

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 =

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

3/ اختر الاجابة الصحيحة =

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

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

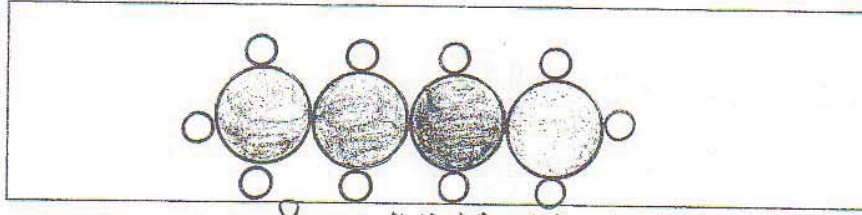
1/ ما نوع التحول الحاصل ؟ ماعلا اجابتك ؟

2/ ماهو الغاز المنطلق ؟ وكيف نكتشف عنه ؟

3/ ما هي كتلة النواتج - برراجابتك ؟

الوضعية النماحية ( 8 نقاط )

- لاحظ الوثيقة التالية = النموذج المتراص لجزيء غاز يستعمل كوقود .



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

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

3/ اثناء تشغيل الولاعة يحدث تحولان فيزيائي و اخر 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