن الى الهواء من الحرارة المنتقلة من الكاكاو الساخن الى يدي الفتاه. ويعتمد معدل حدوث التسخين على اختلاف بين الجسمين.

6- اشرح كيف يمكنك زيادة الطاقة الحركية الحرارية لسائل ما ؟

.....



7- اكمل .

افترض ان الطقس حار ولديك كوب من عصير الليمون البارد فان الهواء الساخن ينقل الى عصير الليمون او يسخنه بواسطة وفي النهاية تصبح الطاقة الحركية الحرارية لكل من درجة حرارة الهواء وعصير .

8 - كيف يدفأ كوب بارد من عصير الليمون بفعل الهواء الدافئ ؟

.....

.....

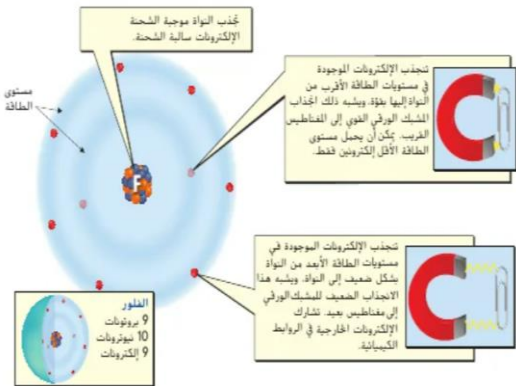
مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الأسئلة المقالية

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
47 - 45 49 - 48	نص الكتاب شكل 5 - 3	يستخدم الجدول الدوري كنموذج للتنبؤ بالخصائص الدورية مثال نشاطية الفلزات والتفاعل مع الأكسجين ، للعناصر بناء على أنماط الإلكترونات في المستويات الخارجية ، يصف كيف تعكس دورية الخصائص في الجدول الدوري أنماط الحالات المستوى الخارجي للإلكترونات -الكترونات التكافؤ

1- اذكر خصائص فلزات ولافلزات واشباه فلزات ؟

فلزات	لافلزات	اشباه فلزات	خصائص



2- هل يمكن ان يحتوي مستوى الطاقة الأقرب الى النواة على ثلاثة الكترونات او اكثر ؟ ولماذا؟

.....

3- ما وجه الارتباط بين طاقة الالكترون وموقعه في الذرة؟

.....

4- لماذا تكون الالكترونات بعيدة عن النواة؟

.....

5- كيف يختلف الالكترونات القريبة عن النواة من الالكترونات البعيدة؟

.....

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
47 - 45 49 - 48	نص الكتاب شكل 5 - 3	يستخدم الجدول الدوري كنموذج للتنبؤ بالخصائص الدورية مثال نشاطية الفلزات والتفاعل مع الأكسجين ، للعناصر بناء على أنماط الإلكترونات في المستويات الخارجية ، يصف كيف تعكس دورية الخصائص في الجدول الدوري أنماط الحالات المستوى الخارجي للإلكترونات -الكثافات

1 Hydrogen H	2 Helium He	3 Lithium Li	4 Beryllium Be	5 Boron B	6 Carbon C	7 Nitrogen N	8 Oxygen O	9 Fluorine F	10 Neon Ne	11 Sodium Na	12 Magnesium Mg	13 Aluminum Al	14 Silicon Si	15 Phosphorus P	16 Sulfur S	17 Chlorine Cl	18 Argon Ar
--------------------	-------------------	--------------------	----------------------	-----------------	------------------	--------------------	------------------	--------------------	------------------	--------------------	-----------------------	----------------------	---------------------	-----------------------	-------------------	----------------------	-------------------

6- اكمل الجدول ؟

عدد الكترونات التكافؤ	عدد الكترونات	رقم المجموعة	
			الأكسجين
			الصوديوم
			الهيليوم

7- اكمل الجدول ؟

خطوات كتابة تمثيل نقطي	البريليوم	الكربون	النيتروجين	الأرجون
1 حدّد رقم مجموعة العنصر في الجدول الدوري	2	14	15	18
2 حدّد عدد إلكترونات التكافؤ، * يساوي ذلك رقم الأحاد في رقم المجموعة.				
3 ارسم التمثيل النقطي للإلكترونات * صغ نقطة واحدة كل مرة على كل جانب من الرمز (أعلى، يمين، أسفل، يسار) كثر الأمر حتى تستخدم كل النقاط.				
4 حدّد ما إذا كانت الذرة مستقرة كيميائياً * تُصبح الذرة مستقرة كيميائياً إذا اقتربت كل النقاط الموجودة في التمثيل النقطي للإلكترونات				
5 حدّد عدد الروابط التي يمكن أن تكونها هذه الذرة. * احسب النقاط التي لم تفتقر.				



مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
47 - 45 49 - 48	نص الكتاب شكل 5 - 3	يستخدم الجدول الدوري كنموذج للتنبؤ بالخصائص الدورية مثال نشاطية الفلزات والتفاعل مع الأكسجين ، للعناصر بناء على أنماط الإلكترونات في المستويات الخارجية ، يصف كيف تعكس دورية الخصائص في الجدول الدوري أنماط الحالات المستوى الخارجي للإلكترونات -الكثرونات التكافؤ

8- ارسم التمثيل النقطي للإلكترونات الصحيح لذرة الماغنيسيوم مع العلم ان العدد الذري له = 12 ؟

.....



9- يوضح الشكل التمثيل النقطي لإلكترونات التكافؤ لجزيء الأكسجين

تتحد ذرتان من الأكسجين معا لتكوين جزيء O_2 كم زوج من الإلكترونات التكافؤ تساهم بها الذرات؟.....

10- ما نوع الإلكترون الحر ليشترك في تكوين الروابط الكيميائية ؟

11- لماذا يكون من المفيد معرفة عدد إلكترونات التكافؤ في ذرة ما ؟

.....

12- ما الترتيب الإلكتروني الذي تشاركه عناصر المجموعة الأولى في الجدول الدوري؟

.....

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
57 - 56 59 - 58	نص الكتاب شكل 9 - 8 - 7	يتنبأ بنوع طبيعة الرابطة ، مثال، تساهمية قطبية ، تساهمية غير قطبية، أيونية ، فلزية يفسر سلوك الذرات عند الارتباط بروابط كيميائية حسب الكثرات التكافؤ ويقارن بين قوى الروابط

1- اكمل الجدول ؟

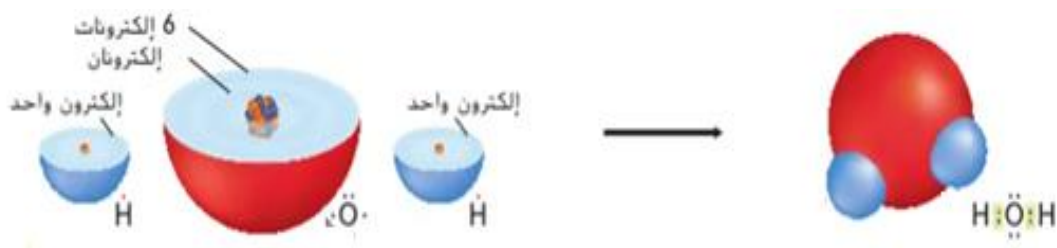
		نوع الرابطة
		كيف تصل الذرات لحالة الاستقرار
		أنواع العناصر
		نوع المركب
		امثله على نوع المركب
		تصبح الذرات

2- اكتب المصطلح العلمي ؟

تتكون عندما تتشارك ذرتان بزواج او اكثر من الكثرات التكافؤ.	
تجاذب بين الايونات الموجبة والسالبة لتكوين مركب	

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
57 - 56 59 - 58	نص الكتاب شكل 9 - 8 - 7	يتنبأ بنوع طبيعة الرابطة ، مثال، تساهمية قطبية ، تساهمية غير قطبية، أيونية ، فلزية يفسر سلوك الذرات عند الارتباط بروابط كيميائية حسب الكتلونات التكافؤ ويقارن بين قوى الروابط



