



太原市山大附中 2017-2018 学年第一学期月考

高二化学试卷解析

一、选择题

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	C	A	B	B	D	C	D	B	A	C
题号	11	12	13	14	15					
答案	C	B	C	D	C					

二、填空题 (本题包括 3 小题, 共 36 分)

16. (1) $\text{CH}_3\text{OCH}_3(\text{g}) + 3\text{O}_2(\text{g}) = 2\text{CO}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2\text{O}(\text{l})$ $\Delta H = -1455 \text{ kJ/mol}$; $4.8N_A$

(2) -378.8 kJ/mol (3) ①ADE ②变小; 变小

17. (1) 20; 减小 (2) 减小; 减小; 减小 (3) 温度升高; 压强增大

18. I. (1) abd (2) ac; II (1) $0.18 \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{min})$ (2) 0.4 (3) 正向; 2.2 mol

三、实验题 (本题包括 2 小题, 共 19 分)

19. (1) 产生气泡快慢; 排除阴离子对实验造成的干扰

(2) 恢复原状, 则气密性良好, 否则, 气密性不好; 收集 40 mL 气体所需的时间

(3) $2\text{MnO}_4^- + 5\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 + 6\text{H}^+ = 2\text{Mn}^{2+} + 10\text{CO}_2 \uparrow + 8\text{H}_2\text{O}$; Mn^{2+} 对该反应有催化效果

20. (1) 量筒; 环形玻璃搅拌棒

(2) B (3) ①都生成 $0.05 \text{ mol H}_2\text{O}$; $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ 电离吸热 ② -54.8 kJ/mol