

التمرين الاول (6ن)

عند التحليل الكهربائي للماء نضيف الصودا فيحدث تحول كيميائي ينتج عنه غاز الأوكسجين وغاز الهيدروجين مع بقاء الصودا في الأخير

1/ لماذا نضيف وسيط الصودا

.....

2/ حدد في الجدول المواد الابتدائية والمواد النهائية في حالة التفاعل الكيميائي

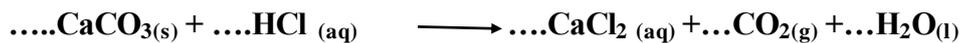
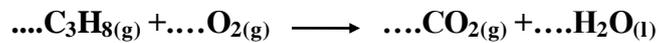
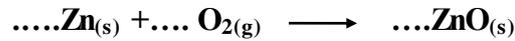
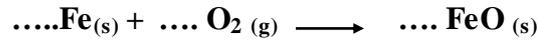
	الجملة الكيميائية قبل التفاعل	الجملة الكيميائية بعد التفاعل
الأنواع الكيميائية (.....)		
الأفراد الكيميائية (.....)		

3/ اكتب معادلة التفاعل ووازنها مع كتابة الحالة الفيزيائية

.....

التمرين الثاني (6ن)

وازن المعادلات الكيميائية التالية



2/ كيف نسمي الأعداد التي تضاف لموازنة معادلات كيميائية

.....

الإدماجية الوضعية (8ن)

حدث انسداد مجري مياه المطبخ بسبب ترسب مادة الكلس (كربونات الكالسيوم) فأضافت الأم المحلول ممدد من حمض كلور الماء () مما أدى إلي حدوث تفاعل بين الحمض و الكلس مؤديا إلى زوال الكلس ولكن بعد مدة زمنية طويلة جدا.

1/ اقترح حلا لتسريع التفاعل السابق

2/ ينتج عن هذا التفاعل محلول كلور الكالسيوم و غاز ثنائي أكسيد الكربون والماء.

نمذجه بمعادلة كيميائية مع موازنتها.

3/ ماهي الاحتياطات الأمنية الواجب اتخاذها لتفادي أخطار مثل هذه المواد الكيميائية أثناء استعمالها