3- كم عدد إلكترونات التكافؤ التي تحتوي عليها ذرة الأكسجين غير مستقرة ؟

4- كم عدد إلكترونات التكافؤ التي تشاركها ذرتي الهيدروجين ؟

5- كم عدد إلكترونات التي تمتلكها ذرة الأكسجين مستقرة بعد تكوين الرابطة؟

6- ما نوع الرابطة المتكونة بين الذرات في الشكل ؟

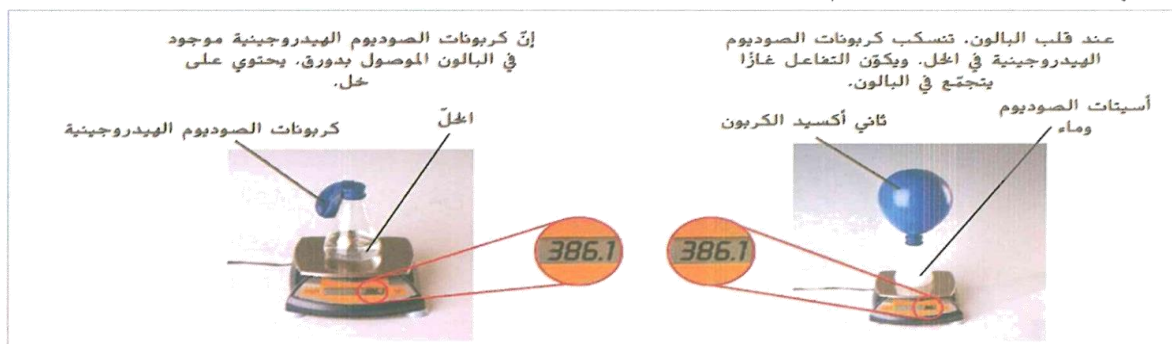
7- اكتب الجدول

وجه المقارنة	$\text{N} \cdot + \cdot \text{N} \rightarrow \text{N} \equiv \text{N}$	$\text{O} \cdot + \cdot \text{C} \cdot + \cdot \text{O} \cdot \rightarrow \text{O} = \text{C} = \text{O}$	$\text{H} \cdot + \cdot \text{H} \rightarrow \text{H} - \text{H}$
نوع الرابطة			
عدد الأزواج الإلكترونات			
عدد الإلكترونات التكافؤ			
القوة			

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
90 - 89 91 110	نص الكتاب شكل 4 وجدول 2 الشكل 12	يحدد المواد الناتجة والمواد المتفاعلة في معادلة مكتوبة بالكلمات أو بالرموز ويعتبر على قانون حفظ الكتلة . يحدد العوامل التي يمكن ان تؤثر في سرعة التفاعل الكيميائي.

بإستخدام التفاعل الكيميائي بين كربونات الصوديوم الهيدروجينية NaHCO_3 مع الخل $\text{HC}_2\text{H}_3\text{O}_2$ وفق خطوات التجربة الموضحة بالشكل أدناه، ثم أجب عن الأسئلة التالية :



1- اكتب معادلة التفاعل التالي ؟

2- ما المؤشر الذي يدل على حدوث تفاعل كيميائي أعلاه؟

3- ماذا تستنتج من التفاعل أعلاه؟

4- ما اسم القانون للتفاعل أعلاه ؟

5- حتى تكون المعادلة الكيميائية التالية موزونة ما المعامل الذي يجب كتابته فب الفراغ ؟



6- اكتب الجدول.....

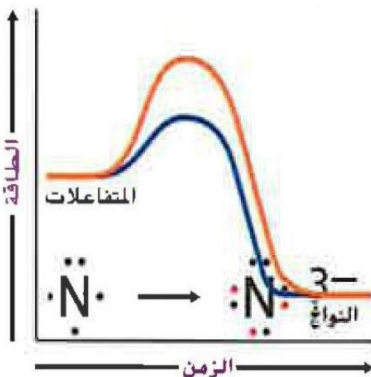
وجه المقارنة	الحفاز	المثبط
التعريف		
امثلة		
طاقة التنشيط		

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
90 - 89 91 110	نص الكتاب شكل 4 وجدول 2 الشكل 12	يحدد المواد الناتجة والمواد المتفاعلة في معادلة مكتوبة بالكلمات أو بالرموز ويتعرف على قانون حفظ الكتلة . يحدد العوامل التي يمكن ان تؤثر في سرعة التفاعل الكيميائي.

7 اكمل الجدول ؟

		وجه المقارنة
		نوع التفاعل
		تغير الطاقة
		معادلة التفاعل
		الروابط التي تضم طاقة اكبر
		طاقة التنشيط

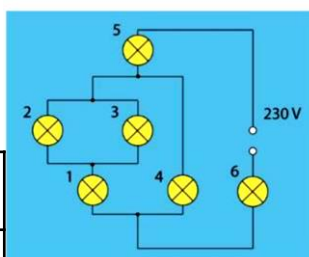


- 8- توقع يبين الرسم التخطيطي المجاور تفاعلين احدهما مع حفاز (الأزرق) والثاني بدون حفاز (الأحمر) ، كيف من الممكن ان يصبح الخط الأزرق إذا استخدم مثبت بدلاً من حفاز ؟

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
139 – 138 140	نص الكتاب شكل 11 - 10 - 9	يرسم مخططاً لدائرة كهربائية بسيطة تشتمل على العناصر الأساسية محددا المقصود بشدة التيار ومبيناً أنواعه.

2- ما المصابيح الكهربائية التي يمكن فصلها
أو إزالتها دون إطفاء المصابيح الأخرى ؟
اختر الإجابة



4 و 5	6 و 5
3 و 6	4 و 3

1- ارسم مخطط لدائرة كهربائية بسيطة
تشتمل على الأجزاء الأساسية ؟

3- اكتب الجدول.....

		نوع الدائرة الكهربائية
		عدد مسارات التيار
		شدة التيار
		الجهد الكهربائي

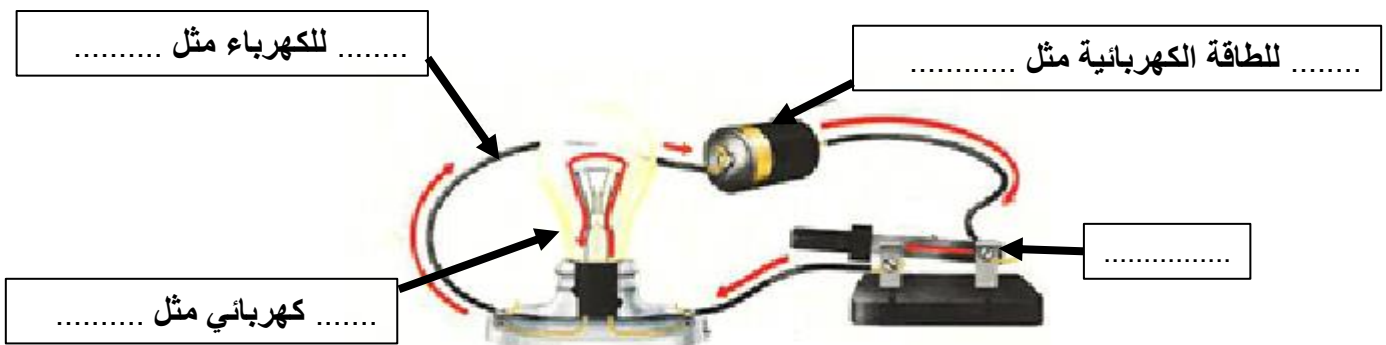
مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
139 – 138 140	نص الكتاب شكل 11 - 10 - 9	يرسم مخططا لدائرة كهربائية بسيطة تشتمل على العناصر الأساسية محددا المقصود بشدة التيار ومبيناً أنواعه.

4- اكمل الجدول؟

المقارنة	التيار المستمر DC	التيار المتردد AC
التعريف		
الاتجاه		
مقدار التيار ثابت ام متغير		
امثلة على مصادره		
له طرفين او ليس له طرفين		

5- اكمل البيانات على الشكل التالي؟

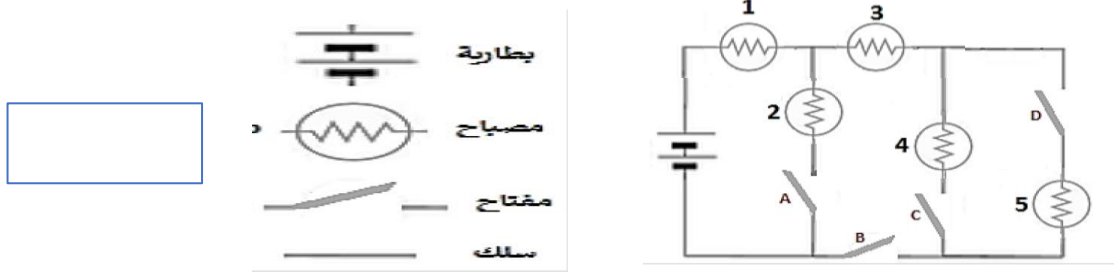


الشكل يدل على وتعرف بـ.....

