

/20

تمرين عدد 1 :

(I) اجب بصحيح أو خطأ :

*/ تتكون هباءة الميثان من نوع واحد من الهباءات.

/5

*/تتضمن الاجسام المتفاعلة و النواتج على نفس الهباءات.

*/الاحتراق التام للكحول في الاكسيجين هو تفاعل كيميائي .

*/تعكر ماء الجير هو تحول فيزيائي .

*/كتلة ذرة الكربون اكبر بمائة مرة من كتلة نواتها .

(II) أكمل تعمير الجدول التالي :

اسم الهباءة	صيغة الهباءة	تركيبية الهباءة	الذرية	نوع الجسم الهبائي
الميثان	5
ثاني اكسيد الكربون	CO ₂
.....	- ذرة اكسيجين - ذرتان هيدروجين	3
.....	- ذرتان هيدروجين	نقي بسيط
حامض الكبريت	H ₂ SO ₄

/3.75

(III) يحترق غاز الميثان في الاكسيجين منتجا غاز يعكر ماء الجير وبخار الماء.

1- عرّف التفاعل الكيميائي.

/1

.....

.....

2- اذكر مبدأ حفظ المادة .

/2

3- علما وان

: ذرة الاكسجين

: ذرة هيدروجين

: ذرة كربون

أ- أجسم احتراق الميثان باستعمال النماذج الهبائية :

/1

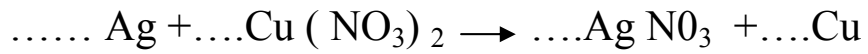
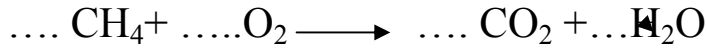
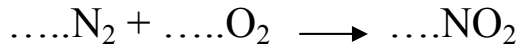
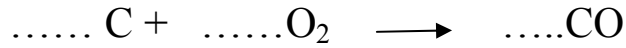
ب- اكتب المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل :

/1

تمرين 2

اكمل كتابة المعادلات الكيميائية التالية كتابة متوازنة .

/5



تمرين 3

قيمة الشحنة الكهربائية لنواة ذرة الليثيوم تساوي 3مرات قيمة الشحنة الكهربائية البسيطة

1- حدد قيمة الشحنة الكهربائية لنواة ذرة الليثيوم .

/1

2- احسب عدد الكترولونات ذرة الليثيوم.

/1

مع العلم أن : $e = 1.6 \cdot 10^{-19} c$

حظ سعيد