

普通高中 2018-2019 学年度第一学期教学质量监测与评价

高二化学参考答案及评分标准

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
C	D	C	C	B	A	B	A	D	D	B	C	D	B	D	A

17. (除特殊标记外, 每空 2 分, 共 13 分)

(1) D, 0.10mol/L

(2) ①强 (1 分) , < , $M^+ + H_2O \rightleftharpoons MOH + H^+$

② $c(M^+) > c(A^-) > c(OH^-) > c(H^+)$ 、 =

18. (除特殊标记外, 每空 2 分, 共 12 分)

(1) ① 60% ② a、b

(2) < < (各 1 分)

(3) ① $1.25 \text{ mol} \cdot (\text{L} \cdot \text{min})^{-1}$ $\frac{c(CH_3OCH_3)}{c^2(CO_2)c^6(H_2)}$

②ABC

19. (除特殊标记外, 每空 2 分, 共 12 分)

(1) ①小于 ② < (每空 1 分)

(2) ① $SO_3(g) + H_2O(l) = H_2SO_4(l)$ $\Delta H = -130 \text{ kJ/mol}$

② $\Delta H = 5\Delta H_2 + 12\Delta H_3 - 2\Delta H_1$

③20%

(3) 567.85 、 $2N_2H_4(g) + 2NO_2(g) \rightleftharpoons 3N_2(g) + 4H_2O(g)$ $\Delta H = -1135.7 \text{ kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$

20. (除特殊标记外, 每空 2 分, 共 15 分)

(1) ① Cu AgNO₃ (每空 1 分)

② $Ag^+ + e^- = Ag$

(2) ①原电池, CH₃OH。 (每空 1 分)

② $CH_3OH - 6e^- + 8OH^- = CO_3^{2-} + 6H_2O$

③ A, (1 分) $4OH^- - 4e^- = O_2 \uparrow + 2H_2O$

④ $4Ag^+ + 2H_2O = 4Ag + O_2 \uparrow + 4H^+$

⑤ 1