نموذج رقم 3 فرض 1 للثلاثي الأول

التمرين 1:

غاز الميثان هو الغاز الذي نستعمله في المنزل للطبخ وللتسخين. وننتج احتراق غاز الميثان بالطريقة التالية: تتفاعل جزيئات الميثان مع جزيئات الأكسجين فينتج جزيئات ثنائي أكسيد الكربون وجزيئات الماء.

1. ما هي جزيئات الحالة الابتدائية وجزيئات الحالة النهائية اعط صيغة كل جزيء.
2. ما نوع التحول؟علل.
3. أكمل الجدول التالي باستعمال النموذج الجزيئي.

	نوع الذرات	نوع الجزيئات
الحالة الابتدائية		
الحالة النهائية		

4. ماذا تستنتج ؟
5. اذا علمت انه تم استعمال 16g من غاز الميثان فنتج 44g من غاز ثنائي أكسيد الكربون و36g من بخار الماء.
   a) اوجد كتلة المواد النهائية ثم استنتج كتلة المواد الابتدائية.
   b) احسب كتلة غاز الاكسجين اللازم لهذا الاحتراق.
   c) اقترح تجربة تمكننا من انتاج غاز الاكسجين.

النموذج 03.

الأستاذة فيلالي

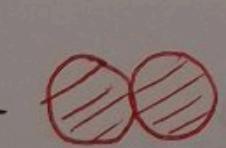
التمرين 01:

1. جزيئات الحالة الابتدائية: غاز الميثان، صيغته CH_4، جزيئات غاز الأكسجين صيغته O_2.

جزيئات الحالة النهائية: غاز ثنائي أكسيد الكربون صيغته CO_2. بخار الماء، صيغته H_2O

2. نوع التحول كيميائي لأنه نتجت مواد جديدة. يمكننا الرجوع للحالة الأصلية.

المواد الابتدائية لم تحافظ على خواصها.

	نوع الذرات	نوع الجزيئات
الحالة الابتدائية		
الحالة النهائية		

$m_{\text{غاز الكحول}} = 80 - 16 = 64\,g$

ج. التجربة التي تمكننا من انتاج غاز الكحول هي تجربة التحليل الكهربائي للماء.

الأستاذة فيلالي

TikTok Lite
@filali_physique