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

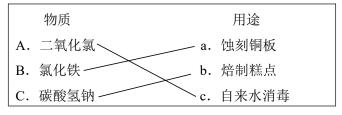
2023.1

第一部分(本部分共25题,每题2分,共50分)

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	С	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

26. (3分)



- 27. (4分)
- (1) Fe $CuSO_4$ (2) 22.4

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



- (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 ③对 ④对

- 31. (8分)
- (1) 3 (2) $: \ddot{O} :: C :: \ddot{O} :$ (3) c
- (4) ①第四周期第IA族

②C<N<O 从左到右,核电荷数依次增多,原子半径逐渐减小

(5) c、d (2分)

32. (6分)

- (1) $MnO_2 + 4HCl$ (浓) \triangleq $MnCl_2 + Cl_2 \uparrow + 2H_2O$ (2分)
- (2) 饱和食盐水



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

33. (9分)

Fe(OH)₃ Fe(OH)₃ 胶体

- (2) $(1)2Fe^{3+} + Fe = 3Fe^{2+}$
 - 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

(2)b

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
$$2m$$
 FeCl₃ + mn NaOH == 1 [Fe₂(OH)_nCl_{6-n}]_m + mn NaCl

②防止OH⁻局部浓度增大,生成Fe(OH)₃等杂质

