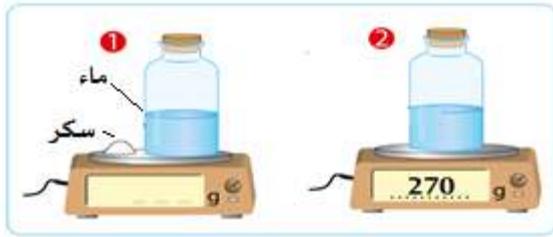


التمرين الأول : 06 نقاط



قامت أمينة بوضع كمية من السكر في وعاء به ماء كتلته 200g
فحصلت على محلول سكري كتلته 270g . (الوثيقة 1)

① مانوع التحول الحاصل ؟ علل

② استنتج كتلة السكر قبل التحول .

③ بعد ذلك وضعت قطعة طباشير في كمية من حمض كلور الماء فلاحظت انطلاق فقاعات غازية

لكنها تفاجأت بأن الكتلة تغيرت بعد التحول. (الوثيقة 2)

• فسربب تناقص الكتلة.

• اقترح طريقة ما لاثبات نظرية لافوازييه والتي تنص على أن:

" كتلة المواد قبل التحول تساوي كتلة المواد بعد التحول "



التمرين الثاني : 06 نقاط

① أكمل الجدول التالي :

الصيغة الكيميائية	المجسم	عدد ونوع الذرات	ذرة أو جزيء	الاسم
				الهيدروجين
		ذرتين أكسجين		
				الماء
			ذرة	الأزوت
		ذرة كربون وذرتين أكسجين		
C ₄ H ₁₀				غاز البوتان

② ما الفرق بين الذرة والجزيء؟

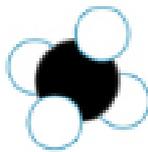
الوضعية الإدماجية : 08 نقاط

مع حلول فصل الشتاء البارد شغل الأب المدفأة التي تشتغل بغاز الميثان (غاز الميثان) يتكون من ذرة كربون و أربع ذرات هيدروجين حيث يحترق هذا الأخير في وجود وفرة من غاز الأكسجين حتى نتجنب الاحتراق . فينتج لنا بخار الماء وغاز يعكر رائق الكلس . (الوثيقة 3)

① ما نوع التحول الحادث ؟ علل

② حدد المواد الابتدائية والمواد النهائية في هذا التحول ؟

③ أكمل الجدول :



	قبل التحول	بعد التحول
احتراق غاز الميثان		
الأنواع الكيميائية	+ غاز الميثان	+
النموذج الجزيئي	+	+
الصيغ الكيميائية	+	+