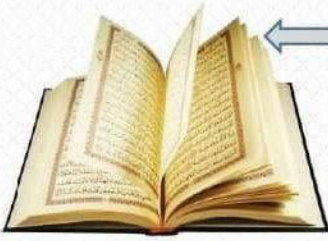


اختبار الفصل الأول الخاص بالأسنة الثانية



التمرين الأول:

1/ أكمل الجدول التالي:

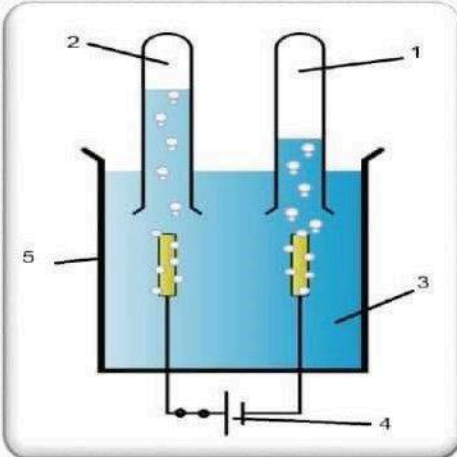
								المجسم
								صيغته الكيميائية

2/ أكمل الجدول التالي:

الصيغة الكيميائية	عدد و نوع الذرات
O_2	
$C_{12}H_{22}O_{11}$	
$NaCl$	
CuO	
$AgNO_3$	

التمرين الثاني:

في حصة الفيزياء قام الأستاذ بإجراء التجربة الموضحة في الشكل المقابل:



1/ ما اسم التجربة التي قام بها الأستاذ؟

عند قيام الأستاذ بغلق القاطعة لم يلاحظ حدوث أي شيء.

2/ ما الحل الذي تقترحه لنجاح التجربة؟

3/ أكمل البيانات بما يناسبها؟

4/ ما سبب اختلاف الحجم في أنابيب الاختبار؟

5/ ما الطريقة المناسبة لمعرفة محتوى أنبوبي الاختبار؟

6/ أكمل الجدول التالي:

المواد النهائية	المواد الابتدائية	التجربة
		بالصيغة اللفظية
		تمثيل التحول بالنموذج المتراص
		تمثيل التحول بالصيغة الكيميائية
		نوع الذرات بالصيغة الكيميائية

هيبو كلوريد الصوديوم أو كما يعرف تجاريا بماء جافيل وهو مركب كيميائي ذو مميزات كثيرة جعلت منه مطلوباً في الصناعات مثل صناعة النسيج وصناعة المنظفات والمطهرات وصناعة الورق.

يتم تحضيره عن طريق مزج غاز الكلور مع الصودا السائلة فينتج الماء والملح الصلب وماء جافيل.

السند:

هيبو كلوريد الصوديوم (ماء جافيل): يتكون جزيئه من ذرة صوديوم وذرة كلور وذرة اكسجين.

غاز الكلور: يتكون جزيئه من ذرتي كلور.

الصودا: يتكون جزيئه من ذرة صوديوم وذرة اكسجين وذرة هيدروجين.

الملح: يتكون جزيئه من ذرة الصوديوم وذرة الكلور.

ذرة الصوديوم لونها بنفسجي وحجمها أكبر بقليل من ذرة الاكسجين.

ذرة الكلور لونها أخضر وحجمها أصغر بقليل من ذرة الكربون.



1/ أكتب الصيغة الكيميائية لماء جافيل؟ و ما نوع التحول الحادث؟ لماذا؟

إذا علمت أن كتلة غاز الكلور هي 30 غرام و كتلة الصودا هي 80 غرام.

2/ أحسب كتلة المواد النهائية؟ لماذا؟

3/ أكمل الجدول التالي:

المواد النهائية	المواد الابتدائية	التحول
		المواد باللغة العربية
		تمثيل التحول بالنموذج الجزيئي
		تمثيل التحول بالصيغة الكيميائية
		نوع الذرات بالنموذج المتراص

