شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

إجابات كتاب النشاط من الصفحة 31 إلى 37 الخواص والتغيرات الكيميائية

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2019-09-16 16:45:34

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السابع

روابط مواد الصف السابع على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف السابع والمادة علوم في الفصل الأول

1	حل أوراق عمل داعمة الوحدة الرابعة الجدول الدوري
2	أوراق عمل داعمة الوحدة الرابعة الجدول الدوري
3	حل نماذج أسئلة امتحانات سابقة
4	ملخص الوحدة الأولى Matter anf energy in ecosystems مع تدريبات متنوعة

المزيد من الملفات بحسب الصف السابع والمادة علوم في الفصل الأول	
5	ملخص وشرح الدرس الثالث التغيرات الفيزيائية من الوحدة الثانية

الدرس 4

الخواص والتغيرات الكيميائية

توقّع ثلاث حقائق ستُناقش في الدرس 4 بعد قراءة العناوين. ودوّن توقّعاتك في دفتر يوميات في العلوم الخاص بك.

الفكرة الرئيسة

الخواص الكيميائية

التفاصيل

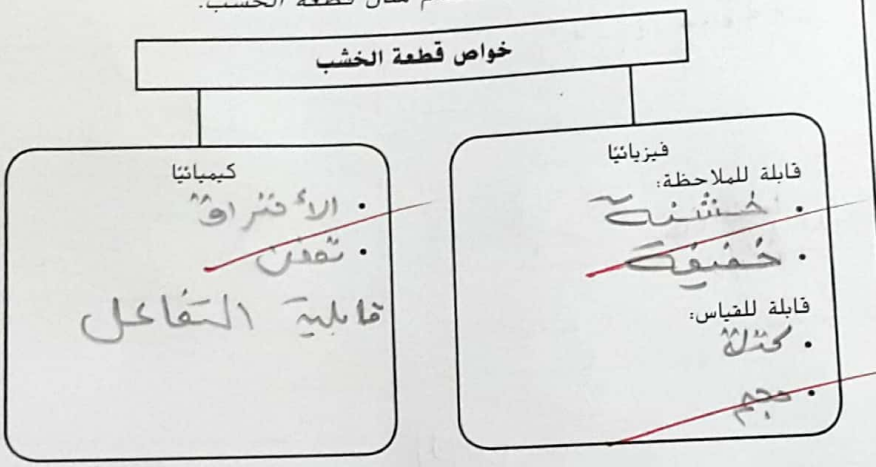
عرّف الخاصية الكيميائية، واذكر مثالين.

التعريف: خاصية في المادة يمكن ملاحظتها عندما تتحول المادة إلى مادة كيميائية جديدة.

1. قابلية الاشتعال
2. قابلية التفاعل

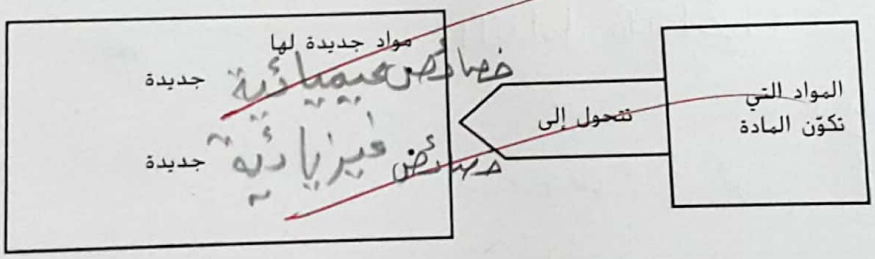
المقارنة بين الخصائص

قابل بين الخواص الكيميائية باستخدام مثال قطعة الخشب.



