

# DESTILACION SECA DE LA HULLA Y DE LA MADERA

**Material:** Tubo de ensayo grande  
Frasco con tapón de dos agujeros  
Tapón de un solo agujero  
Tubo de vidrio para preparar los dos que figuran en el dibujo

En un tubo de ensayo grande pon serrín de madera o bien, según el caso, carbón de hulla.

Calienta fuertemente la zona donde se encuentra el producto. Pronto comenzarás a percibir unos humos de color blanco-amarillento: Se trata de una mezcla de agua y alquitrán de hulla o de madera, según el caso.

El segundo frasco actúa de lavador para que retenga el agua amoniacal, el alquitrán y otras partículas orgánicas, consiguiendo así que por el tubo salga un gas limpio que si le aplicas una llama arde.

**Nota importante:** No interrumpas en ningún momento el calentamiento, ya que si lo haces se produce una depresión en el tubo de combustión el cual reabsorbería el agua del segundo tubo, con el consiguiente peligro de ruptura. Cuando desees finalizar la operación has de destapar enseguida uno de los dos tubos.

El gas producido se compone:

- a) **MADERA:** Acido acético (Inflamable) y alcohol metílico.
- b) **HULLA:** Una mezcla de hidrocarburos en la cual predomina el metano.

