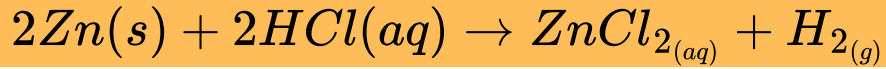


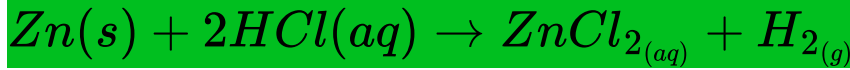
# تصحيح فرض الفصل الأول في مادة الفيزياء

المستوى :  
الثالثة متوسط

## التمرين الاول



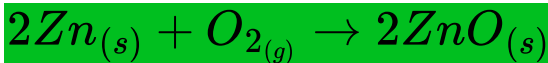
1/ المعادلة موازنة غير موزونة , التعليل : لأن عدد ذرات (Zn) في المتفاعلات 2 وفي النواتج 1 وهذا لا يحقق مبدأ انحفاظ الكتلة .



إعادة موازنتها من جديد :

2/ المبدأ الذي اعتمدت عليه في موازنة المعادلة السابقة هو : مبدأ انحفاظ الكتلة .

3/ موازنة المعادلتين التاليتين :



## التمرين الثاني

خلال حصة العلوم الفيزيائية قام محمد بالتجربة الموضحة في الوثيقة -1-

1/ عنوان التجربة : التحليل الكهربائي للماء

• نوع التحول : تحول كيميائي , التعليل لانه ظهرت مواد جديدة.

2/ غاز الأكسجين نقرّب منه عود ثقاب مشتعل فيزيد الاشتعال .

• غاز الهيدروجين عند تقريب عود ثقاب مشتعل منه تحدث فرقعة خفيفة

3/ الجدول :

| التحليل الكهربائي للماء      | قبل التحول       | بعد التحول                             |
|------------------------------|------------------|--|
| عيانيا (بالأنواع الكيميائية) | الماء + الصودا   | غاز الأكسجين + غاز الهيدروجين + الصودا |
| مجهرها (بالأفراد الكيميائية) | $H_2O(l) + NaOH$ | $O_2 + H_2 + NaOH$                     |



تبسيط الفيزياء مع الخليل

4/ كتابة معادلة التحليل الكهربائي للماء :  $2H_2O(l) \rightarrow 2H_{2(g)} + O_{2(g)}$

## التمرين الثالث

1/ التفسير: حدثت عملية الاحتراق غير التام لغاز الميثان بسبب نقص في غاز الأكسجين فنتج عن هذا الاحتراق : الكربون C وهو سبب إسوداد الحائط ونتاج أيضا غاز أحادي أكسيد الكربون وهو سبب الدوار صيغته CO.

2/ الحل لتجنب ما حدث : توفير التهوية المناسبة لتكون هناك وفرة من غاز الأكسجين وبالتالي يحدث احتراق تام لغاز الميثان فنتج ظهور النواتج السابقة .

3/ كتابة معادلة التفاعل الكيميائي بعد حل المشكلة ثم موازنها :