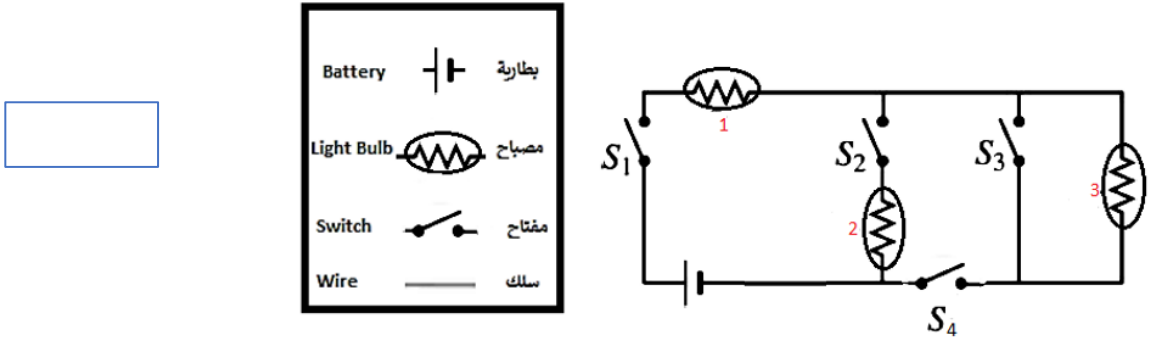
مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
135 ، 136 ، 139	نص الكتاب، الأشكال 6 ، 7 ، 9	يقارن بين التيار المستمر والتيار المتناوب ، ويفسر فيما يختلف نوعا الدوائر الكهربائية (التوازي والتوالي) .

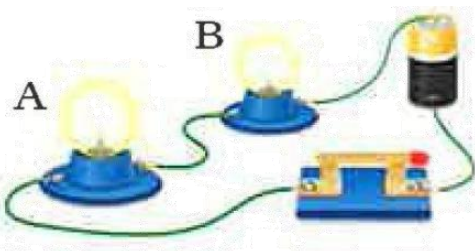
6- في الدائرة الكهربائية أدناه ما المفتاحان اللذان يطفئان كل المصابيح (1 و 2 و 3 و 4) في الوقت نفسه ؟



7- في الدائرة الكهربائية أدناه أي مفتاح يؤثر على المصباح 1 و 2 ؟



8- كيف يمكنك تغيير الدائرة الكهربائية الموضحة في الشكل المجاور لتتيح للمصباح ان يبقى مضاء حتى عند إزالة المصباح B من قاعدته؟

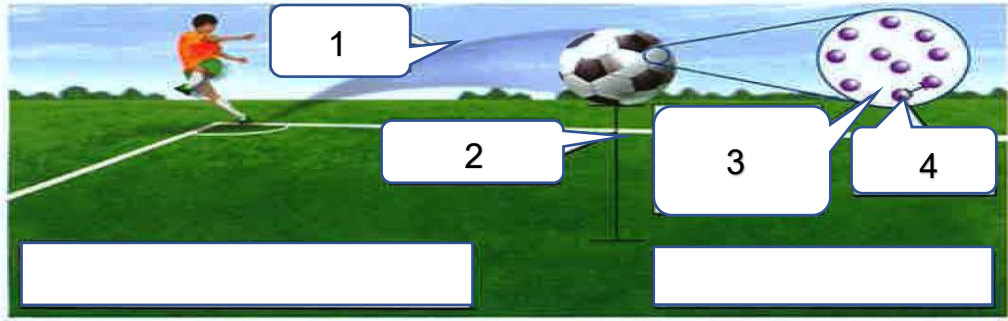


.....
.....

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الأسئلة الاموضوعية

الصفحات	مثال / تمرين	نتائج التعلم
7 - 6	نص الكتاب شكل 2 - 1	يخطط وينفذ ليقدم الأدلة التي يحصل عليها من التجريب العملي على ان كمية الطاقة اللازمة لتغير درجة الحرارة عينة من مادة ما بمقدار معين تعتمد على طبيعة نوع المادة وكتلتها والبيئة المحيطة بالعينة



1- اكتب الرقم المناسب امام العبارة المناسبة

- للكرة طاقة وضع بسبب ارتفاعها على سطح الأرض. ()
- للجسيمات طاقة وضع بسبب المسافات بينها. ()
- ان جسيمات التي يتكون منها الهواء داخل الكرة في حركة تسمى طاقة حركية. ()
- للكرة طاقة حركية سبب حركتها. ()

2- اكمل ما يلي

$$\text{الطاقة الحركية للجسيمات} + \text{طاقة الوضع للجسيمات} = \dots\dots\dots$$

$$\text{الطاقة الحركية للكرة} + \text{طاقة الوضع للكرة} = \dots\dots\dots$$

الطاقة الحركية	طاقة الوضع	
		الطاقة الميكانيكية

3- ما وجه الاختلاف بين الطاقة الحرارية ودرجة الحرارة والحرارة؟

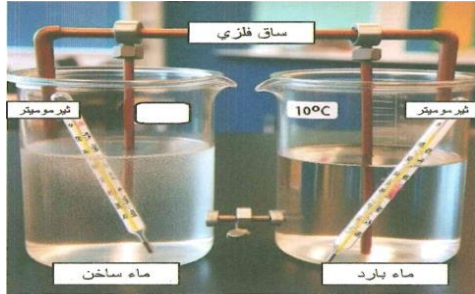
.....

.....

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
7 - 6	نص الكتاب شكل 2 - 1	يخطط وينفذ ليقدم الأدلة التي يحصل عليها من التجريب العملي على ان كمية الطاقة اللازمة لتغير درجة الحرارة عينة من مادة ما بمقدار معين تعتمد على طبيعة نوع المادة وكتلتها والبيئة المحيطة بالعينة

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



1- ايهما له متوسط طاقة حركية اكبر ؟

جسيمات الماء الساخن	جسيمات الماء البارد
ولا واحد	كلاهما

2- ماذا يحدث للطاقة الحرارية في كلا الكأسين بعد مرور 10 دقائق من الزمن ؟

تزداد درجة حرارة الماء البارد وتنخفض درجة حرارة الماء الساخن	تنخفض درجة حرارة الماء البارد وتزداد درجة حرارة الماء الساخن
تزداد درجة حرارة الماء البارد وتزداد درجة حرارة الماء الساخن	تنخفض درجة حرارة الماء البارد وتنخفض درجة حرارة الماء الساخن

3- ماذا يحدث لدرجة حرارة الماء في كلا الكأسين اذا استمرت التجربة لفترة طويلة ؟

لا يحدث تغير	تصبح درجة الحرارة متساوية في الكأسين
ترتفع درجة الحرارة في الكأسين	تنخفض درجة حرارة في الكأسين

4- اذا استخدم ساق خشبي بدل الفلزي ليصل بين الكأسين ماذا يحدث ؟

ترتفع درجة الحرارة في الكأسين	تصبح درجة الحرارة متساوية في الكأسين
لا يحدث تغير لان الخشب عازل للحرارة	تنخفض درجة حرارة في الكأسين

مراجعة هيكمل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

ناتج التعلم	مثال / تمرين	الصفحات
يستقصي أنواع مقاييس درجات الحرارة المختلفة، السيليزي والفهرنهايتي ، ويحول درجة الحرارة من تدريج إلى آخر	نص الكتاب شكل 9 ومهارات رياضية	9 ، 10

