

فرض مراقبة عدد 02

الجمهورية التونسية

وزارة التربية

الم.الإعدادية

9 أساسي

المادة : علوم فيزيائية

الأستاذ : عادل حرمادي

20 / /

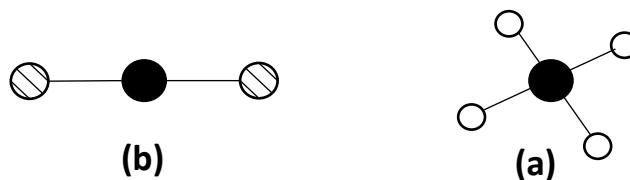
المدة الزمنية : 30 دق

الإسم و اللقب القسم العدد الرقبي

20

التمرين الأول : (8 نقاط)

I. نعتبر النماذج الهبائية التالية :



● كربون ○ هيدروجين ○ أكسجين

أكمل تعمير الجدول التالي :

| (b) | (a) | الهباءة |
|-----|-----|-------------------|
| | | المكونات |
| | | الذريرية |
| | | الصيغة الكيميائية |
| | | الإسم |

II. قم بموازنة المعادلات الكيميائية التالية :



4

1

1

1

1

التمرين الثاني : (12 نقاط)

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

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

1. ذكر بقيمة شحنة إلكترون الواحد.

.....

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

أ. حدد قيمة شحنة نواة هذه الذرة.

.....

ب. تبين قيمة شحنة هذه الذرة.

.....

3. استنتاج عدد إلكترونات الموجودة في هذه الذرة.

.....

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

.....

5. يمكن لهذه الذرة أن تربح إلكترون واحد لتصبح شاردة. ذكر نوع هذه الشاردة (أنيون أو كاتيون)

و أذكر رمزها.

.....

.....

حلاً موفقاً