

أكاديمية بني ملال - خنيفرة	مادة العلوم الفيزيائية	مديرية خريبكة
الثانوية الإعدادية: القادسية	فرض محروس رقم 2 الدورة I	السنة الدراسية: 2019/2018
الإسم و النسب:	السنة الثانية ثانوي إعدادي	ذ. يونس عزيزي
القسم: / 2	مدة الإنجاز: ساعة واحدة	النقطة : 20 /
الرقم:		

➤ التمرين الأول: (8 نقط): 1- /مألا الفراغ بما يناسب:

✓ التفاعل الكيميائي هو.....كيميائي تختفي خلاله أجسام تسمىوتظهر أجسام جديدة تسمى

✓ تتحفظ الكتلة أثناء التفاعل الكيميائي، بحيث مجموع.....يساو بمجموع.....

2- أجب بصحيح أو خطأ ثم صحح العبارات الخاطئة:

✓ إنصهار الجليد تفاعل كيميائي.

✓ كل تفاعل كيميائي فهو بالضرورة إحتراق في ثنائي الأوكسجين.

✓ تفاعل الكربون و أوكسيد الحديد II هو احتراق.

3- صل بينهم :

- ✓ غاز يتكاثف على جوانب كأس باردة
- ✓ غاز سام ينتج عن الاحتراق غير كامل
- ✓ تواضع أسود
- أوحادي أوكسيد الكربون
- ثنائي أوكسيد الكربون
- الكربون
- بخار الماء

4- اتمم التفاعلات الكيميائية التالية بما يناسب :

الكحول + ← +
كبريتور الحديد

➤ التمرين الثاني: (8 نقط):

الجزء 1

أثناء إحتراق 30g من غاز البوتان C_4H_{10} في كمية كافية من ثنائي الأوكسجين O_2 ، تتكون 41g من ثنائي 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 الكتابي لهذا التفاعل؟.....

4. عبر بمعادلة كيميائية عن هذا التفاعل ؟

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

الجزء 2

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

1. حدد الجسم المحرق و الجسم المحروق ؟.....

2. حدد الجسم الناتج ؟

3. أكتب حسيلة هذا التفاعل ؟.....

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

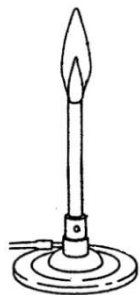
➤ التمرين الثالث: (4 نقط): (أجب خلف هذه الصفحة)

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

1. فسر لفهد سبب ظهور اللهب الأصفر، محددا طبيعة الدخان الأسود المتصاعد ؟

2. حدد نواتج هذا الإحتراق ؟

3. ساعد حمزة باقتراح طريقة تمكنه من الحصول على لهب أزرق دون تصاعد دخان ؟



الغش لن يزيدك إلا تدني مستواك