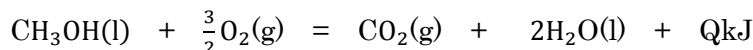
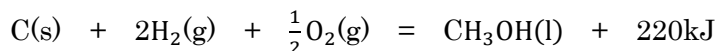
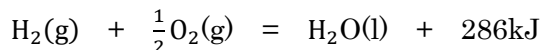
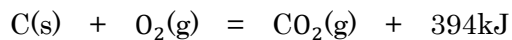
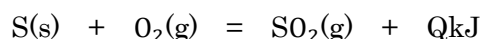
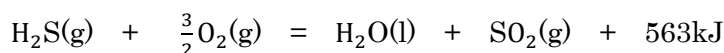
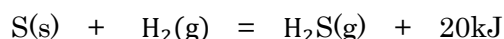
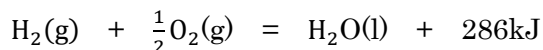


演習 4 熱化学方程式 演習 1

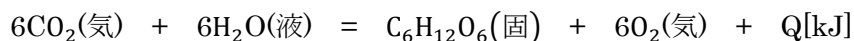
(1) 次のような熱化学方程式が与えられている。メタノール CH_3OH の燃焼熱 Q を整数で求めよ。



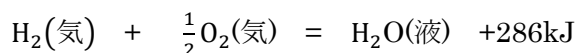
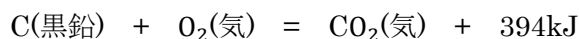
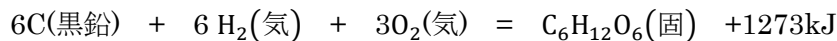
(2) 次のような熱化学方程式が与えられている。二酸化硫黄の生成熱 Q を整数で求めよ。



(3) 植物の合成には、二酸化炭素と水からグルコース $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ をつくり、酸素を放出する反応がある。この反応の熱化学方程式は、次の式で表すことができる。



反応熱 Q を、次の熱化学方程式を用いて計算すると何 kJ になるか。最も適当な数値を、下の①～⑥のうちから一つ選べ。



① -4080 ② -2807 ③ -593 ④ 593 ⑤ 2807 ⑥ 4080

[センター試験 11'本試 第2問 問1]

Comment

(1) 難易度：1～2 基本問題です。しっかり方法論をマスターしてください！

(2) 難易度：1～2 基本問題です。しっかり方法論をマスターしてください！

(3) 難易度：2～3 基本問題です。しっかり方法論をマスターしてください！