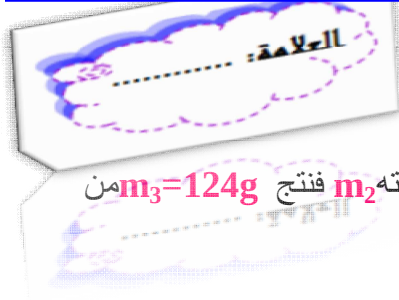




اختبار في مادة : علوم فيزيائية الفصل الأول المدة : 01 سا و نصف المستوى : الثانية متوسط



الاسم و اللقب: القسم: 2م.....

التمرين الأول (06ن):

✚ نقوم بحرق كمية من الصوديوم كتلتها $m_1 = 92g$ مع غاز الأكسجين كتلته m_2 فننتج $m_3 = 124g$ من

أكسيد الصوديوم (Na_2O)

1- خلال هذا التحول الكيميائي هل بقيت:

أ. جزيئات الحالة الابتدائية محفوظة

ب. ذرات الابتدائية محفوظة

2- عبر عن هذا التحول الكيميائي:

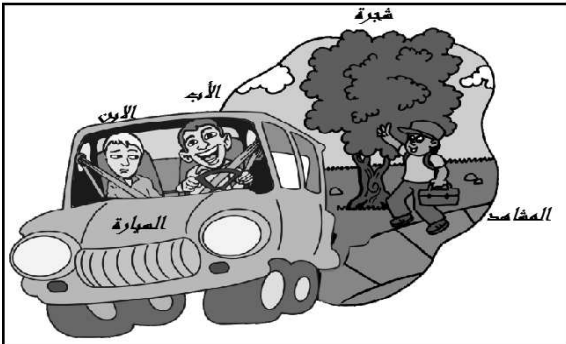
أ. بالصيغ الكيميائية:

ب. أوجد كتلة غاز ثنائي الأكسجين اللازمة لهذا التحول.

✚ تمعن جيدا في الصورة المقابلة :

الأب ينتقل مع ابنه بالسيارة و المشاهد ماشيا.

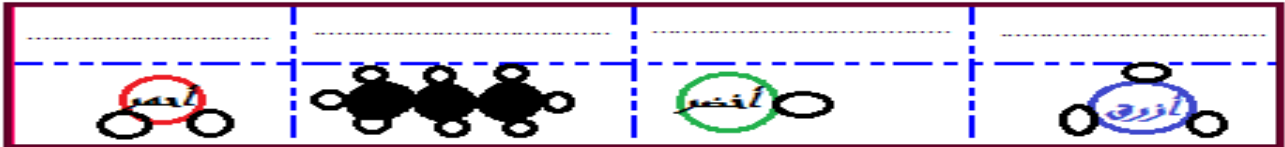
👉 لاحظ الجدول و أكمله بما يناسب :



المرجع	السيارة	الأب	المشاهد	الشجرة
الطريق				
الابن				
السيارة				

التمرين الثاني (06ن):

1. أكتب الصيغة الكيميائية الموافقة للمجسمات التالية :



2. أكمل الجدول التالي:

اسم الجزيئي	عدد و تنوع الذرات	المجسم	الصيغة الكيميائية
أكسيد الحديد	ذرة حديد و ذرة أكسجين		
أكسيد الأزوت الثلاثي	ذرة الأزوت و ثلاث ذرات الأكسجين		
غاز كلور الهيدروجين	ذرة كلور و ذرة هيدروجين		
غاز ثاني أكسيد الكبريت	ذرتين الأكسجين و ذرة كبريت		

الوضعية الإدماجية (08ن):

❖ لاحظت عادة بأن باب منزلهم الحديدي قد تصدأ فتساءلت عن كيفية حدوث ذلك فأجابها أخوها بأن هذه المادة الصدأ و التي تسمى أكسيد الحديد الثلاثي الذي يتكون من ذرتين حديد و ثلاث ذرات أكسجين و أنه تحوّل يطرأ على الحديد في وجود غاز الأكسجين.

1. ما نوع التحوّل الحادث؟ برّر إجابتك.

2. مثل هذا التحوّل بالنموذج المجهري ثم بالصيغ الكيميائية (في الجدول المقابل) :

	الحالة الابتدائية	الحالة النهائية
رموز و نوع الذرات و عددها		
الرموز الكيميائية		
التعبير عن التحوّل بالنموذج الجزيئي	+	→
التعبير عن التحوّل بالصيغ الكيميائية مبيّنا الحالة الفيزيائية	(....) +(...)	 (S) →