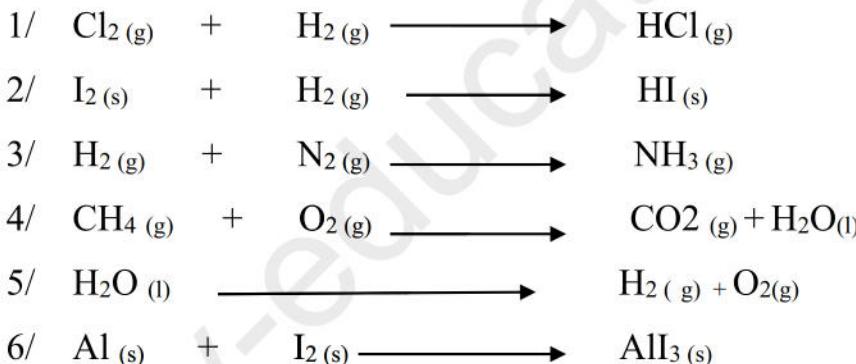


التمرين الأول : 06ن

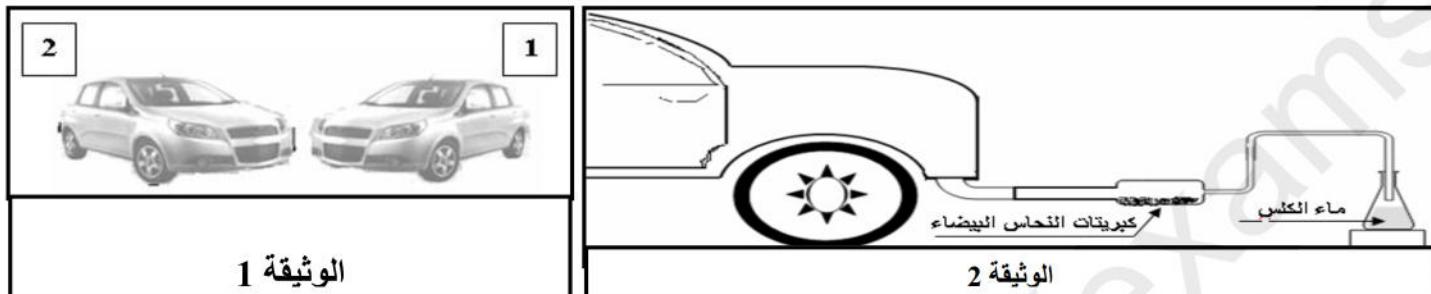
- أ- أكمل الفراغ بالكلمة المناسبة .
- في الاحتراق التام للفحم الهيدروجيني بغاز الأكسجين ينتج و، بينما في الاحتراق غير التام بالإضافة للناتجين السابقين ينتج و
- الكتلة في التفاعل الكيميائي بانحفاظ نوعا وعدها .
- التحليل الكهربائي للماء هو عملية كهروكيميائية، حيث يتحلل الماء ويتحول إلى غازين هما و
- يحترق الكربون في وجود غاز الأكسجين فينتج غاز ثاني أكسيد الكربون الذي نكشف عنه ب..... .
- ب- إليك الكتابات التالية : $H_2O - O_2 - H_2 - 2O - 2O_2$.
- من بين هذه الكتابات عين : - الكتابة التي تمثل جزء غاز الأكسجين .
 - الكتابة التي تمثل جزيئين غاز الأكسجين .
 - الكتابة التي تمثل ذرتين أكسجين .

التمرين الثاني : 06 ن
وازن المعادلات التالية .الوضعية الادماجية : 08 ن السيارة الصديقة للبيئة

* تم عرض على قناة NATIONAL GEOGRAPHIC سلسلة وثائقية تتحدث على أسباب تلوث البيئة ، و كيف بدأ الإنسان في التفكير للتقليل من هذا التلوث ، كما هو الحال مع شركة TOYOTA للسيارات ، حيث تعتبر الرائدة في تكنولوجيا السيارات النظيفة ، لقد طورت نموذجا لسيارة لها محرك وقوده غاز الهيدروجين.

* معلوم أنه يحدث انفجار داخل المحرك عند احتراق الوقود مع غاز أكسجين الهواء ، مما يعطي حركة للمكابس فتتحرك السيارة.

- * تم عرض نماذجين متماثلين لسيارتين (الوثيقة 1) من قبل هذه الشركة ، حيث السيارة الأولى وقود محركها غاز البروبان (C_3H_8) وهو فحم هيدروجيني يحترق داخل المحرك مع غاز الأكسجين احتراقا تاما.
- * أما السيارة الثانية فقود محركها غاز الهيدروجين الذي يحترق كذلك مع غاز الأكسجين.
- * لمعرفة نواتج الاحتراق عند النماذجين تم استخدام تركيب تجريبي كما هو موضح من خلال الوثيقة رقم 2.



عما بأن تلون كبريتات النحاس البيضاء بالأزرق دليل على وجود الماء.

* فسجلت الملاحظات التالية بعد تشغيل المحركين :

السيارة الثانية تعمل بغاز الهيدروجين H_2 * تلون كبريتات النحاس البيضاء باللون الأزرق . * لم يتغير ماء الكلس .	السيارة الأولى تعمل بالبروبان C_3H_8 * تلون كبريتات النحاس البيضاء باللون الأزرق . * تعكر ماء الكلس .
--	--

1. صف في جدول مكونات الجملة الكيميائية قبل وبعد التحول للسيارة الأولى فقط.
2. أكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحادث في كل محرك سيارة ، مع الموازنة و تحديد الحالة الفيزيائية للمواد.
3. أي السيارتين تعتبر صديقة للبيئة ؟ علل إجابتك.