**高二年级化学第2课时《优化“火箭燃料”》提升作业答案**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** |
| **A** | **B** | **D** | **C** | **D** | **C** |

7. H2O(l)=H2(g)+1/2O2(g)  ΔH=+286 kJ/mol

H2S(g)=H2(g)+S(s)  ΔH=+20 kJ/mol

系统（II）

8. 答案：

(1)N2H4(l)＋2H2O2(l)===N2(g)＋4H2O(g)Δ*H*＝－641.6 kJ/mol

(2)408.8 kJ

(3)产物为氮气和水，无污染

(4)2NH3＋ClO－===N2H4＋Cl－＋H2O NaCl

9. 答案：

(1) -2

(2)

(3) 2Δ*H*3−2Δ*H*2−Δ*H*1

反应放热量大、产生大量气体

(4) N2H6(HSO4)2

(5)  1    N2H4的用量少，不产生其他杂质（还原产物为N2和H2O，而Na2SO3产生Na2SO4）