

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



* للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثامن اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/8>

* للحصول على جميع أوراق الصف الثامن في مادة علوم وجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/8>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثامن في مادة علوم الخاصة بـ اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/8>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الثامن اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/grade8>

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/almanahj_bot



مُرَاجَعَة علوم للصف الثامن

الفصل الدراسي الأول 2021/2020

معلم المادة: هالة حمشو



عام الاستعداد للخمسين

مَهَارَاتُ الْفَصْلِ الدِّرَاسِيِّ الْاَوَّلِ

1	يوضح العلاقة بين الطاقة الحرارية والطاقة الحركية	6	يتعرف أنواع الروابط الكيميائية
2	يتعرف طرق انتقال الطاقة الحرارية	7	يتعرف مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي
3	يوضح تأثير أن يكون لمادة حرارة نوعية منخفضة	8	يوضح ماذا يحدث للذرات أثناء التفاعل الكيميائي
4	يعدد خطوات تحولات الطاقة في المحرك الحراري وجهاز التسخين والثلاجة	9	
5	يفسر كيف ترتبط طاقة الإلكترون ببعده عن النواة	10	



اسم الطالب	
الصف والشعبة	الثامن (1-2-3-4-5) (6)

المهارة الأولى:

• شرح مهارة كيفية: يوضح العلاقة بين الطاقة الحرارية والحركية

• هناك تناسب طردي بين الطاقة الحرارية والحركية فكلما كانت الطاقة الحرارية اكبر كانت طاقة حركة الجسيمات اكبر

• والطاقة الحرارية = الطاقة الحركية + طاقة الوضع

• أسئلة على مهارة تحديد (تشتمل على نماذج امتحانية سابقة إن وجد)

• ما الذي يصف الطاقة الحرارية

1- تساوي ناتج طرح طاقة الوضع والطاقة الحركية

2- تساوي جمع الطاقة الحركية وطاقة الوضع

3- تساوي الطاقة الحركية فقط

4- تساوي طاقة الوضع فقط

• أي مما يلي يسبب ازدياد الطاقة الحركية للجسيمات التي تكون اثناء من الحساء

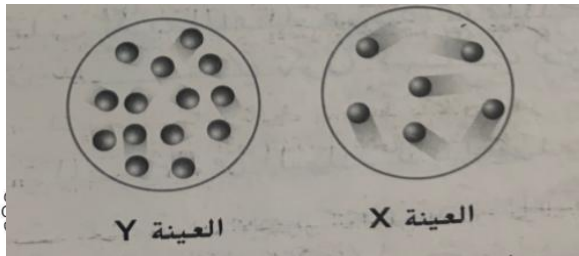
1- وضع الحساء في الثلاجة

2- تسخين الحساء لمدة دقيقة على الموقد

3- تقسيم الحساء عند درجة الحرارة نصف الباردة

4- تقليل المسافة بين الجسيمات المكونة للحساء

• استخدم الشكل التالي للإجابة عما يلي





يبين الشكلان عينتين مختلفتين من الهواء مأوجه الاختلاف بينهما

1- درجة حرارة العينة X أكبر من درجة حرارة العينة Y

2- الحرارة النوعية للعينة X أعلى من الحرارة النوعية للعينة Y

3- متوسط الطاقة الحركية للعينة Y أكبر من متوسط الطاقة الحركية للعينة X

4- متوسط الطاقة الحركية للعينة Y أعلى من متوسط الطاقة الحركية للعينة X

المهارة الثانية: يتعرف طرق انتقال الطاقة الحرارية

• شرح مهارة

• تنتقل الطاقة الحرارية بين الأجسام بعدة طرق منها الاشعاع والتوصيل والحمل الحراري

• أسئلة على مهارة (تشتمل على نماذج امتحانية سابقة إن وجد)

