المستوى: الثانية متوسط

الاختبار الاول في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

العلامة

الاسم:..... اللقب:.....القسم: 2م.....

التمرين الأول: (6ن)

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

$CO - H_2O - Fe - NH_3 - Co - Cr - H - O_2$

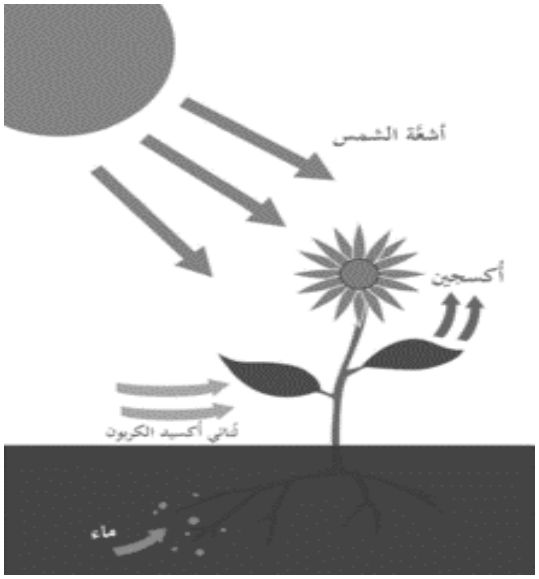
رمز الذرة	صيغة الجزيء
.....	.....
.....	.....

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

صيغة الجزيء	نوع وعدد الذرات
$C_6H_{12}O_6$	.....+.....+.....
.....	03 ذرات كربون + 08 ذرات هدروجين
FeS	.....+.....
.....	01 ذرة هدروجين + 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 الغلوكوز 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

.....

.....

01 سا و 30 د

المستوى: الثانية متوسط

الاختبار الاول في مادة العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

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 محفوضة 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 الادماجية:(7ن)

- طلب منك أستاذ مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا القيام بتجربة **التحليل الكهربائي للماء** باستعمال وعاء فولطا, فلاحضت انطلاق فقاعات من **غازثنائي الأكسجين** و **غازثنائي الهدروجين.**

1- ما نوع هذا التحول الحاصل؟علل

.....

.....

2- كيف يتم الكشف عن غازثنائي الأكسجين و غازثنائي الهدروجين

.....

.....

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

.....

.....

4- عبرعن التحول الحاصل حرفيا و بالنموذج ا المتراص ثم بالصيغ الكيميائية وفق الجدول التالي :

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

01 سا و 30 د