

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- املأ الفراغ بما يناسب:

- 0.75 ✓ التفاعل الكيميائي هو.....كيميائي تختفي خلاله أجسام تسمىوتظهر أجسام جديدة تسمى
- 0.5 ✓ تحفظ الكتلة أثناء التفاعل الكيميائي، بحيث مجموع.....يساوي مجموع.....

2- أجب بصحيح أو خطأ ثم صحح العبارات الخاطئة:

- 0.75 ✓ إنصهار الجليد تفاعل كيميائي.
- 0.75 ✓ كل تفاعل كيميائي فهو بالضرورة إحتراق في ثنائي الأوكسجين.
- 0.75 ✓ تفاعل الكربون و أوكسيد الحديد II هو إحتراق.

3- صل بسهم :

- ✓ غاز يتكاثف على جوانب كأس باردة
- ✓ غاز سام ينتج عن الإحتراق غير كامل
- ✓ توضع أسود
- ✓ أحمض الكحل
- ✓ أحمض الكحل + ← كبريتور الحديد
- ✓ أحمض الكحل + ← 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 إحتراق البوتان في هذه الحالة كامل أم غير كامل؟ علل جوابك؟
2. حدد الأجسام المتفاعلة و الأجسام الناتجة؟
3. اكتب التعبير الكتابي لهذا التفاعل؟
4. عبر بمعادلة كيميائية عن هذا التفاعل؟
5. أحسب كتلة (O_2) ثنائي الأوكسجين المتفاعلة؟

الجزء 2

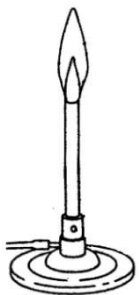
للحصول على كمية من غاز ثنائي أوكسيد الكبريت كتلتها 6g، نحرق كمية من الكبريت كتلتها 5g في حجم من ثنائي الأوكسجين كتلته 3g

1. حدد الجسم المحروق و الجسم المحروق؟
2. حدد الجسم الناتج؟
3. أكتب حسيلا 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، ويصعد معه دخان أسود، فلم يعرف السبب.

1. فسر لفهد سبب ظهور اللهب الأصفر، محددًا طبيعة الدخان الأسود المتصاعد؟
2. حدد نواتج هذا الإحتراق؟
3. ساعد حمزة بإقتراح طريقة تمكنه من الحصول على لهب أزرق دون تصاعد دخان؟



الغش لن يزيدك إلا تدني مستواك