

الوضعية الأولى:

أثناء احتراق غاز البوتان في كمية غير كافية من غاز الأوكسجين ينتج غاز يعكر رائق الكلس و غاز آخر خانق إضافة لمادة سوداء تتشكل على الجدران الداخلية للكأس و قطرات ماء تتكاثف على جوانب كأس بارد.

- (1) سم الغاز الذي يعكر رائق الكلس.
- (2) هل احتراق البوتان في هذه الحالة تام أم غير تام ؟ علل جوابك.
- (3) حدد أسماء المتفاعلات و النواتج في هذا الاحتراق.
- (4) اكتب حصيلا هذا الاحتراق (معادلة التفاعل الكيميائي).

الوضعية الثانية:

أجرى الأستاذ تجربة التحليل الكهربائي للماء ، فأستعمل من أجل ذلك الوسائل التالية :مولد كهربائي قاطعة كهربائية،مصباح ،وعاء التحليل الكهربائي (فولطا)، أسلاك توصيل ،أنبوبي اختبار ،ماء مقطر.

- (1) أرسم المخطط الكهربائي لدارة هذه التجربة.
- (2) بعد انجاز التجربة بشكل صحيح لم يحدث أي شيء.
- * في رأيك ماذا ينقص التجربة ؟ مع ذكر دوره في التحول الكيميائي.
- (3) بعد أن حُلّت المشكلة نغلق القاطعة :

أ/دون ملاحظاتك.

ب/ سم نواتج التفاعل وكيف نكشف عليهم؟

(4) عبّر عن التحول الكيميائي الحادث مستعينا بالجدول التالي:

التعبير عن التحول الكيميائي	مكونات الجملة الكيميائية بعد التحول	مكونات الجملة الكيميائية بعد التحول
عبانيا(بالأنواع الكيميائية)		
مجهريا(بالأفراد الكيميائية)		
الرموز الكيميائية للذرات		

(5) اكتب معادلة التفاعل ووازنها محددا الحالة الفيزيائية للمتفاعلات والنواتج.

بالتوفيق

