

## التمرين الأول: (06ن)

## 1- أكمل الجدول التالي :

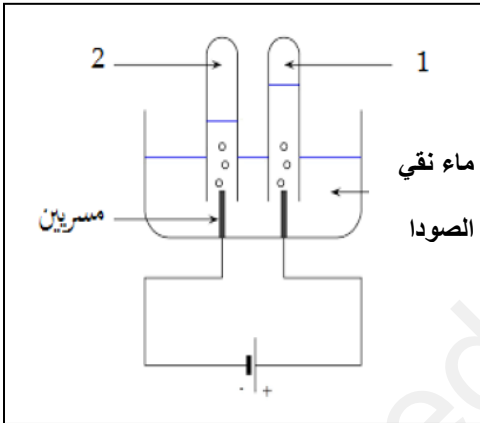
	الحديد		الكربون			الذرة
S		O		H	Cl	رمزها

2- صنف الرموز التالية في الجدول الموالي : Ca, CO<sub>2</sub>, S, Cl<sub>2</sub>, O, CH<sub>4</sub>, Fe, HCl, H<sub>2</sub>, FeO, N, Cr

الذرات	الجزيئات

## التمرين الثاني: (06ن)

- قام مجموعة من التلاميذ السنة الثانية رفقة استاذهم بإنجاز التجربة الموضحة في الوثيقة المرفقة :



1- أعط عنوانا مناسباً للتجربة.

2- ماذا سيحدث في الأنبوبين ؟

3- سمّ المواد الناتجة ثم أعط الصيغة الكيميائية لكل ناتج .

3- كيف تتوقع أن تكون كتلة المواد الناتجة مع كتلة الماء؟ برّر

5- عبّر عن التحول الحادث بالنموذج الجزيئي وبالصيغة الكيميائية

مع كتابة الحالة الفيزيائية

الوضعية الإدماجية: (08ن)

تستعمل العائلات الجزائرية في عملية الطهي غاز المدينة (غاز الميثان) حيث يحترق في وجود وفرة

من غاز ثنائي الأوكسجين ليعطي هذا الإحتراق غاز يعكر رائق الكلس و بخار الماء

1- ما نوع التحول الحاصل؟ برّر اجابتك .

2- حدّد المواد التي قبل التحول والمواد التي بعد التحول .

3- عبّر عن التحول الحادث بالنموذج الجزيئي و بالصيغ الكيميائية مبينا الحالة الفيزيائية .