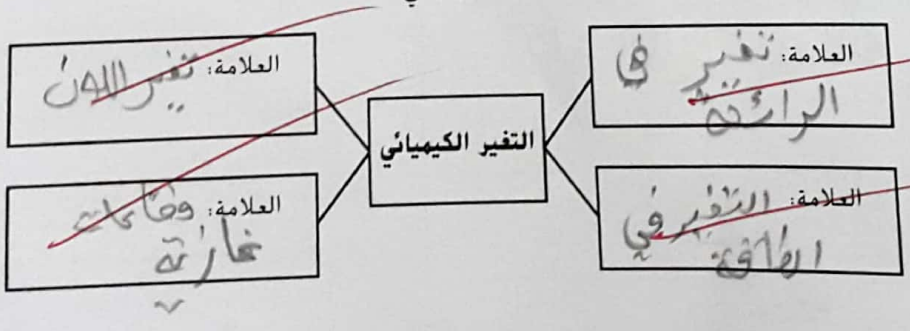
التغيرات الكيميائية

صِف التغير الكيميائي.



مؤشرات حدوث تغيُّر كيميائي

حدد بعض علامات التغير الكيميائي.



McGraw-Hill Education © محفوظة لصالح مؤسسة حقوق الطبع والتأليف

Scanned by CamScanner

الفكرة الرئيسة

اشرح التفاعلات الكيميائية

التفاصيل

صف *ما الذي يُعد دليلاً على التغير الكيميائي.*

تكوّن مادة جديدة

رتّب *الأحداث التي تقع في التفاعل الكيميائي.*

الذرات متشابهة معًا وتكوّن جزيئات من المواد.

عندما تتصادم الجزيئات، تنكسر الروابط وتنفصل الذرات

الذرات ترتبط كيميائيًا

تتكون. مواد كيميائية جديدة

أ. محمد

صف *أجزاء المعادلة الكيميائية. ثم اشرح السبب في أهمية هذه المعادلات.*

المتفاعلات: هي المواد الكيميائية الموجودة قبل التفاعل الكيميائي

النتائج

النواتج: هي المواد الكيميائية التي تكونت بعد التفاعل الكيميائي

المعادلات الكيميائية مفيدة لأنها توضح الصيغة الكيميائية و عدد وحدات كل مادة وتساعدني فهم المعادلة

اشرح *كيف توضّح المعادلة الكيميائية حفظ الكتلة.*

كتلة الكلية محفوظة قبل التفاعل الكيميائي و بعده

McGraw-Hill Education حقوق الطبع والتأليف © محفوظة لصالح مؤسسة

Scanned by CamScanner

الفكرة الرئيسة

التفاصيل

قيم *دور المعاملات في المعادلات الكيميائية.*

المعاملات

- تتغير: تمثل عدد المواد المتفاعلة او تتغير عدد الذرات
- لا تتغير: لا يتغير عدد الذرات

معدل التفاعلات الكيميائية

اشرح *كيف تؤثر العوامل على معدل التفاعلات الكيميائية.*

عامل	التأثير على سرعة التفاعل
درجة الحرارة	كلما زادت درجة الحرارة زادت سرعة التفاعلات
التركيز	زيادة التركيز يؤدي إلى زيادة سرعة التفاعلات
المساحة السطحية	كلما زادت المساحة السطحية زادت سرعة التفاعل

الكيمياء

أعد *صياغة شيئين تحتاج إلى معرفتهما حول المادة حتى تفهم الكيمياء.*

1. احتاج الى معرفة كيف يعيد ترتيب الذرات تكوين مواد جديدة
2. اهتم بين الخواص الفيزيائية والكيميائية والعوامل التي تتغير بها الخواص.

التحليل *صِف تغيرين كيميائيين حدثا في منزلك هذا الأسبوع.*

1. خبز كعكة
2. قلي البيض
3. نضج تفاحة
4. حرق ورقة

حقوق الطبع والتأليف © محفوظة لصالح مؤسسة McGraw-Hill Education

Scanned by CamScanner

الدرس 1 استكشاف أجزاء الذرة

توقّع ثلاث حقائق ستناقش في الدرس 1 بعد قراءة العناوين. ودوّن توقّعاتك في دفتر يوميات في العلوم الخاص بك.

الفكرة الرئيسة

الأفكار السابقة عن المادة

أ. محمد

نموذج دالتون للذرة

التفاصيل

قارن وبين الفرق بين أفكار الفلاسفة الإغريقيين حول المادة.

