الكشف عن كلوريد البيوتيل الثالثي (كشف نترات الفضة $AgNO_3$):

ضع بضع قطرات من كلوريد البيوتيل الثالثي في انبوبة اختبار ثم اضف اليه (2 قطرة) من (0.1 مولاري) من محلول نترات الفضة الكحولية ورج الانبوبة, في حالة لم تلاحظ أي تغيير خلال (5) دقائق بدرجة حرارة الغرفة سخن المزيج قليلاً ولاحظ ظهور راسب ابيض يدل على وجود كلوريد الالكيل والذي تفاعل مع نترات الفضة مكوناً راسب أبيض من كلوريد الفضة.

وايضاً يمكن التمييز بين كحول البيوتيل الثالثي وكلوريد البيوتيل الثالثي من خلال درجة الغليان (b.p) حيث أن درجة غليان الكحول هي 83م^0 بينما درجة غليان كلوريد البيوتيل هي (52-51) م^0

اسئلة للمناقشة:

1- ماالغرض من إضافة بيكاربونات الصوديوم ؟ ولماذا لم نستعمل قاعدة قوية مثل NaOH ؟
2- ما الغرض من إضافة Na_2SO_4 أو $CaCl_2$ ؟
3- اكتب ميكانيكية التفاعل وما نوع الميكانيكية وسبب ذلك؟
4- ما سبب عدم ذوبان كلوريد البيوتيل الثالثي في الماء عكس كحول البيوتيل الثالثي؟
5- لماذا يكون كلوريد البيوتيل الثالثي الطبقة العليا؟
6- بطريقة عملية كيف يمكنك الكشف عن كلوريد البيوتيل الثالثي؟