

# Решение задач: расчеты по термохимическим уравнениям

# Химические реакции (по тепловому эффекту)

Q - тепловой эффект химической реакции

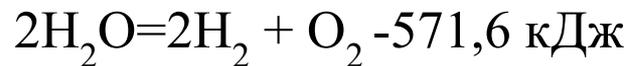
Экзотермические

+Q



Эндотермические

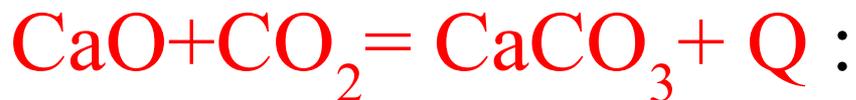
-Q



1 Термохимическое уравнение реакции разложения карбоната кальция

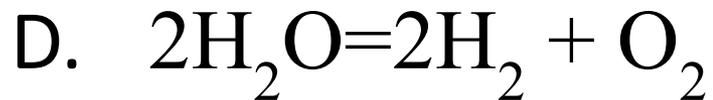
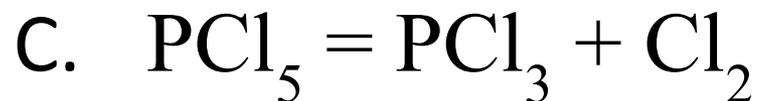
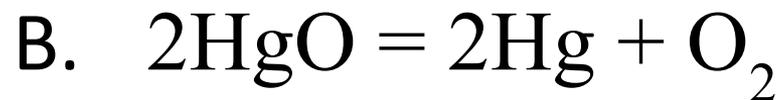


Определить тепловой эффект Q реакции

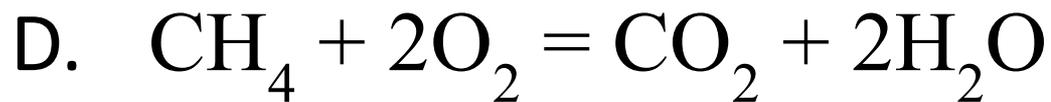
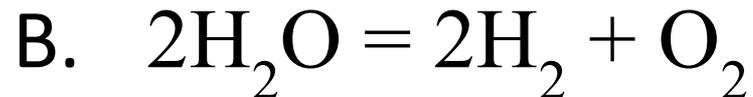


- A. -178 кДж
- B. +178 кДж
- C. -178/2 кДж
- D. +178/2 кДж

2 Какая химическая реакция является  
**экзотермической**:



3 Какая химическая реакция является  
**эндотермической**:



4 Найти количество теплоты, образующейся при сгорании 44,8 л водорода в хлоре (н.у.):



- A. 184,6/2 кДж
- B. 184,6 кДж
- C. 184,6/4 кДж
- D. 184,6\*2 кДж

5 По термохимическому уравнению реакции

$$\text{C} + \text{O}_2 = \text{CO}_2 + 402,24 \text{ кДж}$$

определить, сколько сгорело каменного угля, если выделилось 33 520 кДж теплоты.

6 Сколько моль озона можно получить из  
18 моль кислорода? Сколько при этом  
затрачивается энергии:

