

## 高一化学评分标准与评分细则

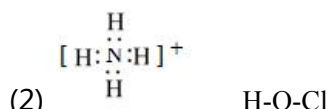
以下化学方程式的书写中，化学式书写错误、反应物、生成物漏写均不得分，“=”写成“→”、未标注“↑”、“↓”、未配平、配平错误、未标注“ $\triangle$ ”等反应条件扣 1 分，化学方程式写出离子方程式扣 1 分，离子方程式写成化学方程式不给分。专业名词出现错别字不给分。

一、选择题（本题包括 10 小题，共 40 分，每小题 4 分）

1-5 C B A B A 6-10 C D B D C

11.(14 分，每空 2 分)

(1)第二周期 VA 族 或 第 2 周期 VA 族



(3)  $2\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

(4) bc(2 分) (2 分 填出 1 个得 1 分，错填不得分)

催化剂

(5)b (6) $2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{光照}} \text{H}_2\uparrow + \text{H}_2\text{O}_2$

12.(16 分 每空 2 分)

(1)挥发性

(2)  $\text{Br}_2 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-} + 2\text{Br}^-$

取一定量的样品于试管中，滴加  $\text{BaCl}_2$  溶液，若生成白色沉淀，则说明有  $\text{SO}_4^{2-}$ （多写加  $\text{HCl}$  不扣分，未写取样扣 1 分）

(3)C (4) $\text{pH}=3$   $\frac{n(\text{Cl})}{n(\text{Br})}=1.1$

(5) ①  $\text{Br}_2 + 2\text{SCN}^- = (\text{SCN})_2 + 2\text{Br}^-$

② 否/不合理 未设计实验证明  $(\text{CN})_2$  的氧化性比  $(\text{SCN})_2$  的强/上述实验无法证明  $(\text{CN})_2$  的氧化性比  $(\text{SCN})_2$  的强（合理表述即可给分，未写否/不合理 扣 1 分）

13. (16 分，每空 2 分)

(1)放热 (2) 2(a-b) (3)b (4)ac (2 分 答对 1 个得 1 分错答不得分)

(5)ab (2 分 答对 1 个得 1 分错答不得分) (6)正  $\text{N}_2\text{H}_4 - 4\text{e}^- + 4\text{OH}^- = \text{N}_2\uparrow + 4\text{H}_2\text{O}$   $2\text{N}_\text{A}$

14. (14 分，每空 2 分)

(1) 增大反应物的接触面积加快反应速率，提高浸取率（或使反应更充分）（写出加快反应速率得 1 分）

(2)  $\text{BeO} + \text{Cl}_2 + \text{C} \xrightarrow{600-800^\circ\text{C}} \text{CO} + \text{BeCl}_2$

(3)  $\text{SiO}_2$  把  $\text{Fe}^{2+}$  氧化为  $\text{Fe}^{3+}$  以便于除铁（能答出把  $\text{Fe}^{2+}$  氧化为  $\text{Fe}^{3+}$  即可）

(4)  $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$  (5)  $\text{Be}(\text{OH})_2 + 2\text{OH}^- = [\text{Be}(\text{OH})_4]^{2-}$  或者  $\text{Be}(\text{OH})_2 + 2\text{OH}^- = \text{BeO}_2^{2-} + 2\text{H}_2\text{O}$

(6)  $\frac{90\%a}{14\%w}$  或者  $\frac{90a}{14w} \times 100\%$  或者  $\frac{90a}{14w}$