

التمرين الأول : (8نقط)

1- أجب بصحيح أو خطأ :

صحيح / خطأ

(4ن)

	- إنصهار الجليد تفاعل كيميائي
	- يتفاعل الكربون مع أكسيد النحاس لينتج الحديد و ثنائي أكسيد الكربون
	- كل إحتراق فهو بالضرورة تفاعل كيميائي
	- تحفظ الكتلة أثناء التفاعل الكيميائي

2- أعط تعريف التفاعل الكيميائي :

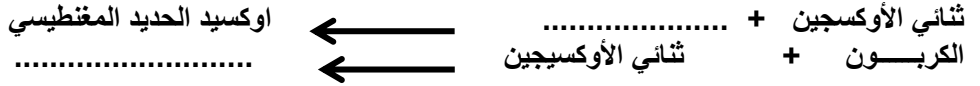
(5,1ن)

(5,1ن)

3- أكتب نص قانون انحفاظ الكتلة .

(1ن)

4- اتم التفاعلات الكيميائية التالية بما يناسب :



التمرين الثاني : (8نقط)

أثناء احتراق غاز البوتان في كمية غير كافية من ثنائي الأوكسجين ينتج غاز يعكر ماء الجير و غاز آخر سام و قاتل إضافة لمادة سوداء تتوضع على صحن أبيض و قطرات ماء تتكاثف على جوانب كأس بارد.

(1ن)

1) حدد اسم الغاز الذي يعكر ماء الجير.

(5,1ن)

2) هل احتراق البوتان في هذه الحالة كامل أم غير كامل ؟

(2ن)

علل جوابك :

3) حدد أسماء المتفاعلات و النواتج في هذا الاحتراق.

+ المتفاعلات :

+ النواتج :

4) اكتب حصيصة هذا الاحتراق (باستعمال أسماء المتفاعلات و النواتج).

..... + ..... + ..... + ..... ←

5) حدد الجسم المحروق : ..... و الجسم المحرق : .....

6) ما هي الأخطار المترتبة عن هذا النوع من الاحتراقات ؟

.....

.....

التمرين الثالث : (4نقط)

أراد أحمد الحصول على كمية من ثنائي أكسيد الكربون (CO<sub>2</sub>). فأنجز احتراق (4g) من الكربون داخل قنينة تحتوي على (0.5L) من ثنائي الأوكسجين.

ساعد أحمد لحساب كتلة ثنائي أكسيد الكربون المحصل عليه ، علما أنه عند نهاية الاحتراق يبقى (1 g) من الكربون .  
لمساعدتك:

كتلة 1L من ثنائي الأوكسجين هي 1.4g