

Práctica: Reconocimiento del carbono en los compuestos orgánicos

Objetivo:

- Todos los compuestos orgánicos por combustión u oxidación producen dióxido de carbono (CO_2), por tanto, el elemento carbono está presente en todos ellos.

Productos:

- Óxido cuproso (Cu_2O).
- Almidón.
- Hidróxido de bario ($\text{Ba}(\text{OH})_2$).

Material:

- Tubo en U.
- Tubos de ensayo.
- Mechero.

Procedimiento:

- En un tubo de ensayo, provisto de un tubo en U, se pone una pequeña cantidad de almidón y se cubre con una pequeña cantidad de óxido cuproso (Cu_2O). Se calienta con un mechero y debido a la oxidación del almidón se desprende CO_2 que pasa a través del tubo en U a otro matraz que contiene una disolución de hidróxido bórico. Esta disolución se tornará lechosa por la presencia del CO_2 ya que se forma carbonato bórico (BaCO_3) que es insoluble.

Esquema:

