

# 化学基本事項まとめ(理論分野)

1-43 熱の定義①反応熱

1-44 熱の定義②結合エネルギー, 転移熱

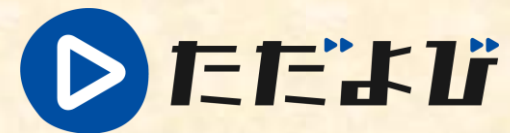
1-45 熱化学方程式を用いた計算①単体基準

1-46 熱化学方程式を用いた計算②原子状態基準

1-47 ボルン・ハーバーサイクル

問

次の(1), (2)の熱化学方程式を記せ。



ただし, エタン分子のC—H結合, C—C結合の結合エネルギーをそれぞれ413 kJ/mol, 348 kJ/molとする。

- (1) 1 molのエタンを, 2 molの炭素原子と6 molの水素原子に解離する。
- (2) 黒鉛の昇華熱は715 kJ/molである。