

مدیرية خربیکة	مادة العلوم الفیزیانیة	اکادمیة بنی مال - خنیفرة
السنة الدراسية: 2019/2018	فرض محروس رقم 2 الدورة I	الثانوية الإعدادية: القاسمية
ذ. يونس عزيزي	السنة الثانية ثانوي إعدادي	الاسم و النسب:
/ 20 النقطة :	مدة الإنجاز: ساعة واحدة	القسم: 2 / الرقم:

► التمرين الأول: (8 نقط) 1- املأ الفراغ بما يناسب:

التفاعل الكيميائي هو كيميائي تختفي خلاله أجسام تسمى وتظهر أجسام جديدة تسمى ✓

تحفظ الكتلة أثناء التفاعل الكيميائي، بحيث مجموع يساوي مجموع ✓

2- أجب بـ صحيح أو خطأ صـح العبارات الخاطئة:

✓ إنصهار الجليد تفاعل كيميائي.

✓ كل تفاعل كيميائي فهو بالضرورة احتراق في ثاني الأوكسجين.

✓ تفاعل الكربون وأكسيد الحديد II هو احتراق.

3- صل بـ سهم :

● أحادي أوكسيد الكربون

✓ عاز يعكر ماء الجير

● ثاني أوكسيد الكربون

✓ غاز يتكافف على جوانب كأس باردة

● الكربون

✓ غاز سام ينتج عن الاحتراق غير كامل

● بخار الماء

✓ توضع أسود

4- اتمم التفاعلات الكيميائية التالية بما يناسب :



► التمرين الثاني: (8 نقط):

الجزء 1

أثناء احتراق 30g من غاز البوتان C_4H_{10} في كمية كافية من ثاني الأوكسجين O_2 ، تتكون 41g من ثاني أوكسيد الكربون CO_2 و 15g من الماء H_2O .

1. هل احتراق البوتان في هذه الحالة كامل أم غير كامل؟ علل جوابك؟

2. حدد الأجسام المتفاعلة والأجسام الناتجة؟

الأجسام المتفاعلة:

الأجسام الناتجة:

3. كتب التعبير الكافي لهذا التفاعل؟.....

4. عبر بمعادلة كيميائية عن هذا التفاعل؟

5. أحسب كتلة (O_2) ثاني الأوكسجين المتفاعلة؟.....

الجزء 2

للحصول على كمية من غاز ثاني أوكسيد الكبريت كتلتها 6g، نحرق كمية من الكبريت كتلتها g 5 في حجم من ثاني الأوكسجين كتلته g 3

1. حدد الجسم المحرق والجسم المحروق؟.....

2. حدد الجسم الناتج؟.....

3. أكتب حصيلة هذا التفاعل؟.....

4. أحسب كتلة الكبريت المتبقية عند نهاية التفاعل؟.....

► التمرين الثالث: (4 نقط): أجب خلف هذه الصفحة

عندما شغل فهد موقد بنسن، لاحظ أن اللهب أصفر ومضيء، ويتصعد معه دخان أسود، فلم يعرف السبب.

1. فسر لهدهسبب ظهور اللهب الأصفر، محددا طبيعة الدخان الأسود المتتصاعد؟

2. حدد نواتج هذا الاحتراق؟

3. ساعد حمزة بإقتراح طريقة تمكّنه من الحصول على اللهب أزرق دون تصاعد دخان؟

