


الجزء الأول: (12 نقطة)

التمرين الأول: ( 06 نقاط )

I اكمل الجدول التالي

المجسم الذي يمثل هذا الاسم	الصيغة او الرمز	الاسم
.	.	ثلاث جزيئات من كلور الهيدروجين
.	2CO	.
اصفر  بني	.	.

II في جدول ميز بين الذرات والجزيئات مما يلي

H<sub>2</sub>O C 3S HCl Fe

التمرين الثاني: (06 نقاط)

بينما كانت ام محمد تصنع الحلويات تحضيراً لعيد الفطر قام محمد بافراغ محتوى كيس من بيكربونات الصوديوم كتلته 4g في قارورة خل وزن 20g، فلاحظت انه حدوث فوران داخل القارورة وخروج غاز منها.

1- سم الغاز المنطلق علما انه يعكر رائق الكلس.

2- اذكر المواد قبل التحول وبعده.

3- ما نوع التحول الحاصل؟

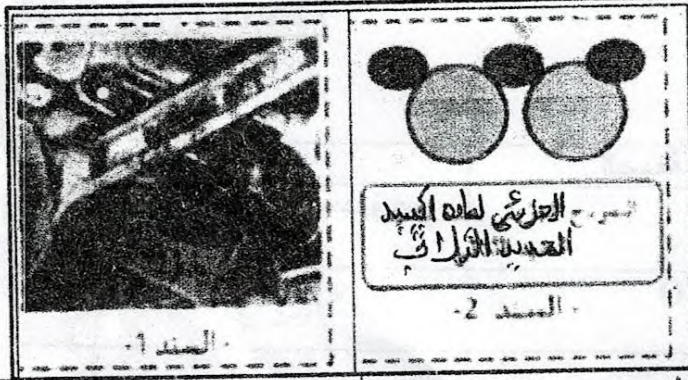
4- قامت الام بوضع قارورة الخل بعد التحول فوق الميزان فأشار الى القيمة 22g

- هل الكتلة محفوظة خلال هذا النوع من التحولات؟

- بحساب الغاز المنطلق.

الوضعية الإدماجية : (08 نقاط)

لاحظ محمد ان باب منزلهم الحديدي قد تصدق فتساءل عن كيفية ذلك فاجابه زميله على ان الصدا يسمى كيميائيا اوكسيد الحديد الثلاثي ( يتكون جزئيه من من ذرتين حديد  $Fe_2$  وثلاث ذرات اكسجين)، ويتشكل نتيجة تحول يطرا على الحديد في وجود غاز ثنائي الاكسجين أي وفق مايلي:



اوكسيد الحديد الثلاثي  $\rightarrow$  غاز ثنائي الاكسجين + الحديد

- 1- اعط الصيغة الكيميائية لأكسيد الحديد الثلاثي .
- 2- اكمل الجدول التالي:

التحول	قبل التحول	بعد التحول
الصيغة الكيميائية		
نوع الذرات بالرموز		

- 3- من خلال الجدول السابق ماذا تستنتج فيما يخص نوع الجزيئات ونوع الذرات
- 4- كيف يمكننا تجنب مشكلة الصدا في حياتنا اليومية؟

بالتوفير \_\_\_\_\_ ق