

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

متوسطة : حي 200 مسكن موزاية

السنة الدراسية : 2015/2014

المستوى : الثالثة متوسط

المدة : 1 سا و 30 د

اختبار الفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا

التمرين الأول : (6 نقاط)

عند التحليل الكهربائي للماء H_2O نضيف وسيط الصودا $HOaN$ فيحدث تحول كيميائي ينتج عنه غاز الاكسجين O_2 و غاز الهيدروجين H_2 مع بقاء الصودا

1- لماذا نضيف وسيط الصودا ؟

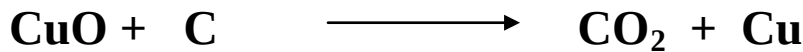
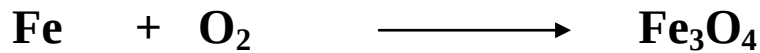
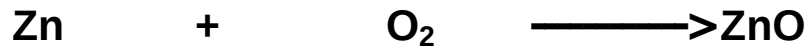
2- ماهي المواد الابتدائية و ماهي المواد النهائية في حالة التحول

الكيميائي ثم في حالة التفاعل الكيميائي ؟

3- اكتب معادلة التفاعل الكيميائي ثم وازنها

التمرين الثاني : 6 نقاط

وازن المعادلات التالية



الوضعية الإدماجية : (08 نقاط)

مرة حدث انسداد مجرى مياه المطبخ بسبب مادة الكلور (الجير) فاضافت الام مسحوق حمض كلور الماء و تبعته بالماء الساخن مما ادى الى حدوث تفاعل بين الحمض و الكلور ادى الى زوال الكلور ثم مرور الماء ولما انتهت الام من العملية وجلست امام المدفأة التي تعمل بغاز المدينة (غاز الميثان) احست باختناق و دوران فاسرع اليها ابنها و انقذها رغم عدم وجود تسرب للغاز في المنزل

1- ماهو سبب اضافة الام الماء الساخن و ليس البارد ؟

2- كيف تفسر اصابة الام باختناق رغم عدم وجود تسرب للغاز ؟

3- اقترح عليه حلا لكي يتجنب الاختناق في كل حالة

- عند استعمال المدفأة كما في هذه الحالة

- عند استعمال سخان ماء الحمام

الذي يعمل بغاز المدينة