1- في مقاييس درجة الحرارة. أي مما يأتي صحيح؟

عند ارتفاع درجة الحرارة ينكمش السائل ويعود إلى البصيلة	عند ارتفاع درجة الحرارة يتمدد السائل ويرتفع في الأنبوب الزجاجي
عند انخفاض درجة الحرارة يتمدد السائل ويرتفع في الأنبوب الزجاجي	عند انخفاض درجة الحرارة يبقى السائل دون أي ارتفاع أو انخفاض

3- حول 176 F إلى درجة سيليزية ؟

212	88
89	80

2- حول 37 C إلى درجة فهرنهايتية؟

89	37
100	98

5- اكمل الجدول؟

المقياس	درجة تجمد الماء	درجة غليان الماء
مقياس السيليزي	0°C	
مقياس فهرنهايت		212°F
مقياس كلفن	273K	

4- درجة تعرف بالصفر المطلق هي:

0 K	0 F
0 C	0 M

6 - أي من المقاييس التالية لدرجات الحرارة لا يحتوي على قيم سالبة؟

فهرنهايت و كلفن	فهرنهايت و سيليزي
فهرنهايت فقط	كلفن فقط

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	نتائج التعلم
24 - 18	نص الكتاب، شكل 8 السؤال 6	يستنتج ان المصطلح العلمي تسخين يدل على الطاقة عندما يتلامس جسمين أو نظامين مختلفين في درجة الحرارة ، يوضح المقصود بالحرارة النوعية

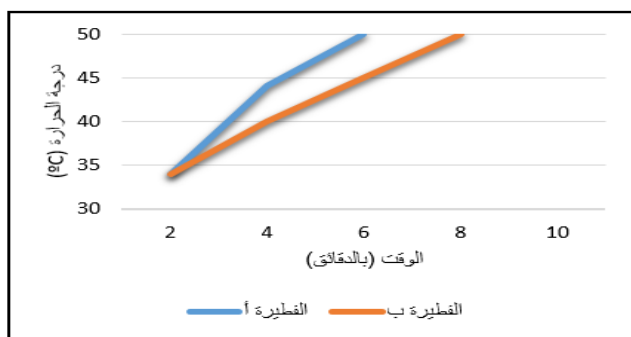


1- في يوم صيفي حار يكون الهواء الموجود في السيارة ساخنا ، أي من الأدوات في الشكل ترتفع درجة حرارتها بصورة اسرع من غيرها ؟

إبزيم حزام الامان	حزام الامان
مقعد السيارة	ديكور السيارة

2- أي مما يأتي يرتبط بارتفاع الحرارة النوعية ؟

يحتاج الماء قدرا كبيرا من الطاقة حتى تتغير درجة حرارته	يحتاج الماء قدرا صغيرا من الطاقة حتى تتغير درجة حرارته
تبقى احواض السباحة والبحيرات والمحيطات ساخنة في الصيف	تتغير درجة حرارة الماء بسرعة عند تزويده بالطاقة



3- حضرت عائشة فطيرتين بنفس الكتلة والحجم في الفرن نفسه من اجل تحديد الحرارة النوعية قامت عائشة بقياس درجة حرارة كل فطيرة في اربع اوقات مختلفة . يعرض الرسم البياني التغير في درجة الحرارة مع مرور الوقت ، أي من الفطيرتين لديها حرارة نوعية اقل ؟

الفطيرة ب	ان الحرارة النوعية في الفطيرة (أ) تساوي الحرارة النوعية في الفطيرة (ب)
الفطيرة أ	لا يمكننا ان نعرف من الرسم البياني

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
17 - 16 22 - 21	نص الكتاب شكل 13 - 12	يصف كيف تنتقل الحرارة بالتوصيل ، الحمل الحراري ، الاشعاع.

1- انتقال الطاقة الحرارية من مادة الى أخرى عبر موجات كهرومغناطيسية ؟

التوصيل	الاشعاع
الحمل الحراري	الحرارة النوعية

2- كيف نقوم الشمس بتسخين السيارة ؟

التوصيل	الاشعاع
الحمل الحراري	الحرارة النوعية

3- انتقال الطاقة الحرارية بين المواد عن طريق تصادم الجسيمات ؟

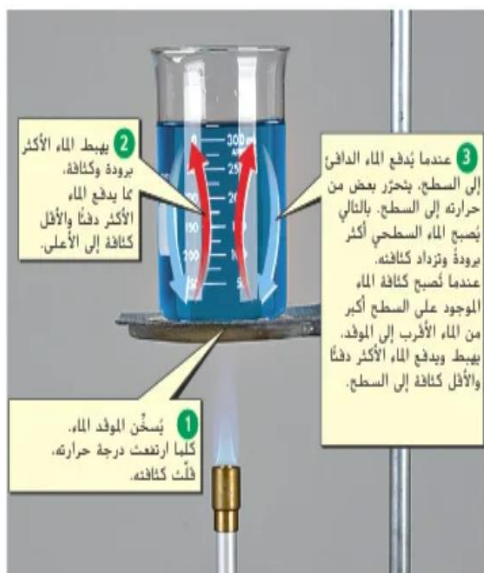
التوصيل	الاشعاع
الحمل الحراري	الحرارة النوعية

4- ما طريقة انتقال الطاقة الحرارية الموضحة في الشكل ؟

التوصيل	الاشعاع
التمدد	الحمل الحراري

5- ما العبارة الصحيحة التي تصف الشكل المجاور ؟

هبوط الماء البارد ودفع الماء الاربأ الى الاعلى	هبوط الماء الدافئ ودفع الماء البارد الى اعلى
هبوط الماء البارد الأقل كثافة	هبوط الماء الدافئ الأكثر كثافة



مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

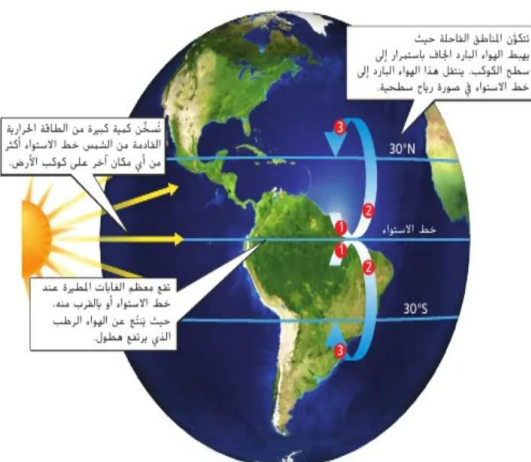
الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
17 - 16 22 - 21	نص الكتاب شكل 13 - 12	يصف كيف تنتقل الحرارة بالتوصيل ، الحمل الحراري ، الاشعاع.

6- حركة الموائع في دورة ما بفعل الحمل الحراري ؟

التوصيل	الاشعاع
تيارات الحمل	الحرارة النوعية

2- اين توجد اكبر طاقة حرارية منتقلة من الشمس على كوكب الارض؟

عند خط 30 جنوبا	عند خط 30 شمالا
على الأرض كلها	بالقرب من خط الاستواء



3- لماء تتواجد معظم الغابات المطيرة عند خط الاستواء أو بالقرب منه؟

لان المنطقة باردة وجافة	لأنها منطقة تنخفض فيها درجة الحرارة
لان المنطقة تتعرض لرياح قوية وجافه	لأنها منطقة سقوط امطار

4- رتبي ؟

يتكثف بخار الماء في الهواء الصاعد ويبرد ويعود الى الأرض في صورة امطار	
يهبط الهواء البارد في منطقة خط الاستواء ليحل محل الهواء الصاعد الأقل كثافة	
تسخن الطاقة الحرارية الهواء عند خط الاستواء وتقل كثافته فيرتفع .	

