

Calorímetro de combustão

É na bomba de combustão que se dá a reação do composto em estudo com o oxigénio. Esta é normalmente colocada no centro do termostato, Figura 2, mergulhada numa quantidade de água cuja massa é conhecida. A reação provoca uma subida de temperatura da água exterior à bomba, a partir da qual é possível obter a entalpia de combustão e posteriormente a entalpia de formação do composto.



Figura 1 - Calorímetro de combustão existente na coleção de instrumentos Antigos didáticos e de investigação do Lab. Química, Inv. 1995, Nº 153, Instituto Superior Técnico.



Figura 2 – Interior do calorímetro de combustão sem a bomba de combustão.