

2024~2025 学年度上期期末高一年级调研考试

化学参考答案及评分意见

一、选择题(共 16 题,每题 3 分,共 48 分)

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

二、非选择题(共 4 题,共 52 分)

17. (14 分)

(1) 第三周期第 IVA 族(2 分) 能(1 分)

(2) $2\text{NaOH} + \text{SiO}_2 = \text{Na}_2\text{SiO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ (2 分) 难溶(1 分)

(3) N 极(1 分) 共价(1 分)

(4) i. 黄色(1 分) $2\text{NaBr} + \text{Cl}_2 = 2\text{NaCl} + \text{Br}_2$ (2 分)iii. 说明实验 i 中 NaBr 过量,排除 b 试管实验中 Cl_2 的干扰(2 分) 易挥发(1 分)

18. (13 分)

(1) $\text{Na}^+[:\ddot{\text{O}}:\ddot{\text{O}}:]^2-\text{Na}^+$ (2 分) 光亮的表面变灰暗(1 分) Na_2CO_3 (1 分)(2) $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{NaOH} + \text{O}_2 \uparrow$ (2 分) 蓝色(1 分)

将带火星的木条伸入所收集的气体中,观察到木条复燃(2 分)

(3) 酚酞(1 分) 镊子(1 分) 镁条周围溶液变红(2 分)

19. (11 分)

I. (1) $\text{MnO}_2 + 4\text{H}^+ + 2\text{Cl}^- \xrightarrow{\Delta} \text{Mn}^{2+} + \text{Cl}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分) 滴液漏斗(1 分)

(2) b (2 分)

(3) $2\text{Cl}_2 + 2\text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{CaCl}_2 + \text{Ca}(\text{ClO})_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ (2 分) $\text{Ca}(\text{ClO})_2$ 或次氯酸钙(1 分)

II. (4) 控制低温(1 分)

(5) 在 A 和 C 装置之间添加一个盛有饱和食盐水的洗气瓶,除去 HCl 杂质(2 分)

20. (14 分)

(1) 研磨(1 分)

(2) 漏斗颈尖嘴部分未紧贴烧杯壁,无引流作用,所以速度慢(2 分)

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

氧化(或酸溶或过滤 I)(1 分)

KSCN(或 KSCN、双氧水)(2 分)

溶液变为红色(1 分)

(4) A(2 分) 冷却(1 分)

(5) 60.2(2 分)



锦宏教育
Jinhong Education