



Тепловой эффект химических реакций

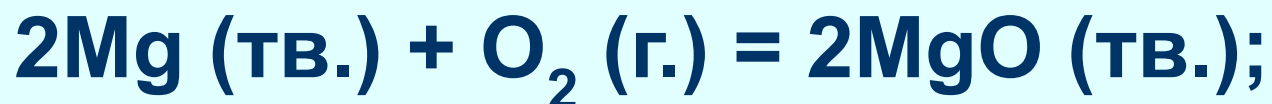
Классификация реакций по тепловому эффекту

Химические
реакции

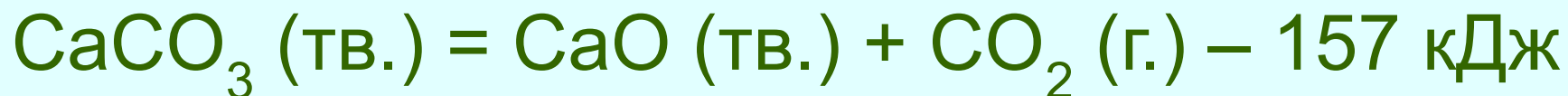
Экзотермические

Эндотермические

Термохимические уравнения



$$\Delta H^\circ = -1203,6 \text{ кДж}$$



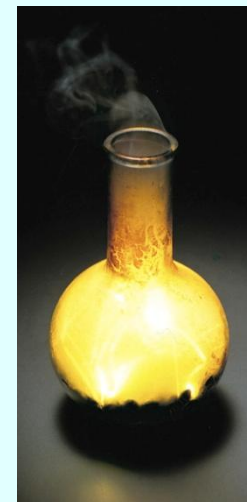
Задача

На основании термохимического уравнения горения фосфора:



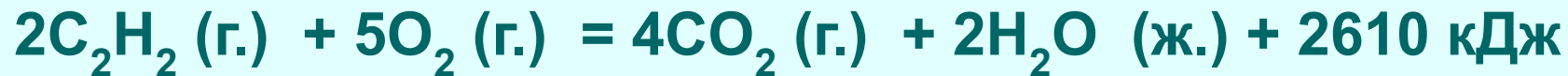
рассчитайте, какое количество теплоты выделится при окислении:

- а) 3 моль;
- б) 24,8 г ;
- в) 15,5 кг фосфора.



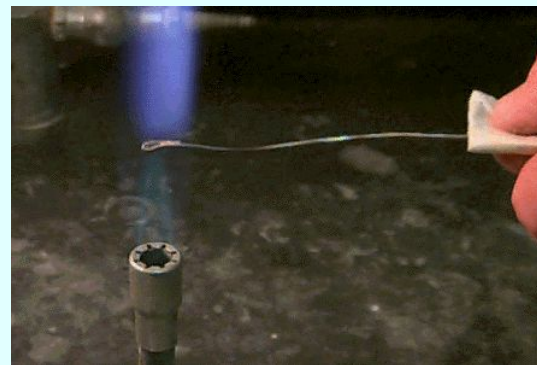
A28

- В результате реакции, термохимическое уравнение которой



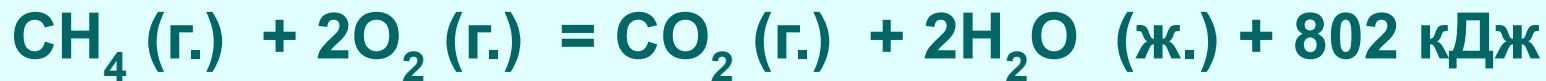
выделилось **652,5** кДж теплоты. Объем сгоревшего ацетиленового газа равен

- 1) 11,2 л
- 2) 22,4 л
- 3) 44,8 л
- 4) 67,2 л



A28

- Согласно термохимическому уравнению реакции



количество теплоты, выделившейся при сжигании **24 г** метана, равно

- 1) 1604 кДж
- 2) 1203 кДж
- 3) 601,5 кДж
- 4) 401 кДж

A28

- В результате реакции, термохимическое уравнение которой



выделилось **182** кДж теплоты. Масса образовавшегося при этом кислорода равна

- 1) 96 г
- 2) 192 г
- 3) 288 г
- 4) 576 г

A28 альтернативный вариант

- Объем ацетилена (н.у.), необходимый для получения 242,5 г дихлорэтена равен

1) 22,4 л

2) 44,8 л

3) 56 л

4) 112 л

