Основные законы термохимии.

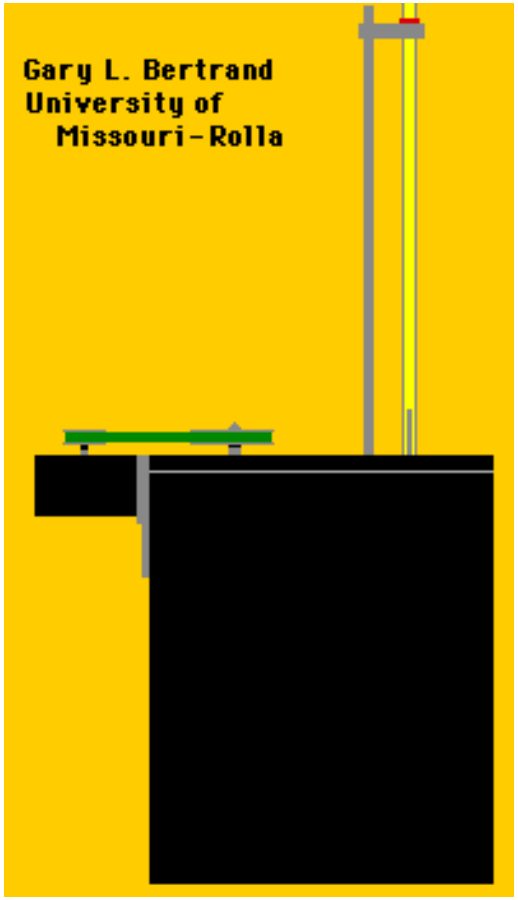
Тепловой эффект химической реакции.

Калориметрическая бомба

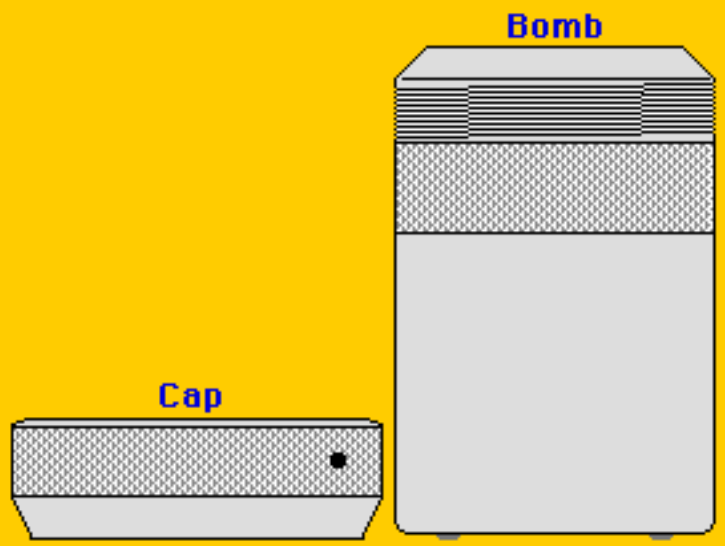
HTTP://WWW.HEMI.NSU.RU/UCHEB211.HTM

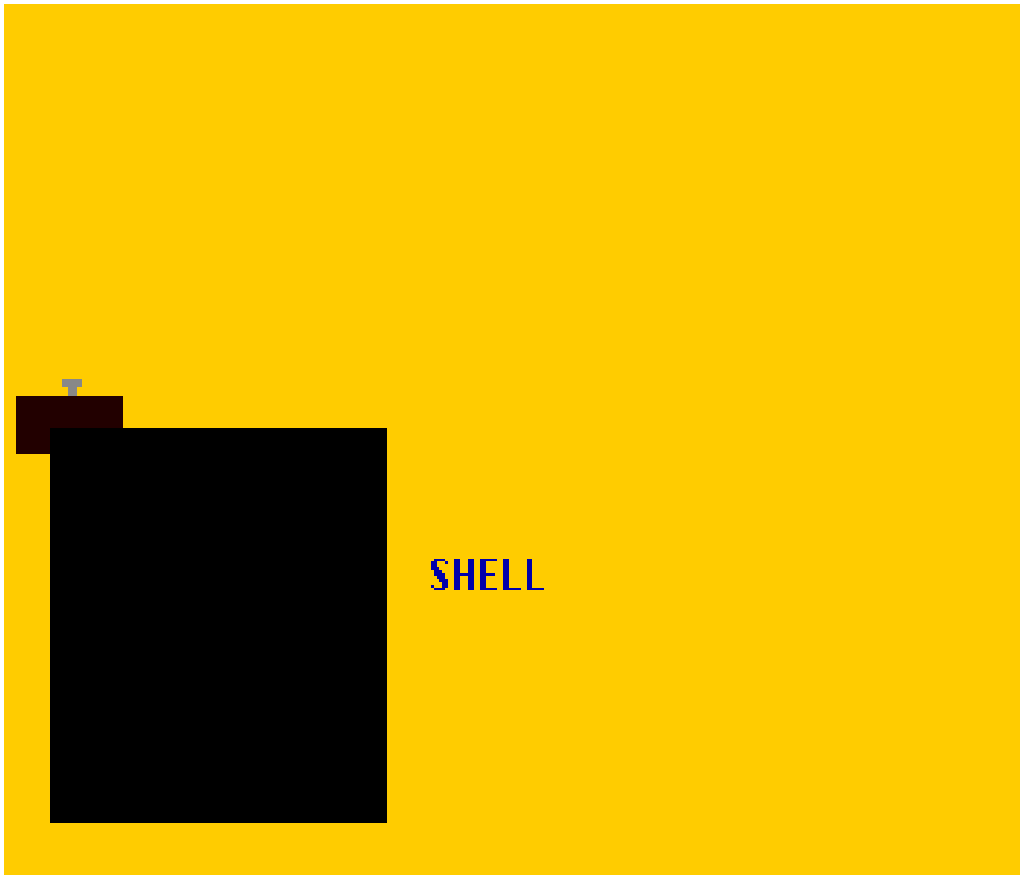
- Калориметры более удобные - наполненные водой и снабженные термометром.
- В этом случае о количестве выделившейся теплоты судят по повышению температуры жидкости.
- Количество теплоты $Q = mc(t_2 - t_1)$, где m - масса воды в калориметре, c - её удельная теплоемкость, t_1 - температура воды до начала реакции и t_2 - температура воды по окончании реакции

