福建省部分达标学校 2023~2024 学年第一学期期中质量监测

高二化学试卷参考答案

一、选择题

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12
答案	Α	С	В	В	С	С	D	D	В	С	С	С

二、非选择题

- 13. (12分,每空2分)
 - $(1)(1)4A(g)+5B(g) \Longrightarrow 6C(g)+4D(s)$
 - ②0. 15 mol L^{-1} min⁻¹
 - ③加入催化剂或增大压强或升高温度

(2) ①+41
$$\frac{K_1}{K_2}$$

②B

- 14. (12分)
 - (1)是(1分) 取少量反应后的溶液于试管中,滴加 KSCN 溶液,出现红色(其他合理答案也给分,2分)

(2)
$$K = \frac{c^2 (Fe^{2+})c(I_2)}{c^2 (Fe^{3+})c^2 (I^-)} (2 分)$$

- (3)往电极 a 附近滴入少量淀粉溶液,出现蓝色,说明有 I_2 生成(2 分)
- (4)化学平衡状态(1分)
- (5)溶液稀释引起平衡移动(有答到"溶液稀释"即可给分,2分)
- (6)加入 Ag^+ 发生反应; Ag^++I^- —— $AgI \bigvee$, $c(I^-)$ 降低, 增大 $c(Fe^{2+})$ 平衡均逆向移动(2分)
- 15. (14分,每空2分)
 - (1)AB
 - $(2)\frac{k_{\mathbb{E}}}{k_{\check{\mathbb{E}}}}$
 - $(3)2.24 \times 10^{-2}$
 - (4)温度升高,催化剂活性下降,导致去除率降低
 - (5) ① 33. 3%
 - ②840 ℃
 - (3)1.14
- 16. (14分,每空2分)
 - (1)Fe 阴
 - (2)NiO₂+2e⁻+2H₂O = Ni(OH)₂+2OH⁻
 - (3)6.6
 - (4)阻挡固体颗粒,防止 $LiMn_2O_4$ 与 MnO_2 混合导致产物不纯 $LiMn_2O_4+3e^-+8H^+$ —— $Li^++2Mn^{2^+}+4H_2O$
 - (5)增大