الإسم : ..... القسم : الثانية إعدادي ..... الرقم :	**فرض كتابي 2 في العلوم الفيزيائية** الأسدس الأول - مدة الانجاز : ساعة	السنة الدراسية : 2015/2014 الأستاذ : الهادي امحمد

20

التمرين الأول : (8نقط)

1- أجب بصحيح أو خطأ :

	صحيح/ خطأ
- إنصهار الجليد تفاعل كيميائي	
- يتفاعل الكربون مع أوكسيد النحاس لينتج الحديد و ثنائي أوكسيد الكربون	
- كل إحتراق فهو بالضرورة تفاعل كيميائي	
- تنحفظ الكتلة أثناء التفاعل الكيميائي	

(4ن)

2- أعط تعريف التفاعل الكيميائي : (1,5ن)

.....

.....

3- أكتب نص قانون انحفاظ الكتلة . (1,5ن)

.....

.....

.....

4- اتمم التفاعلات الكيميائية التالية بما يناسب : (1ن)

ثنائي الأوكسجين + ... ⟵ اوكسيد الحديد المغنطيسي

الكربـــون + ثنائي الأوكسيجين ⟵ .....

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.

1) حدد اسم الغاز الذي يعكر ماء الجير. (1ن)

.....

2) هل احتراق البوتان في هذه الحالة كامل أم غير كامل ؟ (1,5ن)

.....

علل جوابك : .....

3) حدد أسماء المتفاعلات و النواتج في هذا الاحتراق. (2ن)

+ المتفاعلات :.....

+ النواتج : .....

4) اكتب حصيلة هذا الاحتراق (باستعمال أسماء المتفاعلات و النواتج). (1,5ن)

..... + ... ⟵ ..... + ... + ... + ...

5) حدد الجسم المحروق : ..... و الجسم المحرق : ..... (1ن)

6) ما هي الأخطار المترتبة عن هذا النوع من الاحتراقات ؟ (1ن)

.....

.....

.....

التمرين الثالث : (4نقط)

أراد أحمد الحصول على كمية من ثنائي أوكسيد الكربون (CO_2). فأنجز احتراق(4g) من الكربون داخل قنينة تحتوي على(0.5L) من ثنائي الأوكسجين.

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

لمساعدتك:

كتلة 1L من ثنائي الأوكسجين هي 1.4g

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....