المدة	الحصة التعلمية 01	الوحدة التعلمية 01	الميدان	المستوى	المتوسطــة	الأستاذة
1سا	أي تحول ، فيزيائي	التحول الفيزيائي	المادة و	الثانية		
	أم كيميائي؟	و التحول الكيميائي	تحولاتها	متوسط		
	(T)					

<u> </u>		
000	 ◄ يتعرف على تحول مادي من محيطه إن كان تحولا فيزيائيا أو كيميائيا 	الاهداف التعلمية
my.	 ◄ يعرف أن التحول الفيزيائي لا يغير من طبيعة الجسم. 	و مؤشرات التقويم
1/2	 ◄ يعرف أن التحول الكيميائي يؤدي إلى تشكل أجسام جديدة . 	
	 ◄ التمييز بين التحول الفيزيائي والتحول الكيميائي . 	العقبات المطلوب
		تخطّيها
_ _ موقد	 ◄ الكتاب المدرسي – وعاء التحليل الكهربائي – اواني زجاجية-مواد مختلفة 	السندات التعليمية

أنشطة الاستاذ

الوضعية الجزئية: أذابت سلمى كمية من السكر في الماء لصنع الشاربات ، و أحرقت كمية اخرى لتحضير الكراميل. حدّد طبيعة كل تحول مبرزاً مميزاته.

ذوبان السكر

نشاط: نحقق التجربة الموضحة في الوثيقة 01 و 02 الملاحظة

- ◄ انحلال السكر في الماء وتشكل محلول متجانس .
- إنفصل السكر عن الماء عن طريق عملية البخر الوثيقة 20

احتراق السكر

نشاط: نحقق التجربة الموضحة في الوثيقة 03 الملاحظة

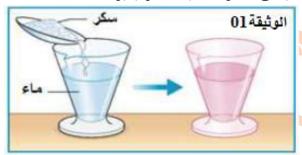
- ▶ تحول السكر بعد عملية التسخين الى مادة الكراميل.
- ◄ عند مواصلة عملية التسخين نلاحظ تفحم السكر.

إرساء للموارد المعرفية

- ♦ ذوبان السكر في الماء تحول فيزيائي لأن المحلول المائي الناتج حلو يحافظ على طعم السكر ويمكن استرجاع السكر بتبخر الماء.
- ♦ تسخین السكر تحول كیمیائي ينتج عنه مادة الكرامیل و إذا تواصل التسخین مدة أطول ، يتفحم السكر فلا يمكن في كل حالة الرجوع إلى السكر الأصلى.

أنشطة التلميسية

- ◄ يوظف مكتسباته القبلية (المعرفية و المنهجية)
 - پناقش الوضعیة الجزئیة و یقدم فرضیاته.
- العرف أن التحول الفيزيائي لا يغير من طبيعة الجسم.
- ▶ يعرف أن التحول الكيميائي يؤدي إلى تشكل أجسام
 جديدة.
 - ◄ يحقق التجربة يلاحظ و يميز.







- يحقق - يلاحظ - يستخلص

المدة	•	الوحدة التعلمية 01			المتوسطــة	الأستاذة
1سا	مميزات التحولين	التحول الفيزيائي	المادة و	الثانية		
	(ف ـ ك)	و التحول الكيميائي	تحولاتها	متوسط		

 ◄ يعرف مميّزات كلّ من التحوّل الفيزيائي والتحوّل الكيميائي. 	'
 ◄ التمييز بين التحول الفيزيائي والتحول الكيميائي . 	العقبات المطلوب تخطيها
→ وعاء التحليل الكهربائي – اواني زجاجية- مواد مختلفة (حديد،كبريت،جليد) – موقد	السندات التعليمية



أنشطة الاستلا

1- مميزات التحول الفيزيائيين نشاط: (انصهار الجليد) نحقق التجربة الموضحة في الوثيقة 40

- پتحول الجليد من الحالة الصلبة الى الحالة السائلة ثم إلى الحالة الغازية بفعل ارتفاع درجة الحرارة.
 - ◄ يمكن استرجاع الجليد بعد ذوبانه بخفض درجة الحرارة.
 - ◄ يمكن استرجاع الماء بوضع غطاء بارد فوق بخار الماء.
 إرساء للموارد المعرفية
- ◄إن التحولات الفيزيائية لا تغير من طبيعة المادة فالحبيبات المكونة للمادة تبقي هي نفسها، و لا يحصل إنتاج أي مادة أخرى جديدة.
- ♦ في أغلب التحولات الفيزيائية ، توجد طرق تسمح بالرجوع
 الى الحالة الأصلية وذلك بتأثير درجة الحراة أو الضغط.

أمثلة:

- استرجاع الفولاذ المقلوب و الذهب المشكل بعد عملية الأنصهار.
 - تغيير صفائح النحاس حسب الحاجة دون أن يفقد خصائصه.
 - 2- مميـزات التحـول الكيميائــي
 - ♦ ماذا يحدث لبرادة الحديد و مسحوق الكبريت؟

نشاط: نحقق التجربة الموضحة في الوثيقة 06

الملاحظة: بعد تسخين الخليط يتحول الى مادة جديدة لا تنجذب نحو المغناطيس.

♦ ماذا يحدث للمـــاء؟

نشاط: نحقق التجربة الموضحة في الوثيقة 07

الملاحظة: انطلاق فقاعات غازية عند المسريين.

التفسير: ان الغازين المنطلقين مصدر هما تفكك حبيبات الماء النقى الموجود في الوعاء.

التعرف على الغازين المنطلقين

- ♦ غاز الهيدروجين: يحدث فرقة عند تقريبه من لهب.
- ♦ غاز الاوكسجين: يزيد من لهب عود الثقاب.

إرساء للموارد المعرفية

- → إن التحولات الكيميائية تغير من طبيعة المادة فتنتج مواد جديدة بمميزات مختلفة عن المواد الأصلية.
- → في اغلب التحولات الكيميائية، لا يمكن الرجوع إلى الحالة الاصلية للأجسام.
- → في التحول الكيميائي ، تختلف الأجسام الناتجة عن الاجسام الأصلية في بعض أو كل خواصها.

الصفحة 05

تعفن

الز بدة

احتراق

الورق

ذوبان

الز بدة

انصبهار

الحديد