

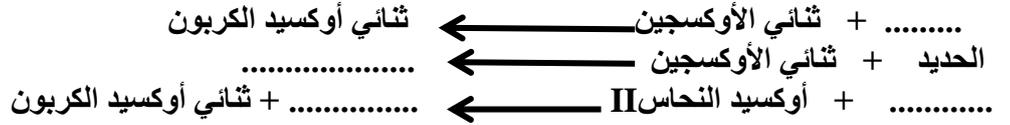
التمرين الأول : (8نقط)

1) أجب بصحيح أم خطأ : (4ن)

تستلزم جميع الاحتراقات غاز ثنائي أوكسيد الكربون.
الاحتراق تحول يستلزم جسمين هما الجسم المحرق والجسم المحروق.
تغير الحالة الفيزيائية للمادة تفاعل كيميائي.
كل احتراق يعتبر تفاعلا كيميائيا.

2) اعط تعريف التفاعل الكيميائي : (2ن)

3) أملاً مكان النقط بما يناسب : (2ن)



التمرين الثاني : (8نقط)

قام تلميذ بحرق قطعة من الفحم الخشبي في قارورة مملوءة بثنائي الأوكسجين الخالص وماء الجير الصافي، فلاحظ بعد مرور مدة زمنية معينة توقف الاحتراق، وأيضاً تعكر ماء الجير.

- 1) حدد اسم الغاز الذي يعكر ماء الجير. (1,5ن)
- 2) حدد أسماء المتفاعلات و النواتج في هذا الاحتراق. + المتفاعلات : (1ن)
- + النواتج : (1ن)
- 3) اكتب حصيلة هذا الاحتراق (باستعمال أسماء المتفاعلات و النواتج). (2ن)
- + ←
4) حدد الجسم المحروق : و الجسم المحرق : (1ن)
- 5) فسر سبب توقف احتراق قطعة الفحم ؟ (1,5ن)

التمرين الثالث : (4نقط)

+ وضعية مسألة : فاطمة تلميذة بالإعدادي، تستعمل عائلتها قنينة لغاز البوتان في المطبخ. لاحظت أثناء تحضيرها لوجبة أن موقداً يسبب توضع مادة سوداء على الأواني ويصدر غازاً ساماً و غازاً يعكر ماء الجير وغازاً آخر يكون قطرات على جوانب كأس بارد، في حين أن موقداً آخر يشتغل دون مشاكل(لهب أزرق). ساعد فاطمة على تفسير المشكل و إيجاد حل له بالإجابة على الأسئلة التالية :

- 1- حدد نوع الاحتراق الحاصل في كل موقد : (1ن)
الموقد الأول : يصدر دخاناً أسود : الموقد الثاني : يشتغل دون مشاكل :
- 2- املاً جدول حصيلة هذا الاحتراق بتحديد المحروق و المحرق و النواتج في الموقد الأول. (1,5ن)

بعد الاحتراق				قبل الاحتراق	
الننواتج				الجسم المحروق	الجسم المحرق
.....

- 3- حدد لفاطمة سبب هذا العطل و اقترح عليها حلاً لتفادي تكون الدخان الأسود و تفادي التسمم. (1,5ن)