

化学 期中测试（基础卷）

人教版高二上学期 | 姓名：_____ 得分：_____

一、单选题

- 下列关于反应热（恒压条件下）的描述，正确的是？
 - 反应热等于生成物总焓与反应物总焓之差
 - 反应热与反应路径有关
 - 反应热只与物质种类有关
 - 反应热是恒压条件下体系吸收或释放的热量
- 热化学方程式中，反应热的符号为负表示该反应是？
 - 吸热反应
 - 放热反应
 - 不可逆反应
 - 可逆反应
- 已知某反应的 ΔH 为 -100 kJ/mol ，说明该反应是？
 - 吸热反应
 - 放热反应
 - 无法判断
 - 需要更多信息
- 根据盖斯定律，下列说法正确的是？
 - 反应的焓变与反应路径无关
 - 反应的焓变与反应路径有关
 - 只能通过直接实验测量焓变
 - 反应的焓变取决于反应的速率
- 对于一个化学反应，若其正向反应是放热的，则其逆向反应是？
 - 吸热反应
 - 放热反应
 - 无法确定
 - 不发生反应
- 在热化学方程式中，若反应物的系数为2，则其对应的反应热应如何处理？
 - 保持不变
 - 乘以2
 - 除以2
 - 与系数无关
- 对于反应 $2\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{SO}_3(\text{g})$ ，其浓度平衡常数 K_c 的单位是？