

القسم :

الإسم :

اللقب :

التمرين الأول (06 ن) : أتمم الجدول التالي :

الصيغة الكيميائية	النموذج المتراص	عدد و نوع ذرات الجزيء	الاسم
		- ذرة أكسجين - ذرة كربون	غاز أحادي أكسيد الكربون
CH ₄		- -	غاز الميثان
		- ذرة هيدروجين - ذرة كلور	غاز كلور الهيدروجين
		- ذرة أزوت - 3 ذرات أكسجين	أكسيد النتروجين الثلاثي
		- 3 ذرات أكسجين - ذرتين حديد	أكسيد الحديد الثلاثي
H ₂ O		- -	جزيء الماء

التمرين الثاني (06 ن) :

عند احتراق غاز الميثان (ذرة كربون و 4 ذرات هيدروجين) بغاز الأكسجين ينتج عنه غاز ثنائي أكسيد الكربون وبخار الماء .

1 (ما نوع التحوّل الحادث؟ علل؟)

2 (حدّد جزيئات الحالة الابتدائية وجزيئات الحالة النهائية؟ ممثلاً التحوّل بالنموذج الجزيئي؟ .

	الحالة الابتدائية	الحالة النهائية
النموذج الجزيئي		
نوع الجزيئات		
نوع الذرات		

الوضعية الإدماجية (08 ن) :

في فصل الشتاء نحتاج إلى التدفئة لذي يكثر استخدام المدفأة التي تشتغل بالغاز الطبيعي وكذلك الغاز المعبأ في القارورات (غاز البوتان) الذي يتكون جزيئه من أربعة ذرات كربون و عشرة ذرات هيدروجين.

1- أعط النموذج المتراص و الصيغة الجزيئية لغاز البوتان؟ .

اثر مطالعة أحمد لأحد الجرائد اليومية صادف خيرا عن حادث اختناق أحد الأشخاص نتيجة تركه المدفأة مشتعلة أثناء نومه.

إذا علمت أن احتراق غاز البوتان يكون وفق التحوّل التالي :

غاز ثاني أكسيد الكربون+ بخار الماء → غاز البوتان+ غاز الأكسجين

2- ما هو سبب اختناق هذا الشخص ؟

3- كيف يمكنك الكشف عن هذا الغاز؟ (الإجابة عن الوضعية على ظهر الورقة)