

Определение удельной энтальпии сгорания бензойной кислоты.

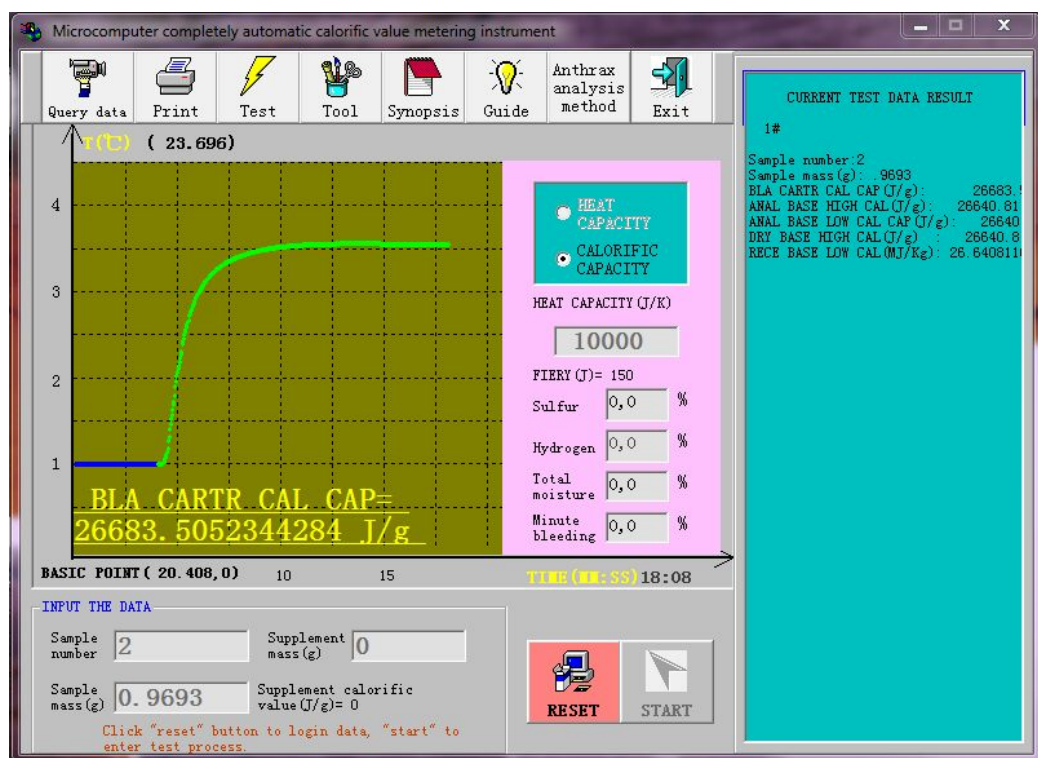


Рис. 1: График температурной зависимости.

Полученное значение энтальпии сгорания бензойной кислоты: $\Delta H_{\text{сгор.}} = 26.68 \text{ кДж/г} = 3255.44 \text{ кДж/моль}$.

Литературное значение энтальпии сгорания бензойной кислоты: $\Delta H_{\text{сгор.}} = 3226,7 \text{ кДж/моль}$.