

2022~2023 学年度第一学期期末质量检测

高一化学试卷参考答案

2023.1

(考试时间 90 分钟 满分 100 分)

第一部分

本部分共 14 小题，每小题 3 分，共 42 分。在每题列出的四个选项中，选出最符合题目要求的一项。

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

第二部分

本部分共 5 题，共 58 分。

15. (9 分)

(1) H_2O (2 分)

(2) Fe (1 分)

(3) 0.2 (1 分)

(4) Fe、 Fe_3O_4 (2 分)

(5) ① a (1 分)

② 待反应后蒸发皿中产生足够多的气泡，再用燃着的火柴去点燃，可听到爆鸣声。

(2 分)

16. (11 分)

(1) ① Na (2 分)

② $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH} + \text{H}_2 \uparrow$ (2 分)

③ 钠熔成光亮的小球 (1 分)

(2) NaHCO_3 不稳定，受热易分解 $2\text{NaHCO}_3 \xrightarrow{\Delta} \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ ；金属钾等

物质与 H_2O 、 CO_2 发生剧烈反应，如 $2\text{K} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{KOH} + \text{H}_2 \uparrow$ 。(2 分)

(3) ① 滴加氨水，直到不再产生白色絮状沉淀为止。将沉淀分装在两支试管中，向一支试管中滴加盐酸，向另一支试管中滴加 NaOH 溶液。边滴加边振荡，沉淀均溶解。

(2 分)

② 从 Na 到 Al，核电荷数依次增多，原子半径逐渐减小，失电子能力逐渐减弱，金属性逐渐减弱。(2 分)

17. (11 分)

(1) VIIA (1 分)

(2) 碱 (1 分)

(3) ① HCO_3^- 、 CO_3^{2-} (1 分)

② $>$ (1 分)

③ Br_2 易挥发 (1 分)

④ $3\text{Br}_2 + 3\text{CO}_3^{2-} = \text{BrO}_3^- + 5\text{Br}^- + 3\text{CO}_2 \uparrow$ (2 分)

⑤ $\text{BrO}_3^- + 5\text{Br}^- + 6\text{H}^+ = 3\text{Br}_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

⑥ BrO_3^- 有强氧化性能氧化 HCl (2 分)

18. (14 分)

(1) $\text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$ (1 分)

(2) $\text{Fe} + 2\text{H}^+ = \text{Fe}^{2+} + \text{H}_2 \uparrow$ 、 $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{H}^+ = 2\text{Fe}^{3+} + 3\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

(3) ① Fe^{3+} (1 分)

② $\text{Fe} + 2\text{Fe}^{3+} = 3\text{Fe}^{2+}$ (2 分)

③ $4\text{Fe}^{2+} + \text{O}_2 + 4\text{H}^+ = 4\text{Fe}^{3+} + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

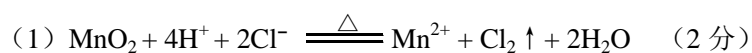
④ 加热浓缩，冷却结晶 (1 分)

(4) ① 100 mL 容量瓶 (1 分)

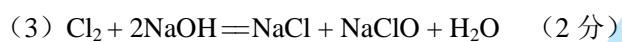
② $\text{MnO}_4^- + 5\text{Fe}^{2+} + 8\text{H}^+ = \text{Mn}^{2+} + 5\text{Fe}^{3+} + 4\text{H}_2\text{O}$ (2 分)

③ $\frac{2.8bc}{a}$ (2 分)

19. (13分)



(2) 饱和 NaCl 溶液 (1分)



(4) ① 氧化性 (1分)



(5) ① 滴加 AgNO_3 溶液, 无明显变化 (2分)

② AgClO 不是很难溶的物质, 溶液中存在少量的 HClO (2分)

(6) 向滤液中滴加一滴品红, 品红褪色 (1分)

关于我们

北京高考在线创办于 2014 年，隶属于北京太星网络科技有限公司，是北京地区极具影响力的中学升学服务平台。主营业务涵盖：北京新高考、高中生涯规划、志愿填报、强基计划、综合评价招生和学科竞赛等。

北京高考在线旗下拥有网站门户、微信公众平台等全媒体矩阵生态平台。平台活跃用户 40W+，网站年度流量数千万量级。用户群体立足于北京，辐射全国 31 省市。

北京高考在线平台一直秉承 “精益求精、专业严谨” 的建设理念，不断探索 “K12 教育+互联网+大数据” 的运营模式，尝试基于大数据理论为广大中学和家长提供新鲜的高考资讯、专业的高考政策解读、科学的升学规划等，为广大高校、中学和教科研单位提供 “衔接和桥梁纽带” 作用。

平台自创办以来，为众多重点大学发现和推荐优秀生源，和北京近百所中学达成合作关系，累计举办线上线下升学公益讲座数百场，帮助数十万考生顺利通过考入理想大学，在家长、考生、中学和社会各界具有广泛的口碑影响力

未来，北京高考在线平台将立足于北京新高考改革，基于对北京高考政策研究及北京高校资源优势，更好的服务全国高中家长和学生。



微信搜一搜

北京高考资讯