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	نواتج التعلم
49- 46	نص الكتاب شكل 3- 2	يوضح كيف ترتبط طاقة الإلكترون ببعده عن النواة

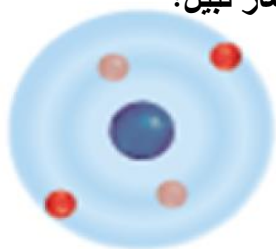
1- أي من الجمل التالية غير صحيحة فيما يتعلق بالذرة ومستويات الطاقة؟

تشترك إلكترونات التكافؤ فقط في تكوين الروابط الكيميائية	للإلكترونات الأبعد عن النواة الكمية الأكبر من الطاقة فتكون أعلى مستويات الطاقة
عند تكوين رابطة كيميائية فإن الذرة تفقد أو تكتسب أو تشارك الكترونات مع ذرات أخرى لتصل إلى أعلى مستوى من الطاقة	تمثل إلكترونات التكافؤ فقط على هيئة نقاط حول الرمز الكيميائي للعنصر في التمثيل النقطي

2- كيف تختلف الإلكترونات القريبة من النواة عن الإلكترونات البعيدة ؟

لها مستوى طاقة أقل مع انجذاب ضعيف إلى النواة	لها مستوى طاقة أكبر مع انجذاب أقوى إلى النواة
لها مستوى طاقة أكبر دون حدوث انجذاب مع النواة	لها مستوى طاقة أقل مع انجذاب أقوى إلى النواة

3- ما التغير الذي سيجعل ترتيب الإلكترونات لذرة يمثلها الرسم التخطيطي مشابهًا لغاز نبيل؟



فقدان الكترونين	اكتساب الكترونين
فقدان أربعة الكترونات	اكتساب أربعة الكترونات

4- كل ممل يأتي يصف بشكل صحيح ذرات الغازات النبيلة ما عدا ؟

لديها ثمانية إلكترونات تكافؤ عدا ذرة الهيليوم	تفقد إلكترونات عند تكوين مركبات مستقرة
لا تتفاعل بسهولة	مستقرة كيميائياً

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

ناتج التعلم	مثال / تمرين	الصفحات
يوضح كيف ترتبط طاقة الالكترون ببعده عن النواة	نص الكتاب شكل 3- 2	49- 46

5- اكمل الفراغ بمفردات علمية.

تحتوي نواة الذرة على يحمل

شحنة و لا يحمل شحنة ، يدور حول

النواة يحمل شحنة ، ان

العدد هو عدد البروتونات الموجودة في كل ذرة.

ويكون عدد البروتونات وعدد الالكترونات متساوي في الذرة

.....

تسمى مناطق التي تتحرك فيها الالكترونات

ب- يستوعب المستوى الأول فقط

..... في حين يستوعب المستوى الثاني حتى

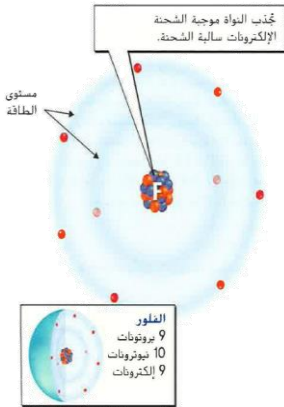
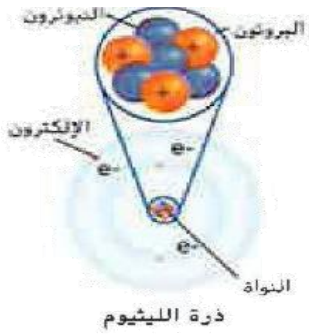
الالكترونات

فالالكترونات الأقرب الى النواة تكون انجذاب الى نواة ولكن

..... طاقة بينما الالكترونات الابدع عن النواة تكون

انجذاب ولكن طاقة . تنجذب الالكترونات الخارجية بسهولة الى

انوية ذرات أخرى وتتشكل



مراجعة هيكـل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
60 62	نص الكتاب شكل 10 سؤال 6	يحدد عدد الذرات ونزعتها في الصيغة الجزيئية والبنائية ويقارن بين النماذج الجزيئية الأربعة لتمثيل الصيغة الكيميائية لمركبات جزيئية

1- ما المعلومات التي لا تزودك بها الصيغة الكيميائية؟

نسبة الذرات في المركب	عدد الكـترونات التكافؤ في كل ذرة
العدد الاجمالي للذرات	نوع العناصر في المركب

استخدم الاشكال ادناه للإجابة على الأسئلة

E	D	C	B	A

2- أي مما يأتي هو نموذج يمثل كل خط زوجاً من الالكـترونات المشتركة ؟

E	D	C	B	A
---	---	---	---	---

3- أي مما يأتي هو نموذج يستخدم لتوضيح زوايا الروابط ؟

E	D	C	B	A
---	---	---	---	---

4- أي مما يأتي هو نموذج الصيغة الكيميائية لجزيء ثاني أكسيد الكربون؟

E	D	C	B	A
---	---	---	---	---

5 - أي مما يأتي هو نموذج يوضح الذرات والكترونات التكافؤ ؟

E	D	C	B	A
---	---	---	---	---

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
68 - 67 70 - 69	نص الكتاب شكل 11 - 12 - 13 جدول 1	يتعرف ماهية الرابطة الكيميائية التي تتكون نتيجة للقوى بين الذرات، في المركب ما وان للإلكترونات الذرة أساس في هذه الرابطة ويشرح كيفية تكون الرابطة الايونية يوضح كيف تتكون الرابطة التساهمية والرابطة الفلزية والايونية مع إعطاء امثلة على كل منها ويقارن بين خصائصها

1- ما الترتيب التصاعدي الصحيح من حيث قوة الرابطة (من الأقل طاقة الى اعلى طاقة) للروابط التالية ؟



$\text{H}_2 < \text{O}_2 < \text{N}_2$	$\text{N}_2 < \text{H}_2 < \text{O}_2$	$\text{N}_2 < \text{O}_2 < \text{H}_2$	$\text{O}_2 < \text{N}_2 < \text{H}_2$
Lowest → Highest	Lowest → Highest	Lowest → Highest	Lowest → Highest
الأقل → الأعلى	الأقل → الأعلى	الأقل → الأعلى	الأقل → الأعلى

2- حدد نوع الرابطة في المعادلة التالية ؟ :O::C::O:

فلزية	تساهمية ثنائية	تساهمية ثلاثية	تساهمية أحادية
-------	----------------	----------------	----------------

3- يوجد في جزيء النيتروجين رابطة تساهمية ثلاثية واحدة كم عدد الالكترونات التي تشترك فيها ذرات النيتروجين؟

4	3	2	6
---	---	---	---



H₂O



O₂



H₂

4- أي مما يلي صحيح بالنسبة للمركبات التالية ؟

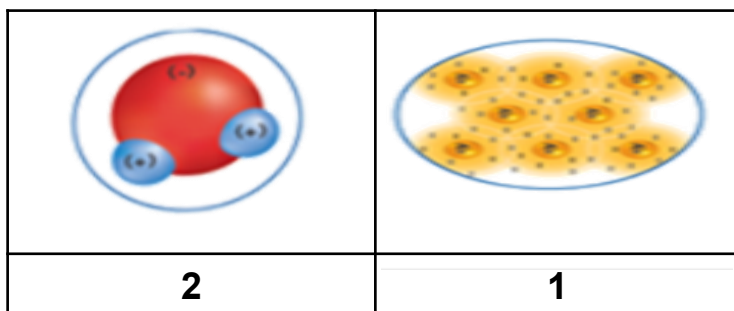
جزيء الاكسجين O ₂ قطبي لان الالكترونات المشاركة تجذب بالتساوي بواسطة ذرتي الاكسجين	جزيء الهيدروجين H ₂ قطبي لان ذرتي الهيدروجين متماثلتان
كل الجزيئات في الشكل قطبية لأنها تتكون إما من الهيدروجين او الاكسجين او كليهما كما في جزيء الماء	جزيء الماء H ₂ O قطبي لان قوة جزيء الالكترونات غير متساوية بين الذرات المختلفة المكونة له

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

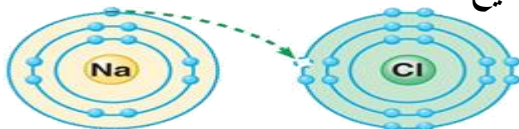
الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
68 - 67 70 - 69	نص الكتاب شكل 11 - 12 - 13 جدول 1	يتعرف ماهية الرابطة الكيميائية التي تتكون نتيجة للقوى بين الذرات، في المركب ما وان للإلكترونات الذرة أساس في هذه الرابطة ويشرح كيفية تكون الرابطة الايونية يوضح كيف تتكون الرابطة التساهمية والرابطة الفلزية والايونية مع إعطاء امثلة على كل منها ويقارن بين خصائصها

