

المجال الأول: المادة وتحولاتها
 الوحدة 1: التحول الكيميائي
 الكفاءة القاعدية:

الوحدة التعليمية: التحول الكيميائي

مؤشرات الكفاءة:

- يميز بين التحول الكيميائي و التحول الفيزيائي.
- يعرف أن التحول الكيميائي يؤدي إلى تشكل أجسام جديدة.

التوجيهات:

- المراجع: المنهاج ، دليل الأستاذ ، كتاب التلميذ ، الوثيقة المرفقة، الانترنت.

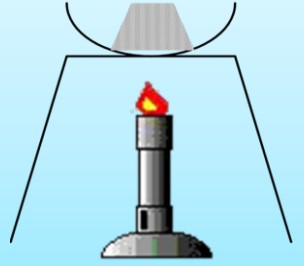
- يوظف بعض المعارف الأساسية المتعلقة بالمادة و تحولاتها لوصف و تفسير بعض الحوادث و الظواهر في الحياة اليومية.

المحتوى- المفاهيم:

- التحول الفيزيائي و التحول الكيميائي.
- مميزات التحول الكيميائي.

الوسائل البيداغوجية: كاس، مخلاط، قطع سكر، أنبوب اختبار، محرار، شمعة موقد بنزن.

المراحل	سيرورة العملية التعليمية التعلمية	المدة	الملاحظة
تقويم تشخيصي: إشكالية الدرس: الفرضيات: البروتوكول:	مراجعة: ما هو المحلول المائي؟ المذاب و المذيب، ما هي أنواع المحاليل؟ الإشكالية: ما هي طبيعة التحول الذي يطرأ على المادة؟ التحول الفيزيائي و التحول الكيميائي: 1- التحول الفيزيائي: النشاط 1: نضع قطع سكر في مهراس (هاون) ثم نقوم بسحقها ثم تدوقه. ماذا تلاحظ (يحدث لقطعة السكر)؟ ج: تحول قطعة السكر الى مسحوق. هل اختفى السكر أم بقي؟ ج: بقي. مالذي تغير؟ ج: تغير الشكل المنتظم للسكر. ماذا نستنتج؟ الإستنتاج: تغير شكل وحجم السكر ولم تتغير طبيعته نتيجة: التحول الذي يحدث لقطع السكر (تغير الشكل) هو تحول فيزيائي	5 5	مراجعة: مجال المادة وتحولاتها للسنة الاولى
الإشكالية: الفرضيات:	2: النشاط: الأدوات: بيشر، ماء، سكر، ملعقة. البروتوكول التجريبي: ضع كمية من السكر في بيشر ماء وأخلط المزيج جيدا حتى تحصل على محلول مائي. ✓ تذوق الآن المحلول؟ ج: طعمه حلو. ✓ هل اختفى السكر أم بقي؟ ج: بقي ✓ ما الذي تغير؟ ج: انحل السكر في الماء. ✓ هل يمكن استرجاع السكر المرة أخرى و كيف؟ ج: بتسخين المحلول. نتيجة: انحلال السكر في الماء هو تحول فيزيائي النشاط 3: انصهار الجليد الأدوات: بيشر، قطع من الجليد. البروتوكول التجريبي: ضع قطعاً من الجليد في بيشر وأتركها لفترة زمنية. • ماذا تلاحظ (يحدث للجليد)؟ ج: انصهار الجليد. • ما الذي تغير؟ تحول الجليد (ماء صلب) الى ماء (سائل). نتيجة: التحول الذي يحدث لقطع الجليد (تغير الحالة الفيزيائية) هو تحول فيزيائي	10 10	تشكيل أفواج صغيرة من التلاميذ للمناقشة والتجريب
التخطيط و التجريب:	انصهار الجليد	10	

الملاحظة	المدة	سيرورة العملية التعليمية التعلمية	المراحل
<p>تابع للحصة أولى</p> <p>تشكيل أفواج صغيرة من التلاميذ للمناقشة والتجريب</p>	<p>10د</p> <p>5د</p>	<div data-bbox="316 170 651 546" style="border: 1px solid black; padding: 5px; text-align: center;"> <p>سكر مسحوق</p>  </div> <p>النشاط (4): التفكك الحراري للسكر.</p> <p>الأدوات: سكر، ملعقة ، موقد بنزن.</p> <p>البروتوكول التجريبي:</p> <p>ضع قليلا من السكر في ملعقة و سخنها على نار هادئة .</p> <ul style="list-style-type: none"> ➤ ماذا تلاحظ(يحدث للسكر)؟ انصهار ثم تفكك السكر. ➤ مالون المادة الناتجة؟ بنية اللون. ➤ ما الذي تغير؟ تحول السكر الى كراميل (مادة جديدة مختلفة) <p>الاستنتاج: اختفى السكر وظهر مكانه مادة جديدة هي الفحم</p> <p>نتيجة: التفكك الحراري للسكر هو تحول كيميائي</p> <p>خلاصة :</p> <p>تعريف التحول الفيزيائي: هو التغير الذي يحدث للمادة ويؤدي الى تغير بعض الخواص كاللون والشكل والحالة الفيزيائية ولا يؤدي الى تغير طبيعة المادة</p> <p>تعريف التحول الكيميائي: هو التغير الذي يحدث للمادة ويؤدي الى تغير طبيعتها وظهور اجسام جديدة</p> <p style="text-align: right;">تمرين 9 و 11 ص 30</p>	<p>:</p> <p>التركيب</p> <p>تقويم تحصلي:</p>