• تقليب فتاة الحساء بملقعة معدنية مالمعملية التي ستسبب في تدفئة يديها

1- التوصيل 2- الحمل الحراري 3- الغزل 4- الاشعاع

• أي من العبارات التالية صحيح بشأن الاشعاع

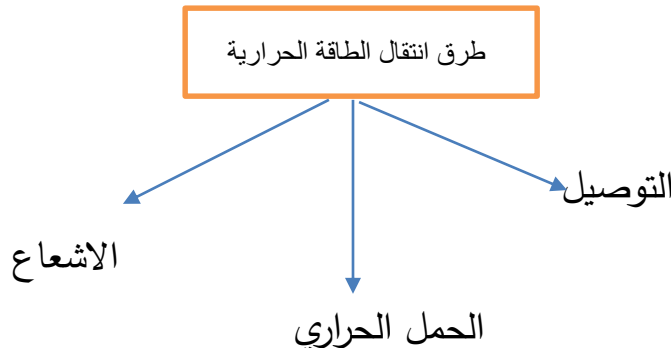
1- في المواد الصلبة ينقل الاشعاع الطاقة الكهرومغناطيسية لكن لاينقل الطاقة الحرارية

2- تشع الأجسام الباردة الكمية نفسها من الطاقة الحرارية التي تشعها الأجسام الدافئة

3- يحدث الاشعاع في الموائع لافي الأجسام الصلبة

4- ينقل الاشعاع الطاقة الحرارية من الشمس الى الأرض

• أكمل منظم البيانات أدناه لتوضيح طرائق انتقال الطاقة





المهارة الثالثة: يتعرف تحولات الطاقة في المحرك الحراري وجهاز التسخين والمحرك الحراري الداخلي

• شرح مهارة

- محرك السيارة محرك حراري يحول الطاقة الحرارية الى طاقة ميكانيكية متحرك المركبة

• أسئلة على مهارة (تشتمل على نماذج امتحانية سابقة إن وجد)

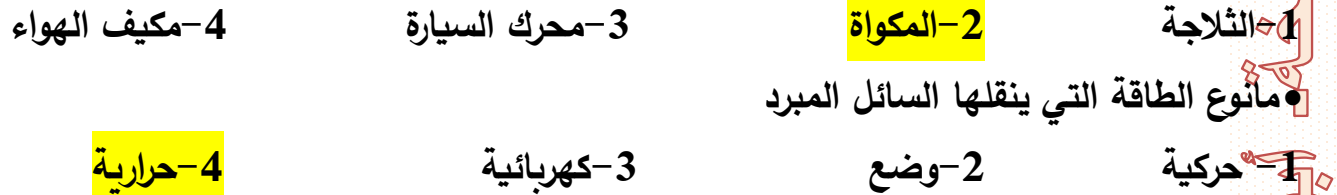
- أي تسلسل من الاتي يصف تحول الطاقة في محرك السيارة



- أي تحول للطاقة يحدث في جهاز التسخين



- جهاز يحول الطاقة الكهربائية الى حرارية



المهارة الرابعة: يتعرف على الرابطة التساهمية والايونية والفلزية

• شرح مهارة

- يمكن للذرات أن تساهم أو تكتسب أو تفقد الكترونات التكافؤ للوصول الى مرحلة الاستقرار





مدرسة المنارة الخاصة (الشامخة)

• أسئلة على مهارة (تشتمل على نماذج امتحانية سابقة إن وجد)

• ماالعنصر الذي سيتحد مع الليثيوم (عنصر فلزي) ليكون مركبا أيونيا ؟

4-الأكسجين

3-البوتاسيوم

2-الألمنيوم

1-الصوديوم

• رابطة تتكون عندما تساهم ذرتا لافلز بالالكترونات هي رابطة

4-قطبية

3-تساهمية

2-أيونية

1-فلزية

• اذا انتقل ألكترون من ذرة الى أخرى فما نوع الرابطة التي سوف تتكون ؟

4-قطبية

3-تساهمية

2-أيونية

1-فلزية

أي مما يلي سيرتبط برابطة أيونية ؟

1-أيون فلز موجب مع أيون لافلز سالب

2-أيون فلز موجب مع أيون لافلز موجب

3-أيون فلز سالب مع أيون لافلز موجب

4-أيون فلز سالب مع أيون لافلز سالب

• ماالذي يشارك في تكوين الرابطة الفلزية

1-أيونات سالبة الشحنة

2-ألكترونات التكافؤ المجمعة

3-البروتونات

4-النيوترونات

• المركب الأيوني فيما يلي هو ؟

1-السكر

2-الماء

3-ثاني أكسيد الكربون

4-الملح

• كل ممايلي من خصائص المركبات التساهمية عدا

1-تمتلك درجات انصهار منخفضة

2-تمتلك درجات غليان منخفضة

3-تمتلك درجات انصهار مرتفعة

4-تعتبر موصل سيئ للكهرباء

المهارة الخامسة: كيف ترتبط طاقة الالكترون ببعده عن النواة

• شرح مهارة



- تتحرك الإلكترونات حول النواة على مسافة تتناسب مع كمية الطاقة الخاصة به فالإلكترونات الأقرب للنواة تملك طاقة ضعيفة أما الإلكترونات الأبعد عن النواة تملك طاقة عالية

