

الأستاذ: رضا الغودي

المادة: علوم فيزيائية

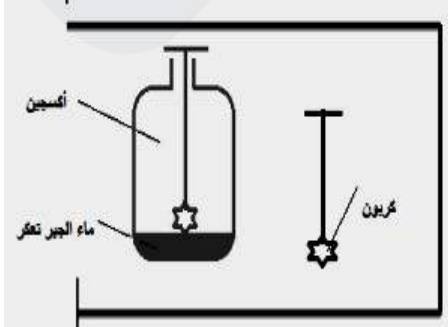
المدرسة الإعدادية: مارث

السنة الدراسية: 2018 - 2019

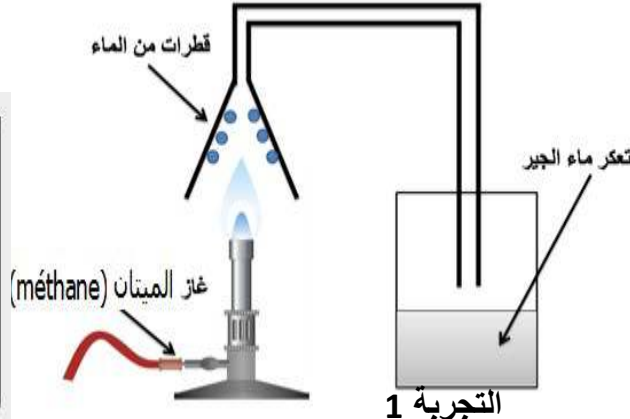
فرض تاليفي عدد 2  
9 اساسي 1 و 2 و 3 و 5

### التمرين الأول: (10ن)

نعتبر التجريبتين التاليتين



التجربة 2



التجربة 1

(1) في التجربة الأولى

(ا) ماهو ناتج التجربة

(ب) حدد المحرق

(ج) عرف التفاعل الكيميائي

0,5

0,5

1

المتفاعلات

0,5

0,5

0,5

0,5

0,5

0,5

1

1

(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

0,5

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

1

**التمرين الثاني : (10ن)**

5,5

**I) أكمل الجدول التالي**

الغلوكوز	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**

