

التمرين الأول (5.5نقط):

1-أجب بصحيح أو خطأ بوضع (x) في الخانة المناسبة: (1.5ن)

خطأ	صحيح	
		- احتراق الحديد في ثنائي الأوكسجين تحول فيزيائي
		- كل احتراق فهو بالضرورة تفاعل كيميائي
		- تفاعل الحديد والكبريت عبارة عن احتراق
		- انصهار الجليد تفاعل كيميائي
		- ينحفظ عدد الذرات أثناء التفاعل الكيميائي
		- يدل تعكر ماء الجير على وجود ثنائي أوكسيد الكربون

(I) ضع علامة على الجواب الصحيح (2ن)

✶ خلال تفاعل كيميائي:

تنحفظ الذرات نوعا وعددا تنحفظ الجزيئات نوعا وعددا تنحفظ الذرات والجزيئات

✶ لموازنة المعادلة الحصيلة لتفاعل كيميائي نستعمل:

معاملات تناسبية الصيغ الكيميائية للمتفاعلات والنواتج رموز الذرات

✶ لكتابة المعادلة الحصيلة لتفاعل كيميائي نستعمل:

معاملات تناسبية الصيغ الكيميائية للمتفاعلات والنواتج رموز الذرات

✶ كل تفاعل كيميائي فهو بالضرورة:

تحول فيزيائي تحول كيميائي احتراق

(II) عرف ما يلي : (2ن)

✶ التحول الفيزيائي:

.....
.....
.....
.....
.....
.....

✶ تفاعل كيميائي:

.....
.....
.....
.....

التمرين الثاني : (7.5 نقط):



(I) نعتبر المعادلة الكيميائية التالية :

(1) إملأ الجدول التالي بما يناسب (1.5ن)

الهيدروجين	الأوكسجين	الكربون	نوع الذرات
.....	عددها في المتفاعلات
.....	عددها في النواتج

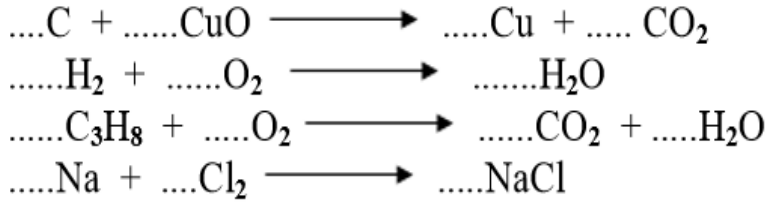
(2) هل انحفظت الذرات نوعاً؟ علل جوابك. (0.5ن)

(3) هل انحفظت الذرات عدداً؟ علل جوابك (0.5ن)

(4) هل المعادلة متوازنة؟ علل جوابك (0.5ن)

(5) وازن المعادلة إذا كانت غير متوازنة (0.5ن)

وازن المعادلات التالية:



التمرين الثالث : (7نقط):

❖ تتفاعل 12g من المغنيزيوم (Mg) كلياً مع 11g ثنائي اوكسيد الكربون (CO₂) ، فينتج عن هذا التفاعل اوكسيد المغنيزيوم صيغته الكيميائية (MgO) و 3g من الكربون (C) .

(1) حدد الأجسام المتفاعلة والنااتجة (1ن)

(2) عبر كتابيا عن هذا التفاعل الكيميائي (1.5ن)

(3) عبر بمعادلة كيميائية عن هذا التفاعل (1.5ن)

(4) ذكر بقانون انحفاظ الكتلة (1.5ن)

(5) احسب معللاً جوابك كتلة أوكسيد المغنيزيوم الناتج (1.5ن)