عنوان التجربة :

٥- أدلة حدوث تفاعل كيميائي

الهدف من التجربة

ملاحظة تفاعل كيميائي تستهلك فيه احدى المواد المتفاعلة بصورة كاملة في حين تبقى المادة المتفاعلة الاخرى بصورة فائضة.

الادوات

مخبار مدرج 10ml - كأس 100ml- قضيب تحريك - محلول برمنجانات بوتاسيوم 0,01 مولار
كبريتيت الصوديوم الهيدروجينية 0,01 مولار

خطوات العمل

١- اقرأ تعليمات السلامة في المختبر.
٢- ضع 5ml من محلول برمنجنات البوتاسيوم $Kmno_4$ في الكأس وذلك باستخدام المخبار.
٣- بعد تنظيف المخبار وتجفيفه ،اضف 5ml من محلول كبريتت الصوديوم الهيدروجينيه $NaHSO_3$ ببطء الى المحلول السابق مع الاستمرار في عملية التحريك ، ثم سجل ملاحظاتك.
٤- كرر الخطوه ٣ وتوقف عن اضافة محلول الكبريتيت عندما يختفي لون محلول البرمنجنات، ثم سجل ملاحظاتك .

التحليل

١- حدد الدليل الذي لاحظته على حدوث التفاعل الكيميائي ؟

.....
.....
.....

٢- وضح لماذا تعد اضافة محلول $NaHSO_3$ ببطء مع التحريك اسلوبا تجريبيا افضل من اضافته مرة واحدة ؟

.....
.....
.....

استقصاء

هل يحدث شيء آخر اذا ماتابعنا إضافة محلول $NaHSO_3$ الى الكأس ؟ وضح اجابتك

.....
.....
.....

LIVEWORKSHEETS