المستوى: (فرض الفصل الأول)

3متوسط في مادة العلوم الفيزيائية وتكنولوجيا

المدة: ساعة

التمرين الأول:(5نقاط) أجب بصح اوخطأ وصحح الخطأ

1- يتم طلاء الأبواب الحديدية بطلاء خاص .لعزلها عن الحرارة التي تعمل على تفاعلها مع الأكسجين الموجود في الهواء.

2-تقل إمكانية التفاعل الكيميائي بانخفاض درجة الحرارة .لأن ذلك يزيد في سرعة حركة الجزيئات مما يؤدي إلى تصادمها .

3-تقل إمكانية التفاعل الكيميائي بزيادة مساحة سطح التلامس بين المتفاعلات .

4-النبات الأخضر عندما يعزل عن الضوء لفترة طويلة ينمو بسرعة فائقة .

5-كلما قل تركيز الأحماض كلما زادت إمكانية تفاعلها مع المعادن.

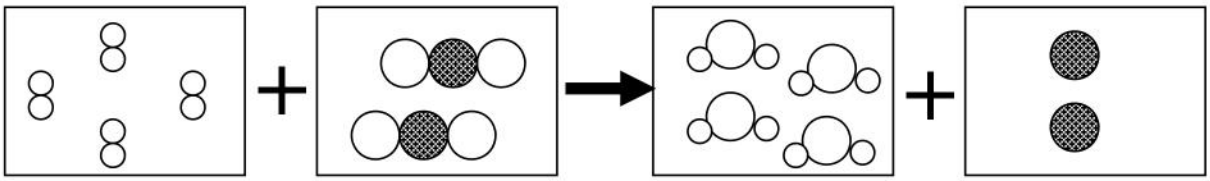
التمرين الثاني:(5نقاط)

1*حدد نوع وعدد الذرات المكونة للمركب-الغلوكوز(سكر العنب)

علماأن الصيغة الكيميائية لثلاثة جزيئات منه هي $(3C_6H_{12}O_6)$

2*يمثل الجدول التالي مجسما للذرات

ذرةالكبريت (S)	ذرة الأكسجين (O)	ذرة الهيدروجين(H)
●	○	○



- اكتب معادلة هذا التفاعل الكيميائي ووازنها.

الوضعية الادماجية الأولى(10)

يحضر غاز الهيدروجين صناعيا عن طريق:

تفاعل غاز الميثان مع بخار الماء في شروط خاصة (عوامل مؤثرة في التفاعل) لينتج أحادي أكسيد الكربون و غاز الهيدروجين.

1- في جدول أكتب الأنواع والافراد الكيميائية المكونة للجملة الكيميائية قبل وبعد التحول.

2- نمذج هذا التحول الكيميائي الحادث بمعادلة كيميائية ووازنها.

الجزء الثاني

1- عرف غاز احادي أكسيد الكربون.

2-اذكر تفاعل أخر ينتج فيه غاز احادي أكسيد الكربون.

3- عبر عنه بمعادلة كيميائية .

4- من بين الغازات المذكورة في هذا التفاعل ماهي الغازات الملوثة للغلاف الجوي؟

وكيف يمكن التقليل منها ؟

3am.ency-education.com