

السنة التاسعة أساسي :
السنة الدراسية :
التوقيت : ساعة

العلوم الفيزيائية
فرض مراقبة عدد 2

الاسم و اللقب : القسم : الرقم :

120

تمرين عدد 1 :

1. اجب بصحيح أو خطأ :

*/ تتكون هباءة الميثان من نوع واحد من الهباءات

/5

*/ تشمل الاجسام المتفاعلة و النواتج على نفس الهباءات

*/ الاحتراق التام للكحول في الاكسجين هو تفاعل كيميائي

*/ تعكر ماء الجير هو تحول فيزيائي

*/ كتلة ذرة الكربون اكبر بمائة مرة من كتلة نواتها

2. أكمل تعميم الجدول التالي :

اسم الهباءة	صيغة الهباءة	تركيبية الهباءة	الذرية	نوع الجسم الهبائي
الميثان	5
ثاني اكسيد الكربون	Co2
.....	ذرة اكسجين ذرتان هيدروجين	3
.....	ذراتان هيدروجين	نقي بسيط
حامض الكبريت	H2SO4

/3.75

يحترق غاز الميثان في الاكسجين منتجا غاز يعكر ماء الجير وبخار الماء.

1- عرف التفاعل الكيميائي

/1

.....
.....

2- اذكر مبدأ حفظ المادة

/2



3- علما وان

ذرة الاكسجين

ذرة هيدروجين

ذرة كربون

أ- اجسم 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 الكالسيوم تساوي 3مرات قيمة الشحنة الكهربائية البسيطة

1- حدد قيمة الشحنة الكهربائية لنواة ذرة الليثيوم

/1

2- احسب عدد الكترونات ذرة الليثيوم

مع العلم إن : $e = 1.6 \times 10^{-19} \text{ C}$

/1

حظ سعيد

