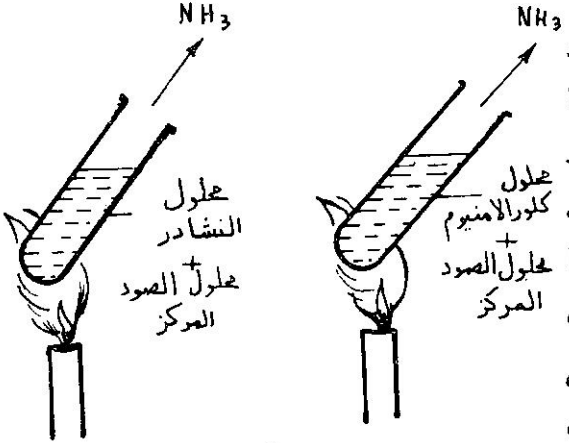
فلو أضفنا الى المحلول اساسا قويا محلولا كالصود فان شوارد OH^- التي فيه تتفاعل مع شوارد NH_4^+ حسب التفاعل السابق وتعطي غاز النشادر :

$$OH^- + NH_4^+ \longrightarrow \overrightarrow{NH_3} + H_2O$$

والتسخين يساعد على انطلاق غاز النشادر •

2) ان شاردة الأمونيوم موجودة فى كل أملاح الامونيوم التي رأينا تشكلها عند تعديل محلول النشادر بالحموض • وشاردة الامونيوم فيها تقوم بالتفاعل مع شاردة OH^- وفقا للتفاعل السابق وينطلق غاز النشادر بالتسخين :

فلو أضفنا محلول الصود الى محلول كلور الامونيوم وسخنا انطلق غاز النشادر (شكل 17 ـ 17)•ولو مزجنا الصود الصلب مع كلور الامونيوم الصلب وسخنا المزيج انطلق أيضا غاز النشادر ، ويفسر انطلاقه بحدوث التفاعل السابق نفسه بين الجسمين الصلبين •



شكل (17 – 17)