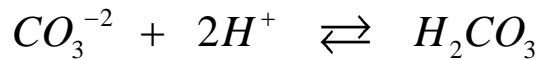


PRÁCTICA 1.1.3:

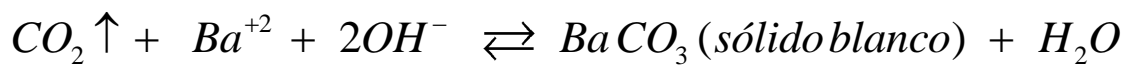
Identificación de CO_3^{-2} . Formación de BaCO_3 (s)

Con $\text{Ba}(\text{OH})_2$

- Reacción de formación de CO_2



- Reconocimiento de CO_3^{-2}



MATERIAL Y REACTIVOS

- Tubo de ensayo vacío.
- Tubo de ensayo con disolución problema.
- Tubo de ensayo con disolución $\text{Ba}(\text{OH})_2$.
- Frasco gotero con HCl 2M.
- Papel tornasol.
- Varilla.
- Cuentagotas.
- Tubo de desprendimiento de gases.

PROCEDIMIENTO

- Tomar unas gotas de disolución problema con el cuentagotas y echarlas en un tubo de ensayo vacío.
- Agitar con la varilla y tocar el papel tornasol para ver el color.
- Añadir gotas de HCl y comprobar el cambio de color hasta pH ácido.
- Ajustar el tubo del problema al de desprendimiento y colocar en el otro extremo el tubo que contiene el $\text{Ba}(\text{OH})_2$.