

西安市雁塔区第二中学 2022-2023 学年度第二学期第二次阶段 性测评高一年级化学试题答案

一、选择题（每题 3 分，共 54 分）

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

二、非选择题

19. (14 分)

(1) C (2 分)

(2) ①483.6 (2 分)

② $(E_D + 3E_C - E_A - 2E_B) \text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (2 分)

③ $\text{Na}_2\text{O}_2(\text{s}) + 2\text{Na}(\text{s}) = 2\text{Na}_2\text{O}(\text{s}) \Delta H = -317 \text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (2 分)

④ a、玻璃搅拌器 (2 分)

b、 $\text{H}^+(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq}) = \text{H}_2\text{O}(\text{l}) \quad \Delta H = -57.3 \text{kJ} \cdot \text{mol}^{-1}$ (2 分)

c、不相等 (1 分) 相等 (1 分)

20. (10 分, 每空 2 分)

(1) $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 3\text{SO}_3^{2-} + 8\text{H}^+ = 3\text{SO}_4^{2-} + 2\text{Cr}^{3+} + 4\text{H}_2\text{O}$

(2) ① 排除水的稀释对溶液颜色变化造成的影响;

② $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ (橙色) + $\text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons 2\text{CrO}_4^{2-}$ (黄色) + 2H^+ , 溶液中大量的 SO_3^{2-} (或 OH^-) 与 H^+ 结合导致溶液中 $c(\text{H}^+)$ 下降, 平衡正向移动, 溶液颜色变黄;

③ 酸性条件下, Na_2SO_3 溶液和铬(VI)盐溶液发生氧化还原反应, 生成 Cr^{3+} ;

④ 溶液变绿;

21. (10分,每空2分)

(1) $3X + Y \rightleftharpoons 2Z$;

(2) $0.05 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$;

(3) 0.9; 放热;

(4) B

22. (10分)

(1) $2\text{MnO}_4^- + 5\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 + 6\text{H}^+ = 2\text{Mn}^{2+} + 10\text{CO}_2 \uparrow + 8\text{H}_2\text{O}$

(2) $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 浓度越大, 化学反应速率越快 (1分) 5.0 (1分)

(3) $\frac{0.05}{4} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$

(4) MnSO_4 (1分) $t < t_3$ (1分) $\text{MnO}_4^- + \text{Mn}^{2+} = \text{MnO}_4^{2-} + \text{Mn}^{3+}$

22. (12分, 每空2分)

(1)c

(2) ① 吸热: $\frac{c(\text{CO}) \times c(\text{H}_2\text{O})}{c(\text{CO}_2) \times c(\text{H}_2)}$

② hc

③ 50%; 正向或者向右移动

关于我们

自主选拔在线是致力于提供新高考生涯规划、强基计划、综合评价、三位一体、学科竞赛等政策资讯的升学服务平台。总部坐落于北京，旗下拥有网站（[网址: www.zizzs.com](http://www.zizzs.com)）和微信公众平台等媒体矩阵，用户群体涵盖全国 90% 以上的重点中学师生及家长，在全国新高考、自主选拔领域首屈一指。

如需第一时间获取相关资讯及备考指南，请关注**自主选拔在线**官方微信号：**zizzsw**。

