

السنة الدراسية * 2018 / 2019

متوسطة * علي بوكرزازة

المدة * ساعة و نصف

المستوى * 2 متوسط

الاختبار الاول في مادة العلوم الفيزيائية

1/ اكتب الرموز الكيميائية للذرات التالية = الاوكسجين - الهيدروجين - الكربون - الكبريت
الحديد - النحاس

2/ اكمل الجدول التالي =

الجزئ	نوع و عدد الذرات	الصيغة الجزيئية
الماء		
غاز الميثان		
غاز ثنائي الاوكسجين		
احادي اكسيد الكربون		

3/ اختر الاجابة الصحيحة =

-الصيغة الجزيئية لكبريت الحديد هي $\left. \begin{array}{l} H_2 \\ NH_2 \\ FeS \end{array} \right\}$

بينما كانت الام في المطبخ تحضر الغذاء رافقتها ابنتها خديجة وهي تلميذة في السنة ثانية
وطلبت منها تحضير تجربة حيث وضعت 30g من بيكاربونات الصوديوم مع 400g من
الخل

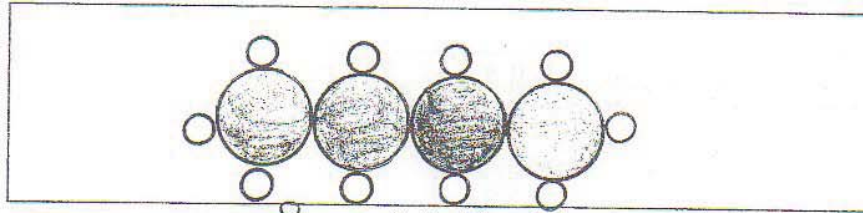
1/ ما نوع التحول الحاصل ؟ معللا اجابتك ؟

2/ ماهو الغاز المنطلق ؟ وكيف نكتشف عنه ؟

3/ ما هي كتلة النواتج - برر اجابتك ؟

الوضعية النماحية (8 نقاط)

. لاحظ الوثيقة التالية = النموذج المتراص لجزيء غاز يستعمل كوقود



1/ ماهو عدد و نوع كل الذرات المكونة لهذا الجزيء ؟

2/ اكتب الصيغة الجزيئية و ما هي حالته داخل الولاعة ؟

3/ اثناء تشغيل الولاعة يحدث تحولان فيزيائي و آخر كيميائي اذكرهما مع الشرح ؟

4/ اذا كان احتراق هذا الغاز بواسطة ثنائي الاوكسجين يعطي غاز ثنائي اكسيد الكربون و بخار الماء اكمل الجدول التالي =

الحالة النهائية		الحالة الابتدائية		
				النموذج الجزيئي
				الصيغ الكيميائية

بالتوفيق