



التمرين الخامس:

لدينا محلول (s_1) لغاز النشادر تركيزه المولي $C_1=0,10 \text{ mol /L}$ وقيمة الـ $\text{PH}=11$.

1. بين أن غاز النشادر (NH_3) أساس ضعيف.
2. أكتب معادلة انحلال غاز النشادر في الماء.
3. ما هو حجم المحلول (s_1) اللازم لتحضير حجما $V_2=500 \text{ ml}$ من محلول (S_2) غاز النشادر تركيزه المولي $C_2=0,004 \text{ mol /L}$ ؟
4. إذا كان PH المحلول (S_2) يساوي 10 عين النسبة النهائية لتقدم التفاعل في هذا المحلول.
5. كيف تؤثر عملية التمديد على انحلال غاز النشادر في الماء؟
6. ما هو حجم محلول (HCL) الذي تركيزه المولي $C_a=0,20 \text{ mol/L}$ واللازم إضافته لحجم $V_b=20 \text{ mL}$ من المحلول S_1 لبلوغ نقطة التكافؤ .

.7