

فرض مراقبة عدد 02

الجمهورية التونسية
وزارة التربية

المدرسة الابتدائية

9 أساسي

المادة : علوم فيزيائية

الأستاذ : عادل حرماوي

20 / /

المدة الزمنية : 30 دق

الإسم واللقب العدد التربوي القسم

20

التمرين الأول : (10 نقاط)

I. نقدم نماذج بعض الذرات

كربون



أزوت



أكسجين



هيدروجين



1. اكتب رمز كل ذرة

كربون



أزوت



أكسجين



هيدروجين



2. تأمل نماذج الهباءت في الجدول التالي وأكمل تعميره :

				الهباء
				الصيغة الكيميائية
				جسم نقي (مركب او بسيط)

II. أجب بـ "صحيح" أو "خطأ" على كل مقتراح :

1 ←

• يتكون الغاز الطبيعي أساسا من غاز البوتان .

1 ←

• كل عملية إحتراق هي تحول فيزيائي .

1 ←

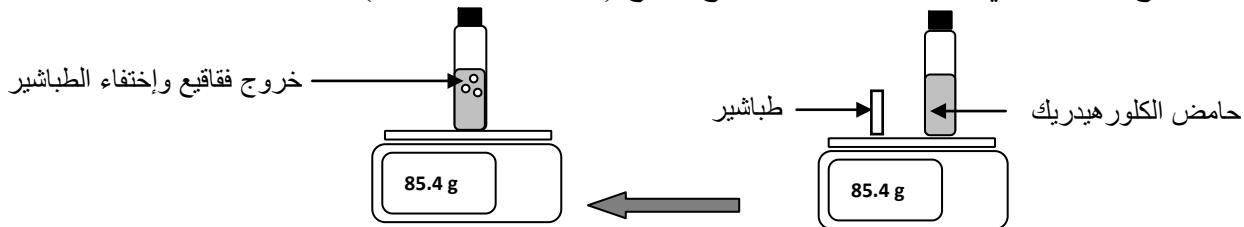
• يعد تصدأ الحديد تفاعلا كيميائيا .

1 ←

• مصدر الفحم الحجري مناجم صخور طبقية من أصل حيوي .

التمرين الثاني : (10 نقاط)

I. نقىس كتلة قارورة تحتوى على حامض الكلورهيدريك وقطعة طباشير بواسطة ميزان إلكترونى ثم نمزج الجسمين في القارورة فنلاحظ خروج فقاقيع (غاز يعکر ماء الجير) وإختفاء الطباشير.



1. بين لماذا تعتبر العملية التي حصلت تفاعلاً كيميائياً؟

.....

2. فسر ظهور نفس القيمة العددية على الميزان الإلكتروني قبل التفاعل وبعد (أذكر مبدأ حفظ المادة).

.....

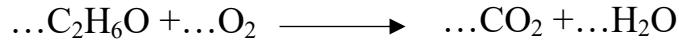
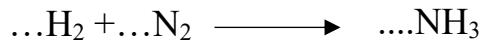
3. أكتب رسم هذا التفاعل الكيميائي (باستعمال الحروف والكلمات) علمًا أنه ينتج عن هذا التفاعل ماء و كلورير الكلسيوم إلى جانب الغاز الذي يعکر ماء الجير.

.....

4. علماً أن الصيغة الكيميائية حامض الكلورهيدريك HCl و الصيغة الكيميائية للطباشير CaCO_3 و الصيغة الكيميائية للكلورير الكلسيوم CaCl_2 . أكتب معادلة هذا التفاعل كتابة مُتوازنة.

.....

5. قم بموازنة المعادلات الكيميائية التالية :



تملاً موافقاً