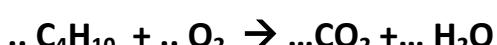
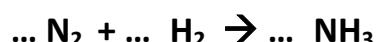


(3) وازن المعادلات الكيميائية التالية : (3ن)



(4) اعط مقابلات المصطلحات التالية (1) :

تلوث:

effet de serre :

التمرين الأول (9 ن) :

1) اجب ب صحيح او خطأ على الإثباتات التالية : (3ن)

❖ تكافئ بخار الماء تفاعل كيميائي

❖ كل احتراق فهو تفاعل كيميائي

❖ أثناء التفاعل الكيميائي تتحفظ الغازات

❖ ينخفض عدد الذرات أثناء التفاعل الكيميائي

❖ ثانوي اوكسيد الكربون مادة صناعية لا مثيل له في الطبيعة

❖ مشتقات البترول مواد طبيعية

التمرين الثاني (8 ن) :

2) املأ الفراغ بما يناسب : (2ن)

- التفاعل الكيميائي هو تختفي خلاله أجسام تسمى

..... و تظهر أجسام جديدة تسمى

..... موازنة معادلة كيميائية نستعمل أعدادا صحيحة تسمى

التمرين الثاني (8 ن) :

1) نحرق قطعة من الكربون في تصاعد غاز يعكر ماء الجير

1 ن 1 - ما اسم الغاز الناتج خلال هذا التفاعل ؟ اعط صيغته الكيميائية

2 ن 1 - عبر عن معادلة حصيلة لهذا التفاعل الكيميائية

3 - اذا علمت ان كتلة الكربون المتفاعلة هي 8 g وكتلة ثاني الأوكسجين هي 3,5g وينتج عن ذلك 11,5g من ثانوي اوكسيد الكربون.

1 ن 1 أ) - ذكر بقانون الحفاظ الكتلة أثناء تفاعل كيميائي

1 ن 1 ب) - هل تحقق هذا القانون في التفاعل السابق ؟ على جوابك

II) تكتب المعادلة الكيميائية للاحتراق الكامل لغاز A (صيغته C_xH_y) على الشكل التالي :



1.5 ن 1 (1) حدد الأعداد الصحيحة الطبيعية x و y و z ، إذا علمت أن المعادلة السابقة متوازنة.

2) يؤدي الاحتراق الكامل ل 14g من الغاز A في غاز ثاني الأوكسجين ، إلى تكون 44g من غاز ثاني أوكسيد الكربون و 18g من بخار الماء

أ - بالإعتماد على قانون الحفاظ الكتلة أوجد كتلة ثاني الأوكسجين (O₂) الازمة لهذا الاحتراق ؟

1.5 ن 1 ب - أوجد حجم ثاني الأوكسجين (O₂) الازم لهذا الاحتراق علما أن الكتلة الحجمية للاوكسجين هي: L ~ 1.2g / O₂

التمرين الثالث: (3 ن) :

يعاني العالم في الآونة الأخيرة من ازدياد تلوث الهواء لما لها من انعكاسات سلبية على الصحة والبيئة

أ) اذكر سببين لتلوث الهواء ؟

ب) فيما يتجلّى تأثير التلوث على البيئة ؟

ت) اقترح اجراءين للحد من تلوث الهواء ؟

وفلك الله