**高二年级化学第2课时《优化“火箭燃料”》基础作业答案**

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

7．（1）放热 △*H*=－273 kJ/mol < 0（反应物的总能量大于生成物的总能量）

（2） △*H*=－346 kJ/mol

8. TiO2（s）+2Cl2（g）+2C（s）=TiCl4（g）+2CO（g）△H=－45.5kJ•mol﹣1

9.  -2

2Δ*H*3−2Δ*H*2−Δ*H*1

反应放热量大、产生大量气体