متوسطة : لخضر علواني -بوقاعة -
السنـــــة الـــدراسية :2018/ 2019
المـــــادة : علوم فيزيائية وتكنولوجية

المستوى : ثانية متوسط
التاريـخ : 03 /12/ 2018
التوقيت : ساعة ونصف

اختبار الفصل الاول

الجزء الأول : 12ن

التمرين الأول :(06نقاط) :

1- إليك الرموز الكيميائية التالية: O - Pb – CO_2 – H_2 - Ca - Ag

- ميز بين الذرات و الجزيء

2- إختر الاجابة الصحيحة :

1- ذرتين منفصلتين من الهيدروجين $2H_2$ - 2H - H_2

صيغة جزيء الماء HO_2 - H_2O - 2HO

3-الصيغة الكيميائية للأسبرين هي $C_9H_8O_4$

- حدد نوع و عدد الذرات المكونة لهذا الجزيء.

التمرين الثاني :(06 نقاط)

أكمل الجدول التالي:

صيغة الجزيء	عدد و نوع الذرات	النموذج الجزيئي
FeS		
HCl	ذرة كلور وذرة هيدروجين	
CH_4		
	ذرةصوديوم و ذرة كلور	

2-إليك التحول التالي : $CH_4 + 2O_2 \longrightarrow CO_2 + 2H_2O$

- ماهو عدد ذرات الاكسجين و الهيدروجين قبل و بعد التحول ؟
- حدد الحالة الفيزيائية لكل جزيء قبل و بعد التحول.

الوضعية الادماجية:(08 ن)

يستعمل التلحيم (الوثيقة 1)في عدة ميادين و يحتاج في الغالب إلى توفير درجات حرارة عالية عن طريق الفحوم الهيدروجينية بوجود وفرة من غاز الاكسجين, هناك مثلا أجهزة لهذا الغرض, مكونة من قارورة لغاز البروبـــان و قارورة لغاز ثنائي الاكسجين

كما لا ينصح بالتلحيم في الاماكن الضيقة غير المهوية كاحتياط سلامة من التاثر بالغاز المنطلق

1- ماذا يحدث في التحول الكيميائي لغاز البروبان ؟ وما هي صـــــيغته الكيميائيـــــة؟

2- ماهو الغاز المنطلق ؟ و كيف يتم الكشف عنه؟

3- فسر مجهريا هذا التحول الكيميائي بتمثيل مجسمات المواد قبل و بعد التحول بالصيغ الكيميائية

-علما أن غاز البروبان يتكون من 3ذرات كربون و8ذرات هيدروجين.

-نواتج التحول الحادث هي بخار الماء و غاز ثاني اكسيد الكربون .

بالتوفيق

2am.ency-education.com