• أسئلة على مهارة (تشتمل على نماذج امتحانية سابقة إن وجد)

• للإلكترونات المختلفة الموجودة في الذرة طاقة أي مما يلي صحيح ؟

1- للإلكترونات الأقرب للنواة كمية أكبر من الطاقة

2- للإلكترونات الأقرب للنواة كمية أقل من الطاقة

3- للإلكترونات الأبعد عن النواة كمية أقل من الطاقة

4- للإلكترونات الأبعد عن النواة طاقة مساوية للصفر

المهارة السادسة: يتعرف أسباب اكتساب الذرات للإلكترونات وأسباب فقدانها أو المساهمة بها

• شرح مهارة

• الذرات يمكن ان تكتسب أو تفقد أو تساهم بالإلكترونات التكافؤ لكي تصل الى مرحلة الاستقرار

• أسئلة على مهارة (تشتمل على نماذج امتحانية سابقة إن وجد)

• أي من أجزاء الذرة تتم مشاركته أو يكتسب أو يفقد عند تكوين الروابط الكيميائية ؟

1- الألكترونون 2- البروتونون 3- النيوترونون 4- النواة

المهارة السابعة: يتعرف على مؤشرات حدوث التفاعل الكيميائي

• شرح مهارة

• الطريقة الوحيدة للتعرف على حدوث تفاعل كيميائي هو دراسة الخواص الكيميائية قبل التفاعل وبعده

• أسئلة على مهارة (تشتمل على نماذج امتحانية سابقة إن وجد)

• أي مما يلي ليس دليلاً على حدوث تفاعل كيميائي ؟

1- ظهور فقاعات 2- انبعاث ضوء 3- تغير لون النحاس 4- غليان الماء

• أي مما يلي مؤشر على حدوث تفاعل كيميائي

1- تغير الخواص الفيزيائية 2- تغير الخواص الكيميائية

3- تقطيع الخبز 4- قص الورق





المهارة الثامنة: ما الذي يحدث أثناء التفاعل الكيميائي

• شرح مهارة

- أثناء التفاعل الكيميائي تتكسر الروابط نتيجة التصادم بين الجسيمات المتفاعلة وتتنـفصل الذرات ويعاد ترتيبها وتكوين روابط جديدة

• أسئلة على مهارة (تشتمل على نماذج امتحانية سابقة إن وجد)

- -أي التفاعلات التالية عكس التفكك؟

-الاتحاد

2-الاحتراق

3-الاستبدال الاحادي

4-الاستبدال المزدوج

- 45- ما نوع التفاعل التالي ؟



- 1- تفاعل احتراق

2- تفاعل تفكك

3- تفاعل تكوين

4- تفاعل استبدال

- 46- ما نوع التفاعل التالي ؟



- 1- تفاعل استبدال

2- تفاعل احتراق

3- تفاعل تكوين

4- تفاعل تفكك

- 47- عند اتحاد الحديد مع الاكسجين مكونين الصداً فان الكتلة الكلية للنواتج

-تعتمد على ظروف التفاعل

2- تكون أقل من كتلة المتفاعلات

4- تكون أكبر من كتلة المتفاعلات

-تساوي كتلة المتفاعلات

المهارة التاسعة: يعرف قانون حفظ الكتلة

• شرح مهارة

- (إن كتلة المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة عن التفاعل)

• أسئلة على مهارة (تشتمل على نماذج امتحانية سابقة إن وجد)

- عند اتحاد الحديد مع الاكسجين مكونين الصداً فان الكتلة الكلية للنواتج

1- تعتمد على ظروف التفاعل

2- تكون أقل من كتلة المتفاعلات

3- تساوي كتلة المتفاعلات

4- تكون أكبر من كتلة المتفاعلات

