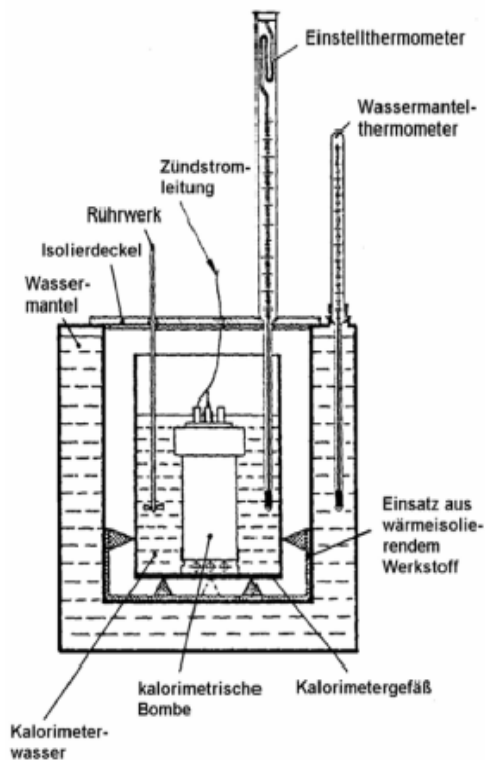


Kalorimeter für Nahrungsmittel



Energieinhalt von Nahrungsmitteln wird bestimmt durch Verbrennen (Oxidieren) in einer "Bombe".

Die Bombe wird in ein abgeschlossenes Wasserkalorimeter gestellt und die Temperaturerhöhung wird gemessen.

In diesem Fall gilt wieder abgegebene Wärme von Nahrungsmitteln = aufgenommene Wärme von Wasser:

$$\Delta Q_{\text{Nahrung}} = -\Delta Q_{\text{W}}$$

