

# فرض مراقبة عدد 02

الجمهورية التونسية

وزارة التربية

الم.الإعدادية

المادة : علوم فيزيائية

9 أساسي

المدة الزمنية : 30 دق

20 / /

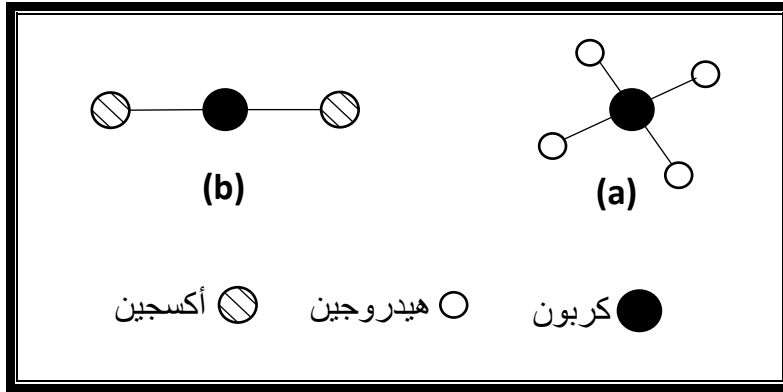
الأستاذ : عادل كرماني

الإسم و اللقب..... القسم..... العدد الرتبي.....

20

التمرين الأول : ( 8 نقاط)

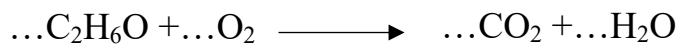
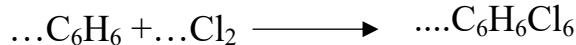
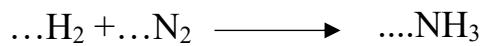
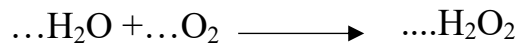
I. نعتبر النماذج الهوائية التالية :



أكمل تعميم الجدول التالي :

| الهبة             | (a) | (b) |
|-------------------|-----|-----|
| المكونات          |     |     |
| الذرية            |     |     |
| الصيغة الكيميائية |     |     |
| الإسم             |     |     |

II. قم بموازنة المعادلات الكيميائية التالية :



## التمرين الثاني : ( 12 نقاط)

I. نعتبر الجدول التالي الذي يبين أسماء بعض الذرات و عدد إلكتروناتها.

| إسم الذرة       | الكربون | الأليمنيوم | الأكسجين | الفليور | الكلور |
|-----------------|---------|------------|----------|---------|--------|
| عدد الإلكترونات | 6       | 13         | 8        | 9       | 17     |

1. ذكر بقيمة شحنة الإلكترون الواحد.

2 .....

2. قيمة شحنة إلكترونات ذرة معينة هي :  $Q_e = -12.8 \cdot 10^{-19} C$ .  
أ. حدد قيمة شحنة نواة هذه الذرة.

2 .....

ب. تبين قيمة شحنة هذه الذرة.

2 .....

3. أستنتج عدد الإلكترونات الموجودة في هذه الذرة.

2 .....

4. من خلال الجدول الذي يبين أسماء بعض الذرات و عدد إلكتروناتها، إستنتج إسم هذه الذرة و رمزها.

2 .....  
.....

5. يمكن لهذه الذرة أن تريح إلكترون واحد لتصبح شاردة. أذكر نوع هذه الشاردة (أنيون أو كاتيون) و أنكر رمزها.

2 .....  
.....

عملا موفقا