5- فيما يتعلق بالشكلين في الجدول أدناه أي مما يأتي صحيح ؟

شكل 1 رابطة فلزية	شكل 1 رابطة ايونية
الشكل 1 و 2 رابطة فلزية	الشكل 1 و 2 رابطة ايونية



6- تحوي ذرة الصوديوم على الكترون تكافؤ واحد بينما تحتوي ذرة الكلور على سبعة الكترونات تكافؤ عند ارتباط الصوديوم مع الكلور ، أي مما يأتي صحيح؟



تكتسب ذرة الصوديوم الكترول واحد	تكتسب ذرة الكلور سبعة الكترونات
تفقد ذرة الكلور سبة الكترونات	تفقد ذرة الصوديوم الكترونا واحد

7- أي من أجزاء الذرة تتم مشاركته يفقد او يكتسب عند تكوين رابطة كيميائية؟

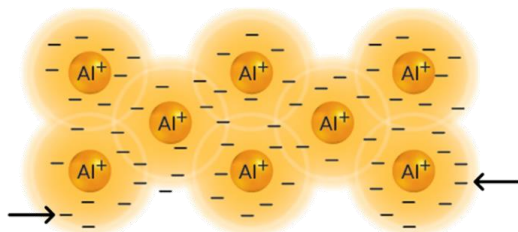
الالكترون	النيوترون	البروتون	النواة
-----------	-----------	----------	--------

8- يحتوي جزيء ثاني أكسيد النيتروجين على ذرة نيتروجين واحدة وذرتي اكسجين ، مت صيغته الكيميائية الصحيحة ؟

N ₂ O ₃	NO ₂	N ₂ O	N ₃ O ₂
-------------------------------	-----------------	------------------	-------------------------------

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
68 - 67 70 - 69	نص الكتاب شكل 11 - 12 - 13 جدول 1	يتعرف ماهية الرابطة الكيميائية التي تتكون نتيجة للقوى بين الذرات، في المركب ما وان للإلكترونات الذرة أساس في هذه الرابطة ويشرح كيفية تكون الرابطة الايونية يوضح كيف تتكون الرابطة التساهمية والرابطة الفلزية والايونية مع إعطاء امثلة على كل منها ويقارن بين خصائصها



9- ماذا تمثل الاشارات السالبة في الشكل المجاور ؟

إلكترونات التكافؤ	نوى الفلز	الالكترونات الداخلية للفلز	بروتونات الفلز
-------------------	-----------	----------------------------	----------------

10- ما نوع الرابطة التي تمتلكها المادة اذا كانت درجة انصهارها منخفضة ولا تذوب فب الماء ولها مظهر باهت؟

رابطة فلزية	رابطة ايونية
لا يمكن معرفة نوع الرابطة	رابطة تساهمية

11- ما نوع الرابطة التي تمتلكها المادة اذا كانت درجة انصهارها مرتفعة تذوب فب الماء ولها بلورات صلبة؟

رابطة فلزية	رابطة ايونية
لا يمكن معرفة نوع الرابطة	رابطة تساهمية

12- ما نوع الرابطة التي تمتلكها المادة اذا كانت درجة انصهارها مرتفعة لا تذوب فب الماء ولها سطح لامع ؟

رابطة فلزية	رابطة ايونية
لا يمكن معرفة نوع الرابطة	رابطة تساهمية

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
68 - 67 70 - 69	نص الكتاب شكل 13- 12 - 11 جدول 1	يتعرف ماهية الرابطة الكيميائية التي تتكون نتيجة للقوى بين الذرات، في المركب ما وان للإلكترونات الذرة أساس في هذه الرابطة ويشرح كيفية تكون الرابطة الايونية يوضح كيف تتكون الرابطة التساهمية والرابطة الفلزية والايونية مع إعطاء امثلة على كل منها ويقارن بين خصائصها



H₂O



O₂

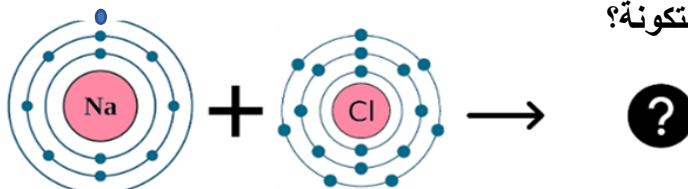
13- أي العبارات صحيحة فيما يتعلق بالجزيئات أدناه ؟

يعد الجزيء H ₂ O قطبيا لان الالكترونات المشاركة تنجذب اتجاه ذرة الاكسجين اكثر من ذرات الهيدروجين	كلا الجزيئين قطبي
يعد الجزيء O ₂ قطبيا لان الالكترونات المشاركة تنجذب بالتساوي بواسطة ذرتي الاكسجين	كلا الجزيئين غير قطبي

14- يحتوي جزيء ثلاثي فلوريد البورون على ذرة بورون واحدة وثلاثة ذرات فلور ، ما صيغته الكيميائية الصحيحة

(BF) ₃	BF ₃	B ₃ F	B ₃ F ₃
-------------------	-----------------	------------------	-------------------------------

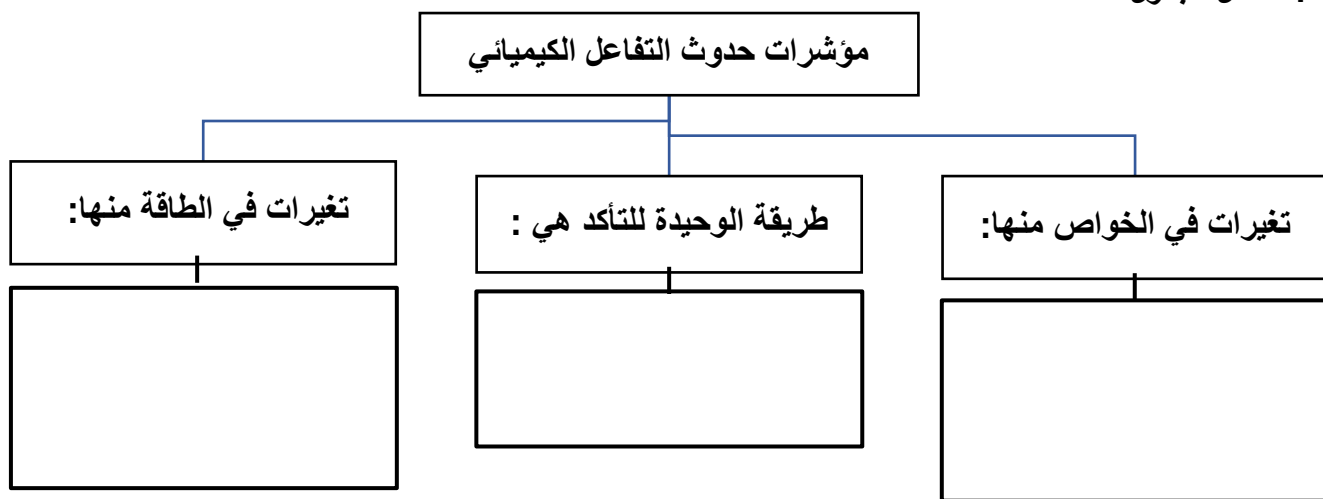
15- تكون الذرات في السرم التخطيطي أدناه رابطة ناتجة من اتحاد ذرة صوديوم مع ذرة كلور ، ما الرسم التخطيطي الذي يمثل الرابطة المتكونة؟



مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
85- 84	نص الكتاب، الأشكال 1	يشرح ادلة حدوث التفاعل الكيميائي (تغير الخواص – التغير في الطاقة)

1- اكمل الجدول ؟



2- أي مما يلي ليس مؤشر لحدوث تفاعل كيميائي ؟



3- ما العبارة الصحيحة للشكل المجاور الذي يوضح مؤشر لحدوث تفاعل كيميائي ؟



تكون راسب عند تفاعل مادة صلبة ومحلول	تكون راسب عند تفاعل محلولين
تكون راسب عند تفاعل محلول مع غاز	تكون راسب عند تفاعل مادتين صلبة

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
100 - 99	نص الكتاب شكل 6- 7- 8	يصنف التفاعلات المعروفة ويحدد نوعها

1- أي مما يأتي يمثل تفاعل تفكك ؟

$\text{Fe} + \text{CuSO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$	$2\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$
$\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow \text{NaNO}_3 + \text{AgCl}$	$2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$

