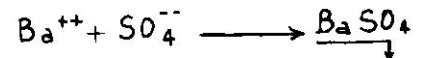


راسبا كثيفا من كبريتات الباريوم - :



كبريتات الباريوم

ويعتبر هذا التفاعل كاشفا
يكشف به عن وجود شاردة
الكبريتات ، فلو صببنا فوق محلول
من حمض الكبريت محلولاً من أحد
أملاح الباريوم مثل كلور الباريوم
(Ba^{++} ، 2Cl^-) BaCl_2
أو نترات الباريوم (Ba^{++} ، 2NO_3^-) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
حصل (Ba^{++} ، 2NO_3^-) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
راسب غزير أبيض من كبريتات
الباريوم (شكل ١٥ - ١٦) . ويحدث
مثل ذلك لو استعملنا بدل محلول
حمض الكبريت أي محلول يحتوي
على شاردة الكبريتات مثل محلول
كبريتات الصوديوم .

ثالثاً - مبادئ صناعة حمض الكبريت

لحمض الكبريت في الصناعة أهمية كبيرة جداً بدأت في مطلع القرن التاسع
عشر فهو ركن من أركان الصناعة الكيمائية المعدنية والعضوية ويستعمل في
صناعة السماد مثل كبريتات الامونيوم والفوسفات وفي صناعة كبريتات الصوديوم
وحمض الفوسفور وفي صناعة المتفجرات .

١ - مبدأ صناعته :

تعتمد صناعة حمض الكبريت على مرحلتين :

أولاً - الحصول على SO_2 .

ثانياً - أكسدة SO_2 وتحويله حمض كبريت ويتم ذلك بطريقتين أحدهما