北京市西城区 2022—2023 学年度第一学期期末试卷

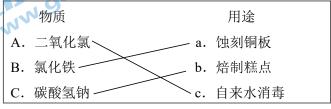
高一化学答案及评分参考

2023.1

第一部分(本部分共25 题, 每题 2 分, 共50 分)

<u> </u>													
题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13
答案	D	D	A	D	A	С	В	С	D	В	A	A	В
题号	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	
答案	С	В	В	C	A	A	D	В	D	С	С	С	

第二部分(每空1分,注明的除外,共50分)其他合理答案均可参照本答案给分



- 27. (4分)
- (1) Fe CuSO₄
- (2) 22.4

- 28. (4分)
- (1) 5.85 (2) 100 mL 容量瓶 (2 分)
- (3) b

- 29. (3分)
- (1) Na₂CO₃
- (2) >
- (3) 加热 NaHCO3 一段时间后,澄清石灰水变浑浊;加热 Na2CO3 一段时间后,澄清石灰 水未见浑浊
- 30. (6分)
- (1) c
- (2) $ZnO + H_2S = ZnS + H_2O$
- (3) ①错
- ②对
- 4)对

- 31. (8分)
- (2) :Ö::C::Ö:
- (4) ①第四周期第IA族
 - 从左到右,核电荷数依次增多,原子半径逐渐减小 2C<N<O
- (5) c、d (2分)

北京市西城区 2022—2023 学年度第一学期期末试卷 高一化学答案及评分参考 第1页(共2页)



- (1) $MnO_2 + 4HCl$ (浓) $\stackrel{\triangle}{=} MnCl_2 + Cl_2 \uparrow + 2H_2O$ (2分)
- (2) 饱和食盐水



- (4) $Cl_2 + 2OH^- = Cl^- + ClO^- + H_2O$
- (5) b

33. (9分)

- (1) ②生成蓝色沉淀
- ③KSCN 溶液

Fe(OH)3 Fe(OH)3 胶体

- (2) $12Fe^{3+} + Fe = 3Fe^{2+}$
 - ②Fe(OH)₃ 胶体 从 B 中去除 Fe(OH)₃ 胶体后得到的 E 不再显黄色, C 中含有 Fe(OH)₃ 胶体而不含 Fe³⁺仍显黄色
- (3) ①0.96

②b

34. (7分)

- (1) $FeO + 2H^+ = Fe^{2+} + H_2O$ $2Fe^{2+} + Cl_2 = 2Fe^{3+} + 2Cl^-$
- (2) SiO₂
- (3) 液固比为3:1时,溶液浓度大,溶剂水含量少,蒸发浓缩时能耗低
- (4) 1 $\boxed{2m}$ FeCl₃ + \boxed{mn} NaOH == $\boxed{1}$ [Fe₂(OH)_nCl_{6-n}]_m + \boxed{mn} NaCl

②防止OH⁻局部浓度增大,生成Fe(OH)3等杂质

(5) <u>70b</u>%



北京市西城区 2022—2023 学年度第一学期期末试卷 高一化学答案及评分参考 第 2页 (共 2页)



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。





Q 北京高考资讯

咨询热线: 010-5751 5980

微信客服: gaokzx2018

官方微信公众号: bjgkzx 官方网站: www.gaokzx.com