2- ما نوع التفاعل الكيميائي المبين؟ $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$

تفكك	احتراق
تكوين	استبدال احادي

3- ما نوع التفاعل الكيميائي المبين؟ $\text{AB} \rightarrow \text{A} + \text{B}$

تفكك	احتراق
تكوين	استبدال احادي

4- ما نوع التفاعل الكيميائي المبين؟

احتراق	استبدال احادي
تكوين	استبدال مزدوج

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
110- 109	نص الكتاب شكل 11	يحدد العوامل التي يمكن أن تؤثر في سرعة التفاعل الكيميائي

1- كيف تعمل زيادة مساحة السطح للمتفاعلات على زيادة سرعة التفاعل ؟

زيادة طاقة التنشيط	زيادة التلامس بين الجسيمات
زيادة تركيز المتفاعلات	زيادة متوسط سرعة الجسيمات

2- يوضح الشكل أدناه تأثير سرعة التفاعل باختلاف درجات الحرارة أي مما يلي لا يحدث لجسيمات المادة في التفاعل الكيميائي عند ارتفاع درجة الحرارة ؟

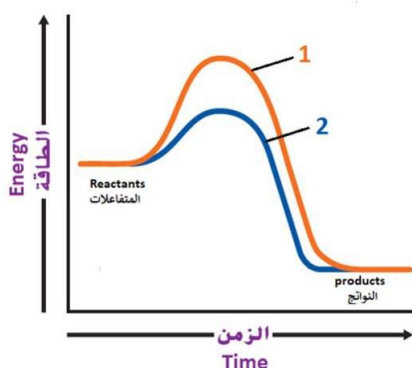


زيادة احتمال تفكك الروابط الكيميائية	تتقارب وتتصادم الجسيمات بوتيرة أكبر
تزداد مساحة السطح المعرضة للتفاعل	زيادة متوسط سرعة الجسيمات

3- ما دور المواد الحافظة في الأطعمة الجاهزة ؟

حفاز	مثبط
انزيم	ليس لها دور

4- أي العبارات التالية صحيحة فيما يتعلق بشكل ؟



التفاعل 1 أكثر إنتاجاً للحرارة من التفاعل 2	يحتاج التفاعل 2 إلى متفاعلات أكثر من التفاعل 1
يستغرق التفاعل 2 زمناً أطول من التفاعل 1	يحتاج التفاعل 2 إلى طاقة تنشيط أقل من التفاعل 1

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
126- 125	نص الكتاب شكل 2 و 3	يفحص الحالة الكهربائية لأجسام ويصف الطرائق التي يمكن بواسطتها ان تصبح مشحونة

1- عند ذلك دمية الصوف بالبالون المطاطي تتخلى الدمية عن الالكترونات أسهل مما يفعل البالون ، ما نوع الشحنة الناتجة على كل منهما؟



يصبح البالون موجب الشحنة والدمية سالبة الشحنة	يصبح البالون موجب الشحنة والدمية سالبة الشحنة
يصبح كلاهما مشحون بشحنة سالبة	يصبح كلاهما مشحون بشحنة موجبة

2- عند ذلك كأس من الزجاج بقطعة من الصوف فإنها تتخلى عن الالكترونات بأسهل مما تفعل قطعة الصوف ما نوع الشحنة المتكونة على الكاس الزجاج ؟



موجبة الشحنة	سالبة الشحنة
مستقطب الشحنة	متعادلة الشحنة

3- إذا علمت ان الصوف يتخلى عن الالكترونات اسهل مما يفعل القطن فما الشحنة على قميص قطني عند حدوث تماس بين قطعة صوفية وقميص قطني؟

موجبة الشحنة	سالبة الشحنة
مستقطب الشحنة	متعادلة الشحنة

4- ماذا يحدث اذا حدث تماس بين دمية من الصوف وبالون ؟



تتخلى دمية الصوف عن الالكترونات بسهولة	يتخلى البالون عن الالكترونات بسهولة
تصبح دمية الصوف سالبة الشحنة	يصبح البالون موجب الشحنة

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
126- 125	نص الكتاب شكل 2 و3	يفحص الحالة الكهربائية لأجسام ويصف الطرائق التي يمكن بواسطتها ان تصبح مشحونة

5- ما جسيمات الذرة التي تتسم بخاصية الشحنة الكهربائية ؟

البروتون والنيوترون	البروتون والنيوترون
البروتون والنيوترون والنيوترون	النيوترون والالكترون

6 - ماذا يحدث عند تماس بين اجسام مكونة من مواد مختلفة ؟



تنتقل النيوترونات السالبة من جسم الى آخر.	تنتقل البروتونات السالبة من جسم الى آخر.
لا يحدث شيء	تنتقل الالكترونات السالبة من جسم الى آخر.

7- فقدان الشحنة الكهربائية الفائضة ؟

التفريغ الكهربائي	عازل للكهرباء	موصل للكهرباء	مشحون كهربائياً
-------------------	---------------	---------------	-----------------



8- ما بعض المهن التي تستخدم التفريغ الكهربائي ؟

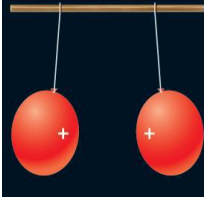
المصورون	الكهربائيون	اللاحمون	جميع ما سبق
----------	-------------	----------	-------------

9- في الصور السابقة الى ماذا تتحول طاقة التفريغ الكهربائي ؟

طاقة ضوئية فقط	طاقة حرارية ووضغ	طاقة حرارية وضوئية	طاقة ضوئية ووضغ
----------------	------------------	--------------------	-----------------

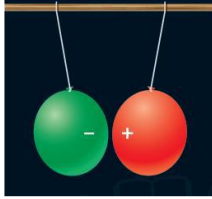
مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
128	نص الكتاب شكل 5	يوضح قوى التجاذب والتنافر بين الاجسام المشحونة ويصف العلاقة بين القوى الكهربائية المتبادلة



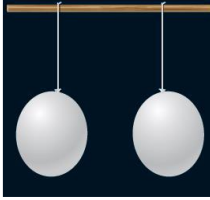
1- تؤثر الاجسام المشحونة بقوة بين بعضها ما نوع القوة في الشكل المجاور؟

تنافر	تجاذب
لا توجد قوى	سحب



2- تؤثر الاجسام المشحونة بقوة بين بعضها ما نوع القوة في الشكل المجاور؟

تنافر	تجاذب
لا توجد قوى	سحب



3- تؤثر الاجسام المشحونة بقوة بين بعضها ما نوع القوة في الشكل المجاور؟

تنافر	تجاذب
لا توجد قوى	سحب

4- القوة التي يؤثر بها جسمان مشحونان كهربائيا بعضهما في بعض تسمى ؟

المجال الكهربائي	القوة الكهربائية
المجال المغناطيسي	التيار الكهربائي

5- منطقة غير مرئية المحيطة بالجسم المشحون حيث تؤثر قوة الكهربائية تسمى ؟

المجال الكهربائي	القوة الكهربائية
المجال المغناطيسي	التيار الكهربائي

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
134 135 136	نص الكتاب شكل 6 - 7	ينتج طاقة كهربائية مستخدما مصدر للطاقة الحركية ، ويوضح العلاقة بين التيار والشحنة الكهربائية، ويقارن بين التيار المستمر والمتناوب واستخداماتهم.

