



山西大学附中

2013~2014 学年第二学期高一 (5 月) 月考

化学试题评分细则

第 I 卷 (选择题, 共 60 分)

一、选择题 (本题包括 15 小题, 每小题 4 分, 共 60 分。每小题只有一个选项符合题意)

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

第 II 卷 (非选择题, 共 40 分)

16. (13 分) (1) ABD (3 分)

(2) acd (3 分)

(3) ① C_2H_4 ; (2 分)

② C_3H_8 和 CO (或 C_4H_6 和 H_2 或 C_3H_6 和 CH_2O) (3 分)

(4) BC 漏选得 1 分, 选错 0 分 (2 分)

17. (12 分) I. (1) $Y \rightleftharpoons 2X$ 或 $2X \rightleftharpoons Y$ (不写可逆符号为 0 分) (2 分)

(2) bd (2 分)

II. (3) AB (2 分)

III. (4) $0.0075 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{s}^{-1}$ (2 分)

(5) 增大压强 (1 分) 或在一定范围内降低温度 (1 分) (2 分)

(6) 温度为 600°C (1 分), 压强为 1 MPa (1 分) (2 分)

18. (15 分) (1) $H_2O_2 + 2HI = 2H_2O + I_2$ (2 分)

(2) ① 其他条件不变的情况下, 反应物浓度增大, 反应速率增加 (2 分)

缺: “其他条件不变的情况下” 仅得 1 分。

② 温度过高, 双氧水分解, 反应物浓度降低, 造成反应速率减慢 (2 分)

(3) ① I: $2 \text{ mL } 0.1 \text{ mol/L } H_2O_2$ 溶液。 (2 分)

II: 向试管 1 中加入 1 mL KI 溶液, 向试管 2 中加入 1 mL 水。 (2 分)

未写试管 2 中加入等量的水为 0 分。

② 加入 KI 溶液的试管中产生气体的速率快。 (2 分)

(4) 反应速率与 $c(H_2O_2)$ 和 $c(I^-)$ 成正比 或写: $v = kc(H_2O_2)c(I^-)$ (3 分)

若答: 催化剂的浓度 (或 $c(I^-)$) 会影响化学反应速率 (仅得 1 分)

