

2018-2019学年第一学期末学业水平检测

高二化学试题参考答案

第 I 卷（共 57 分）

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
答案	C	B	D	A	B	C	B	C	A	D	C	A	B
题号	14	15	16	17	18	19							
答案	B	D	D	A	C	B							

第 II 卷（共 43 分）

20. (10 分)

(1) . ② ④⑦ (3 分, 每答对 1 个给 1 分)

(2) $\text{HCO}_3^- + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3 + \text{OH}^-$ (1 分) (3). 4 (2 分)

(4). $0.05 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ $1 \times 10^{-13} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (2 分, 不写单位不给分)

(5). Cl_2 1.42 (2 分)

21. (11 分)

(1). 酸式 (1 分) (2). ④⑥ (2 分, 每答对 1 个给 1 分)

(3). 最后一滴标准液滴入锥形瓶中, 溶液恰好由无色变成紫红色 (1 分) 且 30 秒内或半

分钟不褪色 (1 分) (4). 2 (3 分) (5). 偏高 偏低 无影响 (3 分)

22. (10 分)

(1). $K = \frac{c(\text{CH}_3\text{OH}) \times c(\text{H}_2\text{O})}{c(\text{CO}_2) \times c^3(\text{H}_2)}$ (2 分)

(2). $0.075 \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{min})$ (2 分, 不写单位扣 1 分) 50% (2 分) (3). BC (2 分)

(4). -443.4 (2 分)

23. (12 分)

(1). $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{NaHCO}_3 + \text{NaOH}$ (2 分) (2). 逆反应方向或左 (2 分)

酸 (2 分) (3). $<$ (2 分) (4). $1 \times 10^{-8} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ (2 分, 不写单位扣 1 分)

(5). $c(\text{H}^+) > c(\text{SO}_4^{2-}) > c(\text{NH}_4^+) > c(\text{OH}^-)$ (2 分)