

العلامة

التمرين الأول: (6ن)

1- فرق بين الذرات و الجزيئات في الجدول التالي: (4ن)

CO - H₂O - Fe - NH₃ - Co - Cr- H - O₂

رمز الذرة	صيغة الجزيء
.....	
.....	

2- حدد نوع وعدد الذرات المكونة للجزيئات التالية: (2ن)

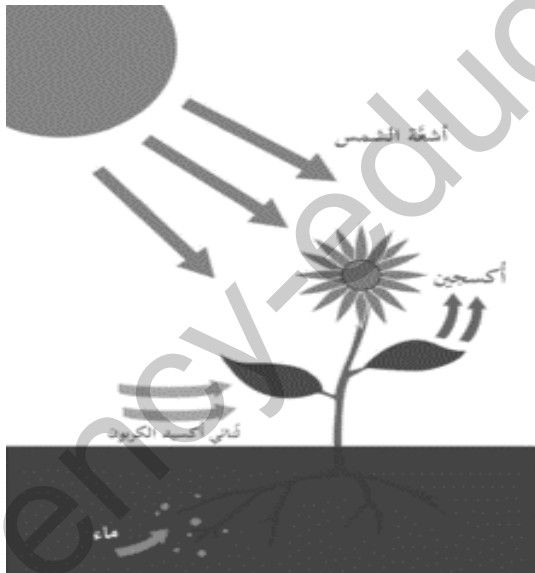
صيغة الجزيء	نوع وعدد الذرات
C ₆ H ₁₂ O ₆	 +
.....	03 ذرات كربون + 08 ذرات هيدروجين
FeS	 +
.....	01 ذرة هيدروجين + 01 ذرة آزوت + 03 ذرات اكسجين

التمرين الثاني: (7ن)

1- التركيب الضوئي (4ن)

التركيب الضوئي هو عملية تقوم بها النباتات الخضراء من اجل انتاج سكر الجلوكوز وغاز الاكسجين انطلاقا من ثنائي اكسيد الكربون والماء

1-ما نوع هذا التحول الحاصل؟ علل.



2- حدد مواد الحالة الابتدائية ومواد الحالة النهائية؟

3- هل كتلة المواد الناتجة اكبر او اصغر من كتلة المواد الابتدائية ؟

برر اجابتك

2- أجب بصحيح أو الخطأ مع تصحيح الخطأ: (3ن)

الرقم	الفرضيات	الاجابة	تصحيح الخطأ
1	التحول الكيميائي هو الحصول على جسم جديد و لا يمكن الرجوع إلى الحالة الأصلية		
2	الكتلة محفوظة في التحول الكيميائي وغير محفوظة في التحول الفيزيائي		
3	الذرات غير محفوظة في التحول الكيميائي		
4	يعكر غاز أحادي أكسيد الأزوت رائق الكلس		
5	تمثل الجزيئات برموز كيميائية و تمثل الذرات بالصيغ الكيميائية		
6	يمكن تمثيل التحول الكيميائي بالنموذج الحبيبي		

الوضعية الإدماجية: (7ن)

- طلب منك أستاذ مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا القيام بتجربة التحليل الكهربائي للماء باستعمال وعاء فولطار, فلاحظت انطلاق فقاعات من غاز ثاني الأوكسجين و غاز ثاني الهيدروجين.

1- ما نوع هذا التحول الحاصل؟ علل

.....
.....

2- كيف يتم الكشف عن غاز ثاني الأوكسجين و غاز ثاني الهيدروجين

.....
.....

3- في رأيك كم ستكون كتلة الغازين المنطلقين اذا علمت أن كتلة الماء هي (150 g) ؟ علل

.....
.....

4- عبر عن التحول الحاصل حرفيا و بالنموذج المتراص ثم بالصيغ الكيميائية وفق الجدول التالي :

مواد الحالة النهائية (بعد التحول)	مواد الحالة الابتدائية (قبل التحول)
+	التعبير عن التحول حرفيا
+	التعبير عن التحول بالنموذج المتراص
..... +	التعبير عن التحول بالصيغ الكيميائية