2 ـ اذا اردنا تيسير تفاعل يؤدي الى نقصان عدد الجزيئات الغازية ، فاننا نستفيد اذا ضغطنا الغازات المتفاعلة كي نساعد على حدوث نقصان فى عدد الجزيئات الغازية الناتجة (أي نقصان الحجم)

وبالعكس ننقص الضغط اذا اردنا تيسير تفاعل يؤدي الى زيادة عدد الجزيئات الغازية .

3 ـ عندما نضطر الى التبريد من أجل تيسير تفاعل ناشر للحرارة فاننا ننقص بذلك سرعة التفاعل ، ونعدل هذا النقص باضافة وسيط .

٢ ـ غـــاز النشـــادر

أولا ـ خـواصـه الفيـزيـائيـة

◆ **3 ـ 17 الخواص الفيزيـائيـة لغـاز النشـادر**

1 ـ مظهـره وكثـافتـه :

غاز النشادر غاز لا لون له ، ذو رائحة واخزة تدمع لها العينان . وتبلغ كتلته المولية 17 ، أما كثافته بالنسبة للهواء فتبلغ تقريبا :

$$ك \simeq \frac{م}{29} \simeq \frac{17}{29} \simeq 0,59$$

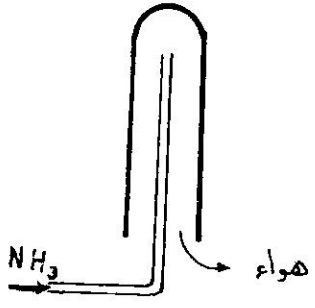
فهو أخف من الهواء فيمكن جمعه بازاحـة الهـواء علـى طريقـة الهيدروجين (شكل 6 ـ 17) .

2 ـ تميعـه :

غاز النشادر سهل التميع فهـو يميع فى الدرجة الاعتيادية (20° م) اذا ضغط تسعة ضغوط جـوية ويميع كذلك فى الضغط الجوي اذا برد الى الدرجة (ـ 34 م).

3 ـ انحلاله فى الماء ـ النوشادر.

غاز النشادر فائق الانحـلال فى الماء وهو أكثر الغازات انحلالا فى الماء فاللتر الواحد من المـاء فى الدرجة صفر يحل 1170 لتر من غاز النشادر ، وفى الـدرجة



شكل (6 - 17)