

## 参考答案

### 六、单项选择题（共 20 分）

27	28	29	30	31	32	33	34	35	36
C	A	C	B	B	C	A	A	D	D
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46
D	B	D	C	B	D	B	D	D	B

### 七、填空题

47. ① O<sub>2</sub> ② CO<sub>2</sub> ③ 吸附 ④  $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2\text{H}_2\text{O}$  ⑤ 4; 8:9;  $6.02 \times 10^{22}$

48. ① bc ②  $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{通电}} 2\text{H}_2\uparrow + \text{O}_2\uparrow$ ; 将带火星的木条置于尖嘴处, 木条复燃

③ 30℃时, 甲和乙的溶解度相等, 均为 40g/100g 水; 降温结晶; 75; c

49. ①  $\text{CaCO}_3 \xrightarrow{\text{高温}} \text{CaO} + \text{CO}_2\uparrow$  ② 过滤 ③ 白色固体逐渐溶解, 有大量气泡产生

④ 滴加酚酞, 溶液变红或通入 CO<sub>2</sub> 气体, 溶液变浑浊等

⑤ 碳酸钙、杂质 (可能含氢氧化钙)

### 八、简答题

50. ① 长颈漏斗

② A; E;  $2\text{KClO}_3 \xrightarrow[\Delta]{\text{MnO}_2} 2\text{KCl} + 3\text{O}_2\uparrow$ ; 分解反应; 催化

③ B; 可随时控制反应的开始与停止

④ 10g; 一开始有气泡产生, 后面产生气泡的速度越来越慢, 最终停止

51. ① SO<sub>2</sub>

② 白色粉末逐渐变蓝;  $\text{CO} + \text{CuO} \xrightarrow{\Delta} \text{Cu} + \text{CO}_2$

③ 无法检验 SO<sub>2</sub> 和 CO<sub>2</sub> 的存在情况

④ 无法检验 H<sub>2</sub>O; 无尾气处理装置