تصحيح

التمرين الأول :06 نقاط

أ- أكمال الفراغ بالكلمة المناسبة .....03 ن

- تتكون المادة من حبيبات صغيرة جدا لانراها بالعين المجردة تسمى الجزيئات وهي تحافظ على خواص المادة ، بينما يتكون الجزيْ من ذرتين فأكثر .
- التحليل الكهربائي للماء يعطي غاز الأكسجين وغاز الهيدروجين .

ب- أجب بصحيح أو خطأ ثم صحح الخطأ .....03 ن

4- جزيْ غاز الميثان يكون من 4 ذرات كربون و4 ذرات هيدروجين . خطأ

التصحيح : جزيْ غاز الميثان يكون من ذرة كربون و4 ذرات هيدروجين .

5- احتراق الخشب تحول فيزيائي . خطأ .

التصحيح : احتراق الخشب تحول كيميائي .

6- جزيئات الماء السائل تختلف عن جزيئات بخار الماء . خطأ .

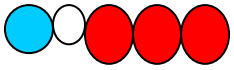
التصحيح : جزيئات الماء السائل تماثل جزيئات بخار الماء .

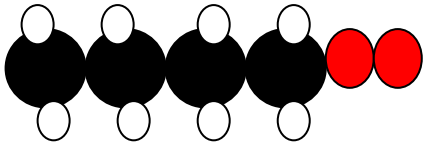
التمرين الثاني : 06 ن

أ – اعطاء اسم الجزيئات الممثلة في الأشكال الأربعة ، حيث الذرة (1) لونها أحمر والذرة (2) لونها أخضر.....04 ن

الشكل 1 : جزيْ غاز ثاني أكسيد الكربون	**الشكل 2 :** جزيْ غاز أحادي أكسيد الكربون	**الشكل 3 :** جزيْ غاز الكلور	**الشكل 4 :** جزيْ كلور الهيدروجين

ب – تمثيل بالنموذج الجزيئي الجزيئات التالية .....02 ن

جزئ حمض الأزوت 

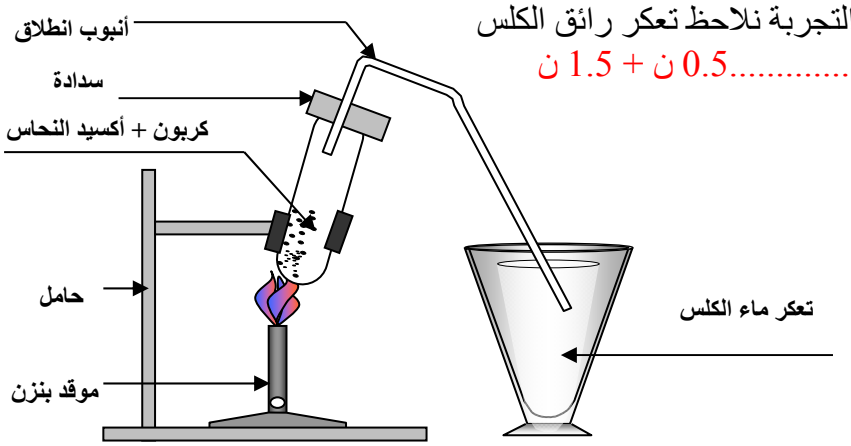
جزئ الأسبرين 

الوضعية الادماجية : 08

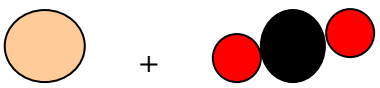
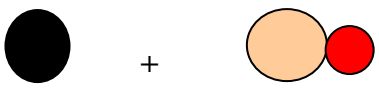
1 - نوع التحول الحادث في التجربة هو تحول كيميائي لأنه تشكلت أجسام جديدة ولا يمكن الرجوع الى المواد النهائية انطلاقا من المواد النهائية .....02 ن .

2 - اقتراح على محمد وزملائه تركيب تجريبي يمكنهم من الكشف عن الغاز المنطلق من التجربة .

نحقق التركيب التجريبي المقابل ، وبعد نهاية التجربة نلاحظ تعكر رائق الكلس دلالة على انطلاق غاز ثاني أكسيد الكربون .....0.5 ن + 1.5 ن



3 - التحديد في الجدول التالي مواد الحالة الابتدائية ومواد الحالة النهائية لهذا التحول ، ثم تمثيل التحول بالنموذج الجزيئي .

مواد الحالة النهائية	مواد الحالة الابتدائية	
غاز ثاني أكسيد الكربون + النحاس	أكسيد النحاس + الكربون	كتابة التحول .....01 ن
		تمثيل التحول بالنموذج الجزيئي .....02 ن

بالـــــتوفيـــق