

福宁古五校教学联合体 2023-2024 学年第二学期期中质量监测

高二化学评分标准与评分细则

以下化学方程式的书写中，化学式书写错误、反应物、生成物漏写均不得分，“=”写成“→”、未标注“↑”、“↓”、未配平、配平错误、未标注“ \triangle ”等反应条件扣 1 分，化学方程式写出离子方程式扣 1 分，离子方程式写成化学方程式不给分。专业名词出现错别字不给分。

选择题（本题包括 12 小题，共 48 分，每小题 4 分）

1-5 BACBC 6-10 BDDAD 11-12 CC

13.(14 分)

(1) 2p(2 分) $\text{Na}^+ \left[:\ddot{\text{O}}::\ddot{\text{O}}:: \right]^{2-} \text{Na}^+$ (2 分)

(2) 第 4 周期 VA 族(2 分)

(3)

↑	↑	↑	↑	↑
---	---	---	---	---

 $\underset{3d}{\quad}$

↑

 $\underset{4s}{\quad}$ (2 分)

(4) d(2 分)

(5) π_3^4 (2 分)

(6) 六面体(2 分)

14.(13 分)

(1) $\text{N} > \text{C} > \text{H} > \text{B}$ (2 分) sp^3 (2 分)

(2) 高于(1 分) 吡咯分子间有氢键(2 分)

(3) 8(2 分)

(4) $\frac{1}{4}, \frac{1}{4}, \frac{1}{4}$ (2 分)

(5) 1:2(2 分)

15. (14 分)

(1) $4s^2 4p^2$ (2 分) sp^2 (2 分)

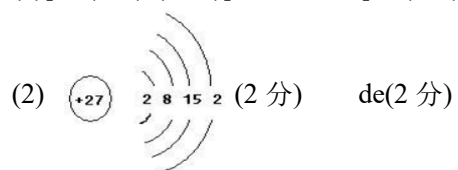
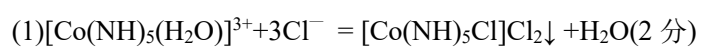
(2) 平面三角形(2 分) CO_3^{2-} 或 NO_3^- (2 分)

(3) ad(2 分)

(4) B(2 分)

(5) $\frac{112\sqrt{3}}{a^2 b p}$ (2 分)

16. (11 分)



(3) c (2 分)

(4) < (1 分) 丙酮中碳原子价层电子对数为 3，无孤电子对，二甲基亚砷中硫原子价层电子对数为 4，孤电子对数为 1，孤电子对对成键电子对的排斥作用较大，使得 $\text{C}-\text{S}-\text{O}$ 键角变小。 (2 分)