

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

下の熱化学方程式中の Q の値を整数値で求めよ。
ただし、水素分子のH—H結合、酸素分子のO=O結合、
水分子のO—H結合の結合エネルギーはそれぞれ
436 kJ/mol, 498 kJ/mol, 463 kJ/mol, 水の蒸発熱は
44 kJ/molとする。

