

# فرض مراقبة عدد 02

الجمهورية التونسية  
وزارة التربية

9 أساسي

المادة : علوم فيزيائية

الأستاذ : عادل كرماني

20 / /

المدة الزمنية : 30 دق

المدرسة الإعدادية

الاسم و اللقب ..... القسم ..... العدد الرتبي .....

20

التمرين الأول : (10 نقاط)

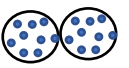



I. نقدم نماذج بعض الذرات



1. اكتب رمز كل ذرة



2. تأمل نماذج الهباءات في الجدول التالي وأكمل تعمييره :

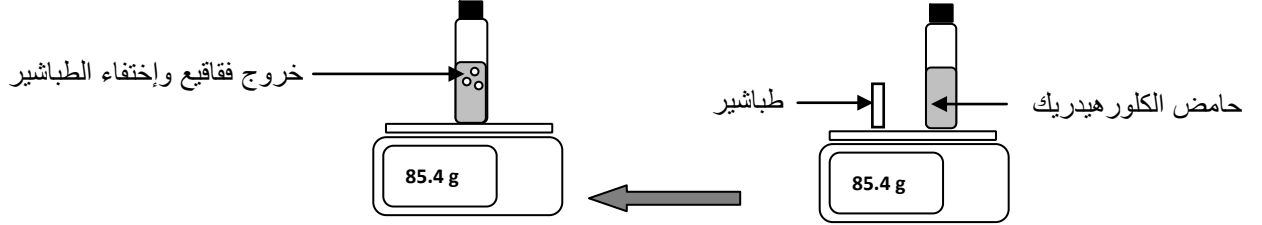
				الهباء
				الصيغة الكيميائية
				جسم نقي (مركب او بسيط)

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

- يتكون الغاز الطبيعي أساسا من غاز البوتان .
- كل عملية إحتراق هي تحول فيزيائي .
- يعد تصدأ الحديد تفاعلا كيميائيا .
- مصدر الفحم الحجري مناجم صخور طبقة من أصل حيواني .

## التمرين الثاني : (10 نقاط)

I. نقيس كتلة قارورة تحتوي على حامض الكلور هيدريك وقطعة طباشير بواسطة ميزان إلكتروني ثم نمزج الجسمين في القارورة فنلاحظ خروج فقائيع (غاز يعكّر ماء الجير) وإختفاء الطباشير.



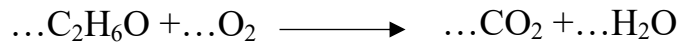
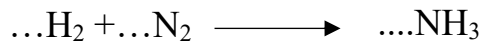
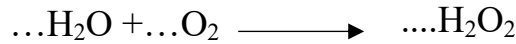
1. بين لماذا تعتبر العملية التي حصلت تفاعلا كيميائياً؟

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

3. أكتب رسم هذا التفاعل الكيميائي (باستعمال الحروف والكلمات) علماً أنّه ينتج عن هذا التفاعل ماء وكلوريد الكالسيوم إلى جانب الغاز الذي يعكّر ماء الجير.

4. علماً أنّ الصيغة الكيميائية لحامض الكلور هيدريك  $HCl$  و الصيغة الكيميائية للطباشير  $CaCO_3$  و الصيغة الكيميائية لكلوريد الكالسيوم  $CaCl_2$ . أكتب مُعادلة هذا التفاعل كتابة مُتوازنة.

5. قم بموازنة المعادلات الكيميائية التالية :



عملنا موفقاً