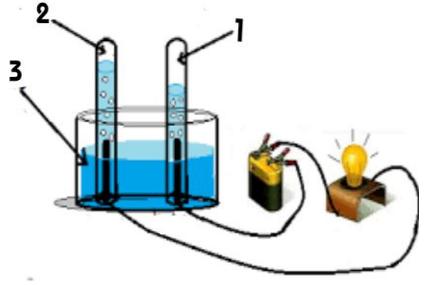


متوسطة : بوصدير النواري
المستوى: الثالثة متوسط

التاريخ : 2019 نوفمبر الفرض الأول في مادة العلوم
المدة : ساعة واحدة الفيزيائية والتكنولوجيا

الإسم : اللقب:
القسم :

❖ الوضعية الأولى :



عند إجراء تجربة التحليل الكهربائي للماء لاحظ التلاميد عدم توهج المصباح
فاقتصر عليهم الأستاذ اضافة الصودا NaOH فحدث تحول نتج عنه
غاز ثاني الأكسجين O_2 و غاز الهيدروجين H_2 مع بقاء الصودا في الأخير.

1-مانوع هذا التحول مع التعليل:.....

-لماذا نضيف الصودا؟ وماذا نسميه في هذه التجربة؟

2- سم العناصر المرقمة في الصورة: /1 /2 /3

بماذا يتم الكشف عن الغازين المنطلقين:

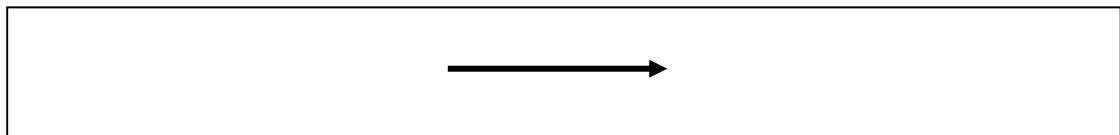
غاز الأكسجين O_2 :

غاز الهيدروجين H_2 :

3-أكمل الجدول التالي .

التحليل الكهربائي للماء	مكونات الجملة الكيميائية قبل التحول	مكونات الجملة الكيميائية بعد التحول
الأنواع الكيميائية		
الأفراد الكيميائية		

4-اكتب معادلة التفاعل ثم وزنها:



5-ما هو المبدأ الذي استعملته في موازنة المعادلة:

أكتب نص المبدأ:

❖ الوضعية الادماجية

في أحد الأيام كانت أم رقية تطهو طبق الفاصلوليا وكانت إبنتها رقية (تلميذة بالسنة ثلاثة متوسط) تساعدها في التحضير، استعملت الأم قدرًا موضوعاً على موقد يشتغل بغاز الميثان CH_4 ناره زرقاء اللون ، بعد مدة زمنية لاحظت الأم أن الفاصلوليا لم تنظم، فأخذت كمية من خميرة الحلوي وأضافتها إلى الفاصلوليا ، ثم طلبت من ابنتها مساعدتها بتسخين كمية من الماء باستعمال الموقد الثاني الذي يشتغل بغاز البوتان C_4H_{10} ، فلاحظت رقية أن لون اللهب في هذا الموقد الثاني أصفر والقدر الثاني تلطخ بطبقة سوداء. فحذرت أمها من خطر هذا الاحتراق وأنه ينتج غاز قاتل .

-1- ماسبب إضافة الخميرة للفاصلوليا:

-2- ما هو نوع التحولين السابقين(الإحتراقيين)؟:

-علل إجابتك؟:

-3- على مذا يدل اللون الأزرق:

- واللون الأصفر:

-4- علما ان ناتجا الإحتراق الأول هما بخار الماء وغاز ثاني أكسيد الكربون.

-بماذا يتم الكشف عن غاز ثاني أكسيد الكربون:

-أكتب معادلة التفاعل الكيميائي للإحتراق الأول ثم وازنها:



-5- أكتب معادلة التفاعل الكيميائي للإحتراق الثاني:



-سم الغاز القاتل الناتج في الاحتراق الثاني :

- سم الطبقة السوداء الناتجة:

-6- إقترح حلولاً لتجنب النوع الثاني من الاحتراقات:

-

-

-7- ما هي العوامل المؤثرة في التحولات الكيميائية السابقة:

-

-

بالتوفيق
١٠٠%