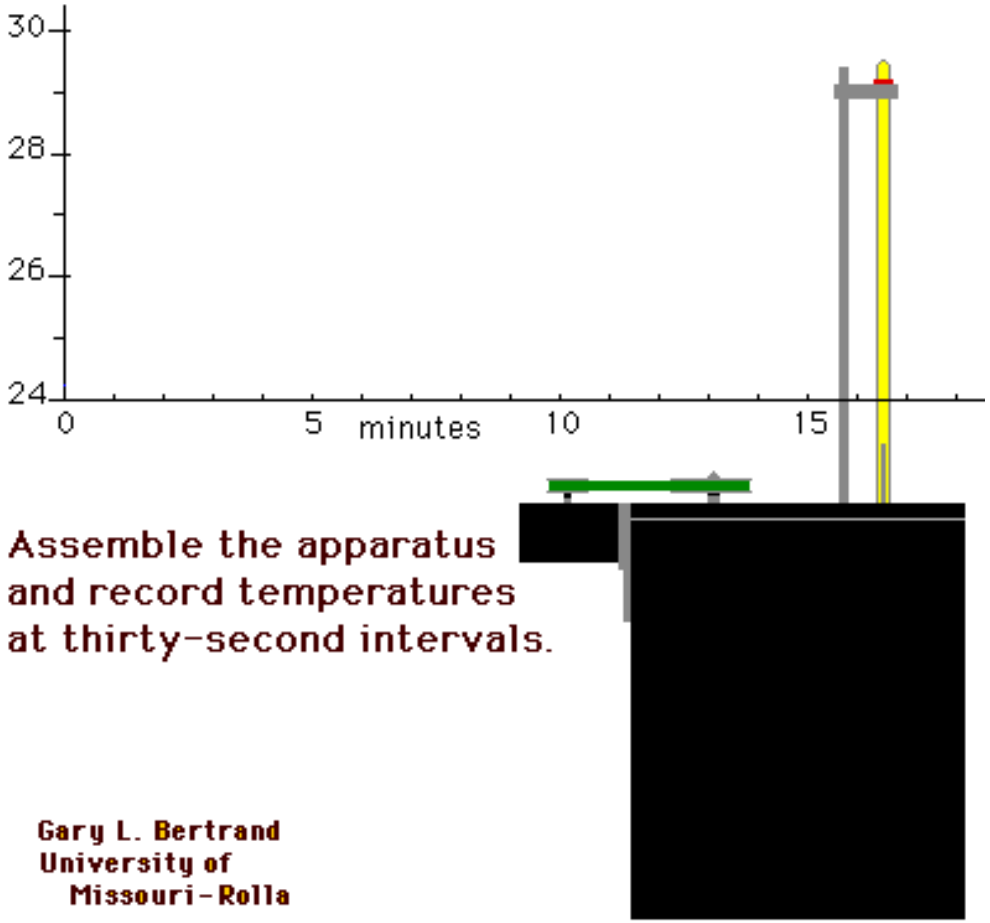
. На анимированной схеме с сайта The Oxygen Bomb Calorimeter показан принцип работы такого калориметра.



Gary L. Bertrand
University of Missouri-Rolla




SHELL



Assemble the apparatus and record temperatures at thirty-second intervals.

Gary L. Bertrand
University of
Missouri-Rolla