

**Seguimos repasando!**

**Tarea de trabajo práctico para entregar.**

**Para que resuelvan:**

1- Se necesita preparar 500,00 mL de una solución de  $\text{NH}_4\text{OH}$  0,1500 N. En el laboratorio hay una solución de  $\text{NH}_4\text{OH}$  cuya etiqueta tiene el siguiente dato: 29,3 % m/v. ¿Cómo debería proceder? ¿Qué material volumétrico requerirá?

2- a) Calcule el pH de la solución resultante cuando a 20,00 mL de  $\text{NH}_4\text{OH}$  0,2500 N se le agregan 25,00 mL de  $\text{HCl}$  0,2000 N. b) Relacione la situación planteada con una curva de valoración.

3- Resolver el **problema 21 del SEMINARIO N° 1** Volumetría ácido base – Volumetría por formación de complejos.