

الأستاذ : رضا الغودي

المادة : علوم فيزيائية

المدرسة الإعدادية: مارث

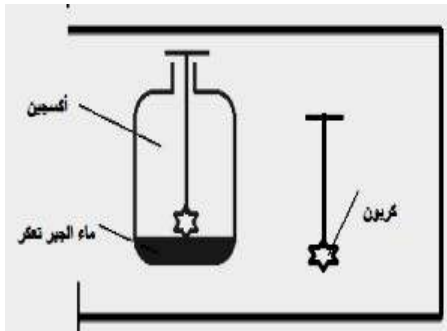
السنة الدراسية: 2018 - 2019

فرض تاليفي عدد 2

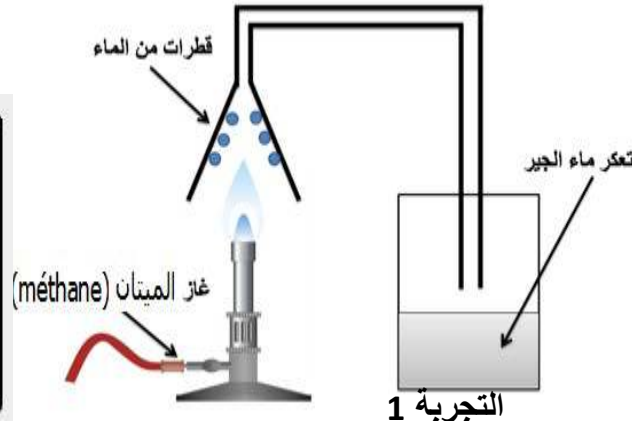
9 اساسي 1 و 2 و 3 و 5

## التمرين الأول : (10ن)

نعتبر التجريبتين التاليتين



التجربة 2



التجربة 1

(1) في التجربة الأولى

(أ) ماهو ناتج التجربة

(ب) حدد المحرق

(ج) عرف التفاعل الكيميائي

(د) اذكر عناصر هذا الاحتراق : المنتجات المتفاعلات

(هـ) اكتب التفاعل الحاصل في التجربة الأولى

(2) التجربة الثانية

(أ) ماهو ناتج التجربة

(ب) حدد المحرق

(ج) اذكر عناصر هذا الاحتراق : المنتجات المتفاعلات

(د) اكتب التفاعل الحاصل في التجربة الثانية

(3) تعريف الذرة

(4) أكمل الجدول التالي

صفتها	الهباءة	
	مكوناتها	اسم الهباءة
0,5		الهيدروجين
0,5		الأكسجين
0,5		الماء
0,5		ثاني أكسيد الكربون
0,5		الميثان

(5) عرف مبدأ حفظ المادة

(6) اكتب المعادلة الكيميائية لكل التجريبتين مع المحافظ على مبدأ حفظ المادة

**التمرين الثاني : (10ن)**

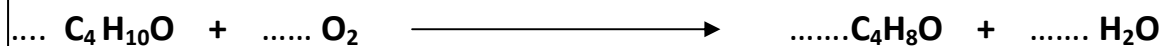
**I) أكمل الجدول التالي**

5,5

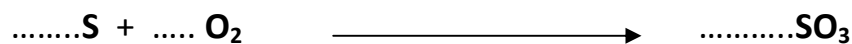
الغلو كوز	الصودا	أكسيد الألمنيوم	البوتان	الازوت	الهباءة
6 ذرات كربون 12 ذرة هيدروجين 6 ذرات أكسجين	ذرة صوديوم ذرة أكسجين ذرة هيدروجين		4 ذرات كربون 10 ذرات هيدروجين		مكوناتها
		$Al_2O_3$			صيغتها
					جسم نقي بسيط أو مركب

**II) قم بموازنة المعادلات التفاعل الكيميائي**

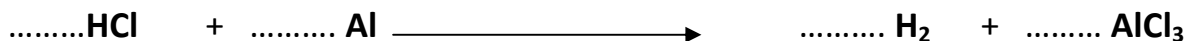
1,5



1



1



1

