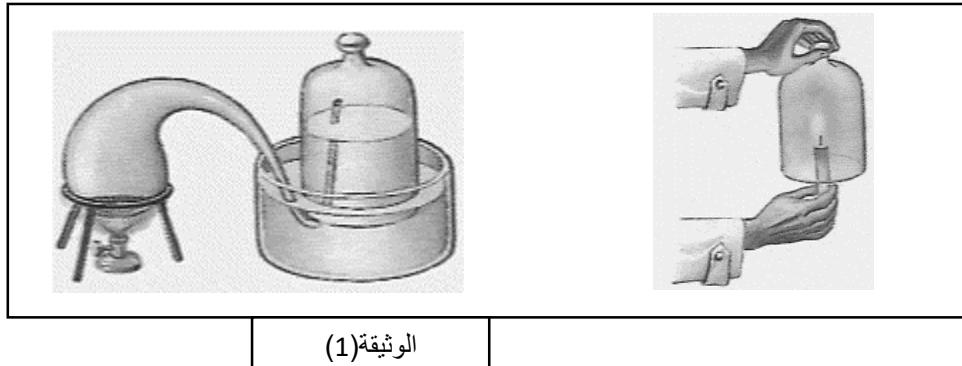


التمرين الأول:

العالم "كارل فلهلم شيله" هو أول من اكتشف عنصر الاكسجين عام 1771 ثم بعده عام 1774 من طرف العالم "جوزيف بريستلي"، لكن "أنطوان لافوازيريه" قام بتسميته و دراسة دوره في عملية الاحتراق.

قام لافوازيريه بتسخين كمية من مادة أكسيد الزئبق الأحمر في حوصلة مرتبطة عبر أنبوب بإبراء مدرج، فسجل الملاحظات التالية:



- اختفاء مادة أكسيد الزئبق

- ظهور مادة الزئبق ذات اللون الرمادي

- يمتلك الإناء المدرج بغاز يزيد من اشتعال لهب الشمعة

- كتلة أكسيد الزئبق المستخدم 24g و كتلة الزئبق الناتج 17g و كتلة الغاز المنطلق 7g

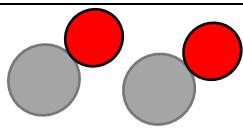
1- من خلال ملاحظات لافوازيريه :

أ- ما نوع التحول الحاصل؟ برب إجابتك.

ب- ما هو الغاز الذي نتج و يزيد من اشتعال الشمعة؟

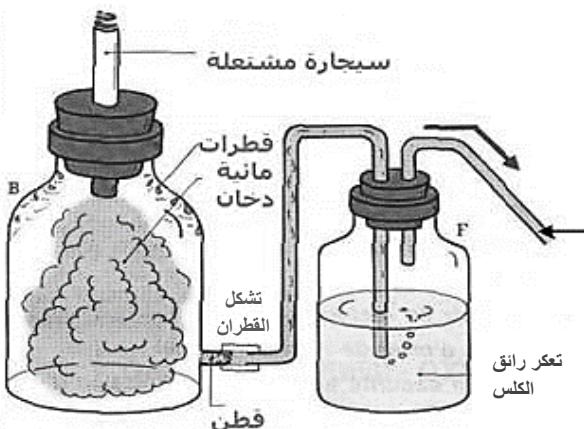
ج- ماذا يمكن أن تستنتج حول الكتلة؟

عبر عن التحول الناتج بالنموذج الجزيئي من خلال الجدول التالي

التحول	الحالة الابتدائية	الحالة النهائية
تسخين أكسيد الزئبق	أكسيد الزئبق \rightarrow	+.....
تمثيل الجزيئات		\rightarrow +

التمرين الثاني:

بغرض دراسة تأثير التدخين على جسم الانسان، تهدف التجربة الموضحة في الشكل التالي للكشف عن نواتج اشعال سيجارة



1- مانوع التحول الحاصل؟

2- على ماذا يدل تعكر رائق الكلس؟

3- أنذر المواد الأخرى الناتجة عند اشعال السيجارة (بالاعتماد على الوثيقة)

4- هل تعتقد أن هذه المواد الناتجة آمنة على صحة الانسان؟

ـ بماذا تتصح المدخنين؟

الوضعية الادماجية:

سمع والدكم أن هناك جهاز صغيراً يباع في محلات قطع الغيار للسيارات يعمل على تحليل الماء إلى غازات تساعد المحرك على العمل بشكل جيد وتقلل من استهلاك الوقود (الوثيقة 1)، فأراد أن يشتريه ويجربه في سيارته، لكنه لم يفهم طريقة عمله فحاول ابنه كمال أن يشرح له مبدأ عمل هذا الجهاز الذي يسمى خلية الهيدروجين من خلال المخطط الموضح في الوثيقة 2.

1- ساعد كمال في شرح طريقة عمل هذا الجهاز من خلال الإجابة على ما يلي:

أ-كيف يتحول الماء إلى غازات عند التحليل الكهربائي؟

(دعم اجابتك بتمثيل التحول بالنموذج الجزيئي)

- كيف تتأكد من أن الجهاز ينتج الغازين فعلاً -

ب-لماذا يعتبر غاز الأكسجين وغاز الهيدروجين مفیدان لتشغيل محرك السيارة؟

ج- ماذا يحدث للبطارية بعد مدة؟ وهل تتصبح والدكم بشراء هذا الجهاز؟ ببر اجابتك

