

المستوى : الثانية متوسط

الاختبار الأول في مادة  
العلوم الفزيائية و التكنولوجيا

المدة : ساعة و نصف

التمرين الأول : ( 6 نقاط )

إليك الرموز الكيميائية التالية :  $Cl . Ca . CO . Cl_2$

1 - ميز في جدول بين الذرة و الجزيء.

2 - ماذا يمثل كل رمز كيميائي .

3 - مثل بالنموذج الجزيئي كلا من :  $S . C . HCl$

التمرين الثاني : ( 6 نقاط )

املا الجدول التالي : مع كتابة آلافراد الكيميائية بالرموز الكيميائية .

نوع التحول	الحالة النهائية	الحالة الابتدائية	التحولات
		→	احتراق الفحم بغاز الأكسجين
		→	تحليل الماء النقي بالكهرباء
		→	تأكسد المغنزيوم

التمرين الثالث : ( 8 نقاط )

سخن أحمد خليطا مكونا من 50g حديد و 2dag كبريت فتحصل على مواد جديدة.

1 - سم المواد الناتجة في هذا التحول .

2 - استنتج كتلة المواد الناتجة . - برر إجابتك .

3 - عبر عن هذا التحول الكيميائي بالرموز الكيميائية . مع كتابة الحالة التي يكون عليها كل فرد كيميائي .

4 - املا الفراغ بما يناسبه .

أ - في التحول الكيميائي السابق أنواع الذرات في الحالة الابتدائية هي .....

ب - في التحول الكيميائي السابق أنواع الذرات في الحالة النهائية هي .....

\* ماذا تستنتج ؟