

## المجموعة الثانية

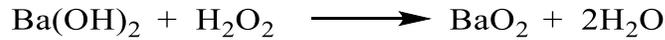
التجربة الرابعة : تحضير بيروكسيد الباريوم

الغرض : تحضير بيروكسيد الباريوم وحساب حصيلة

يحضر بيروكسيد الباريوم من تفاعل كلوريد الباريوم مع بيروكسيد الهيدروجين بوجود هيدروكسيد الامونيوم



مراحل تحضير بيروكسيد الباريوم



### طريقة العمل

- 1- اذب 0.2 غم من كلوريد الباريوم بأقل كمية من الماء المقطر (2-3 مل) ثم اضع 3مل من هيدروكسيد الامونيوم المخفف مع التحريك الخفيف ولاحظ التغيرات التي تحصل وسجل الملاحظات
- 2- اضع 3مل من بيروكسيد الهيدروجين قطره قطرة مع التحريك واترك المزيج نصف ساعة
- 3- اجمع الراسب بالترشيح واحسب الحصيلة للنتائج المتكون

### اسئلة

- 1- ما هي الصيغة البنائية لبيروكسيد الباريوم
- 2- ما هو دور هيدروكسيد الامونيوم في التجربة
- 3- كيف يتم حساب حصيلة التفاعل