



السنة التاسعة أساسي :
السنة الدراسية : 2020/2019
التوقيت : ساعة

العلوم الفيزيائية
فرض مراقبة عدد 2

الاسم و اللقب: القسم: الرقم:

20

تمرين عدد 1 :

(I) اجب بصحيح أو خطأ :

*/ تتكون هباءة الميثان من نوع واحد من الهباءات.

/5

*/ تشتمل 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 .

(II) أكمل تعميم الجدول التالي :

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

/3.75

(III) يحترق غاز الميثان في الاكسجين 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 الهوائية :

←

/1

ب - اكتب المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل :

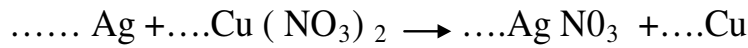
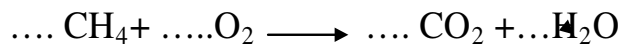
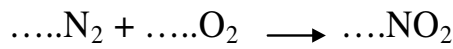
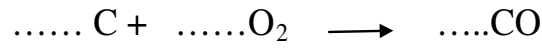
←

/1

تمرين 2

اكمل كتابة المعادلات الكيميائية التالية كتابة متوازنة .

/5



تمرين 3

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

1 - حدد قيمة الشحنة الكهربائية لنواة ذرة الليثيوم .

.....

/1

2 - احسب عدد الكترونات ذرة الليثيوم.

/1

.....

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

حظ سعيد

