

التمرين الأول:

اضع كل تحول من التحولات التالية في الخانة المناسبة في الجدول الاتي:
انصهار الجليد - تبخر الماء احتراق الخشب - احتراق فتيل شمعة في الهواء - ذوبان السكر في الماء- التحليل الكهربائي للماء - تعفن الزبدة - تحول الحليب إلى لبن .

التحول الكيميائي	التحول الفيزيائي

التمرين الثاني:

لاخذ $m_1=56$ g من برادة الحديد و $m_2=32$ g من مسحوق الكبريت ثم نسخن الخليط في البوب اختبار.
1- ما نوع هذا التحول؟
2- اكتب اسباب المواد الابتدائية واسماء المواد النهائية (في جدول)

المواد في الحالة الابتدائية	المواد في الحالة النهائية

3- احسب كتلة الجسم الناتج m_3 .

النتيجة + الوحدة	التطبيق العددي	القانون	المطلوب	المعطيات

الوضعية الإدماجية:

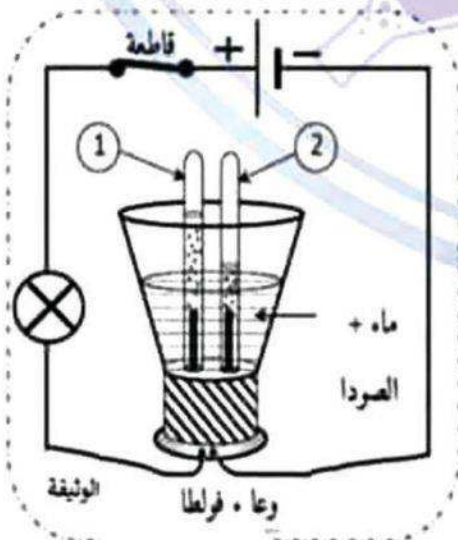
قام استاذ مادة الفيزياء مع فوج من التلاميذ قسم السنة الثانية بالتجربة التالية الموضحة في الوثيقة:
1- سم التجربة. ثم بين لماذا يعتبر هذا التحول كيميائيا.
2- بين كيف يتم الكشف عن المواد الناتجة؟ (املا الجدول)

اسم المادة	الكاشف	الملاحظة

3- اتمم الجدول التالي :

بعد التحول	قبل التحول	التعبير عن التحول
		حرفيا
		نوع الجزيئات
		نوع الذرات

4- ماذا تستنتج ؟



التمرين الأول:

أضع كل تحول من التحويلات التالية في الخانة المناسبة في الجدول الاتي:
انصهار الجليد - تبخر الماء - احتراق الخشب - احتراق فتيل شمعة في الهواء - ذوبان السكر في الماء - التحليل الكهربائي للماء - تعفن الزبدة - تحول الحليب إلى لبن .

التحول الفيزيائي	التحول الكيميائي
-انصهار الجليد -تبخر الماء -ذوبان السكر في الماء	-احتراق فتيل شمعة في الهواء - التحليل الكهربائي للماء -تعفن الزبدة -تحول الحليب إلى لبن -احتراق الخشب

التمرين الثاني:

1- نوع هذا التحول : كيميائي .

2- أكتب أسماء المواد الابتدائية وأسماء المواد النهائية (في جدول)

المواد في الحالة الابتدائية	المواد في الحالة النهائية
كبريت (m_2) + حديد (m_1)	كبريت الحديد (m_3)

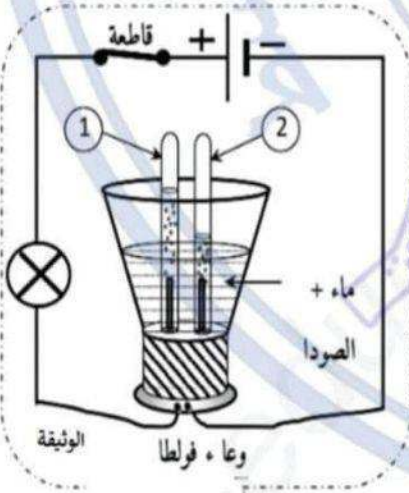
3- أحسب كتلة الجسم الناتج m_3 .

النتيجة + الوحدة	التطبيق العددي	القانون	المطلوب	المعطيات
$m_3 = 88 \text{ g}$	$m_3 = 56 \text{ g} + 32 \text{ g}$	$m_3 = m_1 + m_2$	$m_3 = ?$	$m_1 = 56 \text{ g}$ $m_2 = 32 \text{ g}$

الوضعية الإدماجية:

1- تسميت التجربة التحليل الكهربائي للماء . يعتبر هذا التحول كيميائيا لأنه نتج عنه مواد جديدة ..

2- بين كيف يتم الكشف عن المواد الناتجة ؟ (املا الجدول)



اسم المادة	الكاشف	الملاحظة
-غاز ثنائي الأوكسجين	لهب عود ثقاب مشتعل	-زيادة اللهب اشتعالا
-غاز ثنائي الهيدروجين	لهب عود ثقاب مشتعل	-فرقعة خفيفة

3- أتمم الجدول التالي :

بعد التحول	قبل التحول	التعبير عن التحول
غاز ثنائي الأوكسجين + غاز ثنائي الهيدروجين	الماء	حرفيا
		نوع الجزيئات
		نوع الذرات

4- تستنتج :

نوع الذرات محفوظ .

نوع الجزيئات غير محفوظ.