

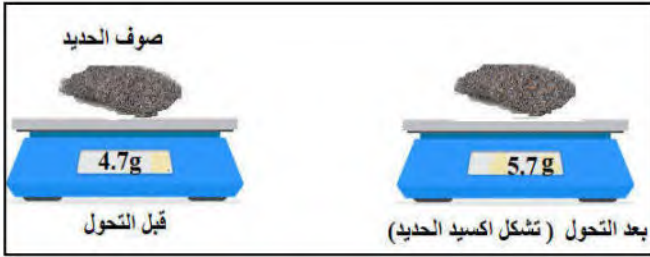
الوضعية الاولى (10 نقاط):

شاهدت فيديو لصناعة القطع المعدنية حيث يتم صهر المعادن في درجة حرارة عالية لتصبح مادة سائلة وتصب في قوالب خاصة و تترك لتبرد و قد تناول الفيديو ان معدن الحديد اكثر المعادن تعرضا لتشكيل الصدا.

1: اكمل الجدول بوضع علامة (x) و ذكر مميزات كل تحول:

مميزاته	تشكل الصدا	انصهار المعادن

➤ يتشكل الصدا (اكسيد الحديد) من تفاعل غاز ثنائي الاكسجين و الحديد



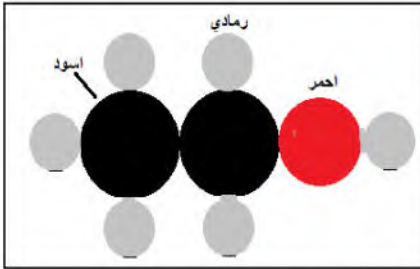
2 : *سم العملية التي يمكن الحصول بها على غاز ثنائي الاكسجين *و اشرح كيفية الكشف عنه

3: احسب كتلة غاز ثنائي الاكسجين المتفاعلة خلال هذا التحول مبررا اجابتك

الوضعية الثانية (10 نقاط):

الايثانول كحول يستعمل في صناعة العطور و الادوية و نمودجه الجزيئي المتراس هو كالتالي :

يحترق الايثانول في وجود غاز ثنائي الاكسجين فينتج عنه غاز ثنائي اكسيد الكربون و بخار الماء



1: * حدد نوع التحول. مبررا اجابتك. * حدد نوع و عدد الذرات لجزيء الايثانول

2: اقترح بروتوكولا تجريبيا للكشف عن غاز ثنائي اكسيد الكربون

3: اكمل الجدول التالي:

	قبل التحول	بعد التحول
احتراق الايثانول	غاز ثنائي الاكسجين + الايثانول	غاز ثنائي اكسيد الكربون + بخار الماء
النموذج الجزيئي المتراس	+	+
نوع الذرات		

4: اشرح ملاحظتك بالنسبة لنوع الجزيئات و نوع الذرات قبل و بعد التحول و ماذا تستنتج؟

الاستاذة: غواري أسماء



بالتوفيق لنجوم الفيزياء

