تحضر النشادر صناعيا (طريقة هابر)
يتم ذلك باستخدام عنصرى النيتروجين والهيدروجين فى وجود عامل حفز هو الحديد والموليبدنيوم وتحت ضغط ٢٠٠ ض . ج ودرجة حرارة ٢٠٠ °

$$N_2 + 3H_2 \xrightarrow{Fe/\ Mo} 2NH_3$$

الكشف عن غاز النشادر (الامونيا):
يتم ذلك بتعريض ساق مبلله بحمض الهيدروكلوريك المركز للغاز المتصاعد نشاهد تكون سحب بيضاء من كلوريد الامونيوم .

س / يعتبر النشادر انهيدريد قاعده (علل)
لانه يذوب بشراهة فى الماء مكونا هيدروكسيد امونيوم حيث لدى نتروجين النشادر زوج من الالكترونات غير مشارك فى صنع روابط (زوج حر) يرتبط مع بروتون الماء تناسقيا مكونا مجموعة الامونيوم الموجبه والتى ترتبط مع مجموعة الهيدروكسيد السالبه ايونيا وبناء على ماسبق يحتوى هيدروكسيد الامونيوم على ثلاث انواع من الروابط .

الامونيا والاسمده النيتروجينيه

يعتبر النيتروجين غذاء مهم للنبات وذلك لاهميته فى تكوين البروتين . ويحصل النبات عليه من مكونات التربه سماد عضوى او غير عضوى يتم اضافته من آن لاخر .
ويعتبر النشادر هو الماده الاساسيه التى يصنع منها معظم الاسمده الازوتيه الغير عضويه .
بالمنهج ٦ اسمده هى [سيانواميد الكالسيوم – كبريتات الامونيوم او سلفات النشادر – نترات الامونيوم – فوسفات الامونيوم – اليوريا – سماد المستقبل]

$CaCN_2$	$(NH_4)_2SO_4$	NH_4NO_3	$(NH_4)_3PO_4$	NH_2CONH_2	NH_3
كربيد كالسيوم+ نتروجين	**نشادر + حمض كبريتيك**	**نشادر+ حمض نيتريك**	**نشادر + حمض فوسفوريك**	$NH_2CONH_2 \xrightarrow{\Delta} AgCl + NH_4CNO \longrightarrow NH_4Cl + AgCNO$ ٤٦%نتروجين	**محلول النشادر اللامائى**
عند سقوط الماء عليه يتصاعد نشادر يغذى التربه	**سريع الذوبان الذيادة تسبب حموضة التربه**	**٣٥% نتروجين**	**يغذى التربة بنوعين من العناصر**		**يوضع على عمق ١٢ سم ٨٢% نتروجين**