

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

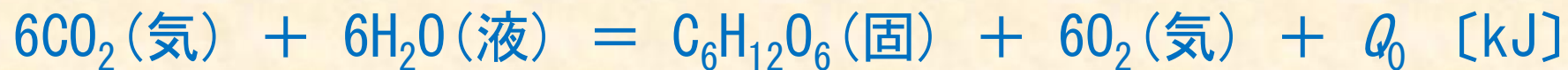
1-45 熱化学方程式を用いた計算①単体基準

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



植物が光合成によって二酸化炭素と水からグルコースと酸素を生成する反応の熱化学方程式を書くと下式のようなになる。式中の反応熱 Q_0 を整数値で求めよ。ただし、炭素(黒鉛)の燃焼熱を394 kJ/mol, 水素の燃焼熱を286 kJ/mol, 固体のグルコース($C_6H_{12}O_6$)の生成熱を1273 kJ/molとする。また、水素の燃焼で生じる水は液体であるとする。



(東北大(理))