استخدم الأشكال ادناه للإجابة على الأسئلة التالية



1 و 2	2	1
-------	---	---

1- في أي شكل يتحرك التيار في اتجاه واحد ؟

التيار المستمر	التيار المتناوب
----------------	-----------------

2- يدل الشكل 1 على

التيار المستمر	التيار المتناوب
----------------	-----------------

3- يدل الشكل 2 على

4- كيف يتحرك التيار في الشكل 1 ؟

في اتجاه واحد من السالب الى الموجب	في اتجاهين متعاكسين
في اتجاه واحد من الموجب الى السالب	لا يتحرك

5- كيف يتحرك التيار في الشكل 2 ؟

في اتجاه واحد من السالب الى الموجب	في اتجاهين متعاكسين
في اتجاه واحد من الموجب الى السالب	لا يتحرك

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
150 - 149	نص الكتاب شكل 16 - 15 - 14	يخطط المجال المغناطيسي لمغناطيس واحد ولمغناطيسين متجاورين مستخدما برادة الحديد الابرة المغناطيسية ويحدد قوى المجال المغناطيسي



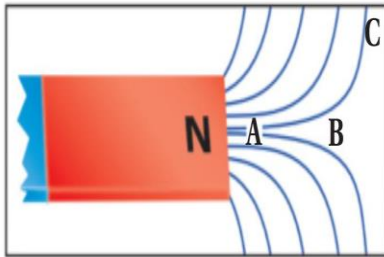
1- ماذا يوضح الشكل المجاور ؟

خطوط المجال المغناطيسي	نطاقات مغناطيسية
تيار كهربائي	القوى الكهربائية

2- أي العبارات التالية صحيحة ؟

تتجه خطوط المجال من القطب الجنوبي الى القطب الشمالي	تتجه خطوط المجال من القطب الشمالي الى القطب الجنوبي
تتجه خطوط المجال من القطب الجنوبي الى القطب الجنوبي	تتجه خطوط المجال من القطب الشمالي الى القطب الشمالي

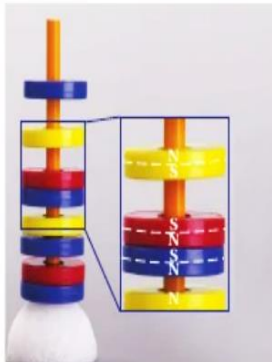
3- أي العبارات التالية صحيحة لتركز خطوط المجال المغناطيسي عند الاقطاب؟



تتركز خطوط المجال عند النقطة A وتكون القوى المغناطيسية اكبر
تتركز خطوط المجال عند النقطة B وتكون القوى المغناطيسية اكبر
يقل تركيز خطوط المجال عند النقطة B وتكون القوى المغناطيسية اكبر
تتركز خطوط المجال عند النقطة C وتكون القوى المغناطيسية اكبر

4- ما السبب الذي يجعل الأقراص تدفع بعضها او تسحب بعضها؟

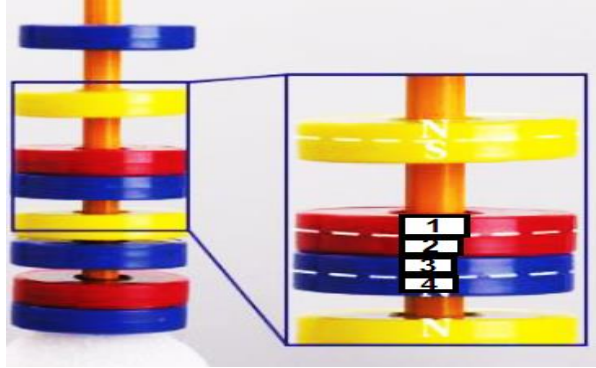
قوى التجاذب فقط	قوى التنافر فقط
قوى كهربائية	قوى تنافر وتجاذب



مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

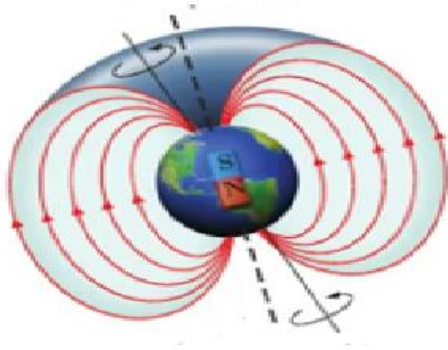
الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
150 - 149	نص الكتاب شكل 16 - 15 - 14	يخطط المجال المغناطيسي لمغناطيس واحد ولمغناطيسين متجاورين مستخدما برادة الحديد الابرة المغناطيسية ويحدد قوى المجال المغناطيسي

5- أي مما يلي صحيح عن اقواب المغناطيس في الشكل المجاور؟



1 شمال 2 جنوب 3 شمال 4 جنوب
1 جنوب 2 جنوب 3 شمال 4 شمال
1 شمال 2 جنوب 3 جنوب 4 شمال
1 جنوب 2 شمال 3 جنوب 4 شمال

2- أي العبارات التالية صحيحة بالنسبة للشكل المجاور؟

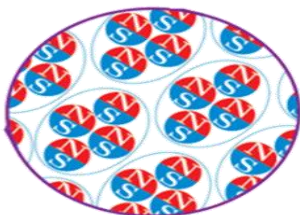


القطب الجنوبي المغناطيس للأرض قريب من القطب الشمالي الجغرافي للأرض
القطب الجنوبي المغناطيس للأرض قريب من القطب الجنوبي الجغرافي للأرض
القطب الجنوبي المغناطيس للأرض قريب من القطب الجنوبي المغناطيس للأرض
القطب الجنوبي المغناطيس للأرض قريب من القطب الشمالي المغناطيس للأرض

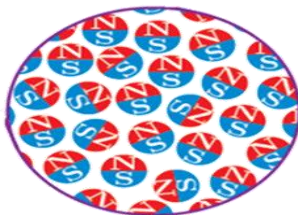
مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
152- 151	نص الكتاب شكل 17 و 18 و 19	يقارن بين النطاقات المغناطيسية لمجموعة من المواد

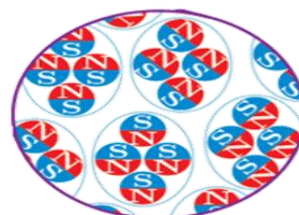
استخدم الأشكال ادناه للإجابة على الأسئلة التالية



1



2



3

1- أي العبارات التالية صحيحة فيما يتعلق بالأشكال السابقة؟

المادة في الشكل 1 يمكن تصنيعها باستخدام الممغنطات الكهربائية	المادة في الشكل 2 تتواجد فقط طبيعياً في قشرة الأرض ويسمى حجر المغناطيس
المادة في الشكل 2 يمكن تحويلها الى مغناطيس مؤقت	المادة في الشكل 3 تمثل مواد غير مغناطيسية مثل الألمنيوم

3- ما الشكل الذي يمثل مادة مغناطيسية ؟

2	1
2 و 3	3

2- ما الشكل الذي يمثل مغناطيس ؟

2	1
2 و 1	3

4- ما الشكل الذي يمثل مادة غير مغناطيسية ؟

2	1
2 و 1	3

5- منطقة في المادة المغناطيسية تتجه عندها المجالات للذرات كلها نحو الاتجاه نفسه ؟

النطاق المغناطيسي	مغناطيس مؤقت
مغناطيس	مغناطيس دائم

مراجعة هيكل العلوم للصف الثامن و استعداد لاختبار نهاية الفصل الدراسي الأول 2025 - 2026

الصفحات	مثال / تمرين	ناتج التعلم
152- 151	نص الكتاب شكل 17 و 18 و 19	يقارن بين النطاقات المغناطيسية لمجموعة من المواد

1- مادة مغناطيسية لينة مثل الحديد تسمى :

المغناطيس المؤقت	المغناطيس الدائم
------------------	------------------

2- مادة مغناطيسية صلبة عبارة عن مزيج الحديد ونيكل وكوبالت تسمى :

المغناطيس المؤقت	المغناطيس الدائم
------------------	------------------

3- الشكل المجاور يدل على :



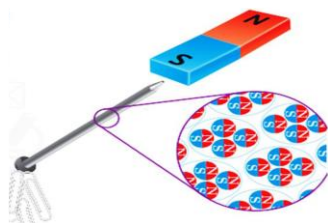
المغناطيس المؤقت	حجر المغناطيس
------------------	---------------

4- جهاز يستخدم لصناعة مغناط ؟



مغناطيس كهربائي	مغناطيسات
-----------------	-----------

5- أي العبارات التالية صحيحة فيما يتعلق بالشكل المجاور؟



يصبح المسمار مغناطيس دائم عندما يتواجد بالقرب من مغناطيس دائم	يصبح المسمار مغناطيس مؤقت عندما يتواجد بالقرب من مغناطيس مؤقت
يصبح المسمار مغناطيس دائم عندما يتواجد بالقرب من مغناطيس مؤقت	يصبح المسمار مغناطيس مؤقت عندما يتواجد بالقرب من مغناطيس دائم