	ديموقريطس	أرسطو
الأفكار حول المادة	• المادة تتكون من أجسام صغيرة وصلبة يستحيل تقسيمها • هذه الأجسام تسمى ذرات. • الأنواع المختلفة من المادة تتكون من أنواع مختلفة من الذرات. • عدم وجود شيء بين هذه الذرات إلا الفراغ	جميع المواد مصنوعة من أربعة عناصر: • الماء • الهواء • النار • التراب
قبول الأفكار	أحترم أرسطو على أفكاره	لا تحترم أفكاره لعدم قبولك

إعادة النظر في نظريات نموذج دالتون للذرة.

جميع المواد مصنوعة من ذرات...

- لا يُمكنها أن تنقسم أو تُدمر
- لا يُمكنها أن تتكون
- هي نفسها للعنصر الواحد
- مختلفة عن خواص الذرات الأخرى.
- تندمج الذرات بنسب محدودة

McGraw-Hill Education حقوق الطبع والتأليف © محفوظة لصالح مؤسسة

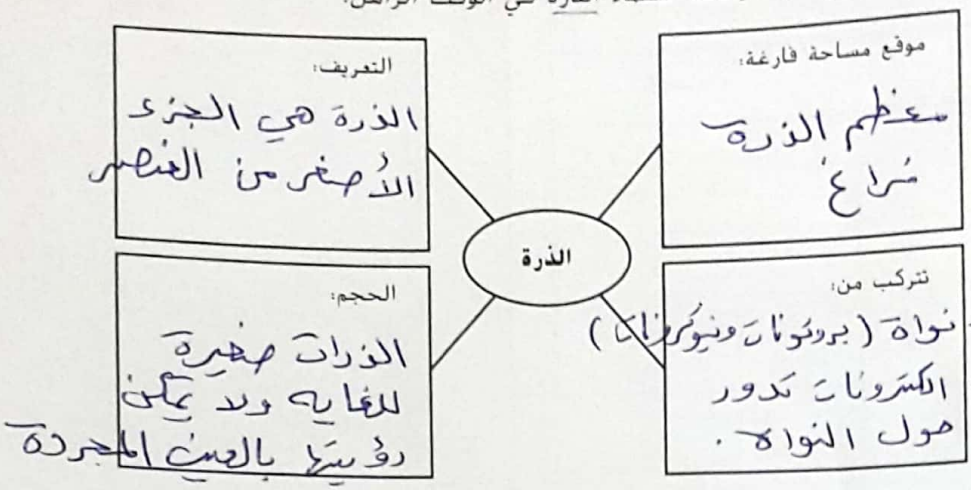
Scanned by CamScanner

الفكرة الرئيسة

الذرة

التفاصيل

وضّح كيف يصف *العلماء* الذرة في *الوقت الراهن*.



طومسون - اكتشاف الإلكترونات

قم بترتيب *تسلسلي* لاكتشاف الإلكترون وتطور نموذج طومسون للذرة.

الحدث	النتيجة أو الاستنتاج
1. قام طومسون بتمرير تيار كهربائي عبر أنبوب شعاع كاثود بعد أن سحب الهواء منه.	ستنتقل أشعة الكاثود من أحد الأقطاب إلى الطرف الآخر من الأنبوب
2. وضع طومسون ألواحًا مشحونة على طرفي الأنبوب.	الاستنتاج: مالت أشعة الكاثود باتجاه الصفيحة الموجبة
3. تتكوّن الأشعة المتماثلة الناتجة عن جزيئات صغيرة بغض النظر عن نوع الفلز في القطب الكهربائي.	الاستنتاج: أن أشعة الكاثود تتكون من جسيمات صغيرة سالبة الشحنة. (الكترونات)
4. اقترح طومسون نموذجًا جديدًا للذرة.	نموذج طومسون: الذرة عبارة عن جسم كروي له شحنة موجبة موزعة بالتساوي في أنحائه.

McGraw-Hill Education حقوق الطبع والتأليف © محفوظة لصالح مؤسسة

Scanned by CamScanner