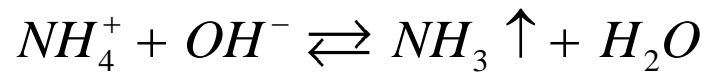


PRÁCTICA 1.1.1:

Identificación de NH_4^+ . Desprendimiento de NH_3

1ª PARTE:

Reacción de formación de NH_3



MATERIAL Y REACTIVOS

- Tubo de ensayo vacío.
- Tubo de ensayo con disolución problema.
- Papel tornasol.
- Varilla.
- Cuentagotas.
- Frasco con NaOH.

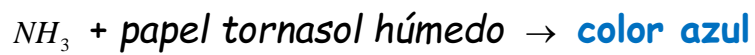
PROCEDIMIENTO

- Tomar unas gotas de disolución problema con el cuentagotas y echarlas en un tubo de ensayo vacío.
- Agitar la varilla y tocar el papel tornasol para ver el color.
- Añadir unas gotas de NaOH y comprobar el cambio de color.

2ª PARTE:

Reconocimiento de NH_3

a) Con papel tornasol:



MATERIAL Y REACTIVOS

- Tubo de ensayo con disolución problema.
- Papel tornasol.
- Mechero.

PROCEDIMIENTO

- Calentar el tubo de ensayo con la disolución problema y apagar el mechero.
- Colocar el tubo en la gradilla.
- Introducir el papel tornasol en el vaso de precipitados.
- Aproximar el papel al tubo de ensayo.

3ª PARTE:

Reconocimiento de NH_3

b) Con HCl concentrado:



MATERIAL Y REACTIVOS

- Tubo de ensayo con disolución problema.
- Tubo de ensayo con HCl concentrado.
- Varilla.
- Mechero.

PROCEDIMIENTO

- Calentar el tubo de ensayo con la disolución problema y apagar el mechero.
- Colocar el tubo en la gradilla.
- Mojar la varilla de vidrio en la disolución de HCl concentrado.
- Aproximar la varilla al tubo de ensayo.