

2020年天津河西区高三二模化学试卷

一、单选题

1 A 2 D 3 B 4 C 5 D 6 C 7 D 8 A 9 B 10 C 11 B

12 B

二、非选择题

13 (1) 1:O

2:sp²杂化

3:V形

(2) [Ar]3d⁸

备选答案:1s²2s²2p⁶3s²3p⁶3d⁸

(3) 1:延展性

备选答案:硬度、密度、熔点、沸点等

2:Ni₃Al

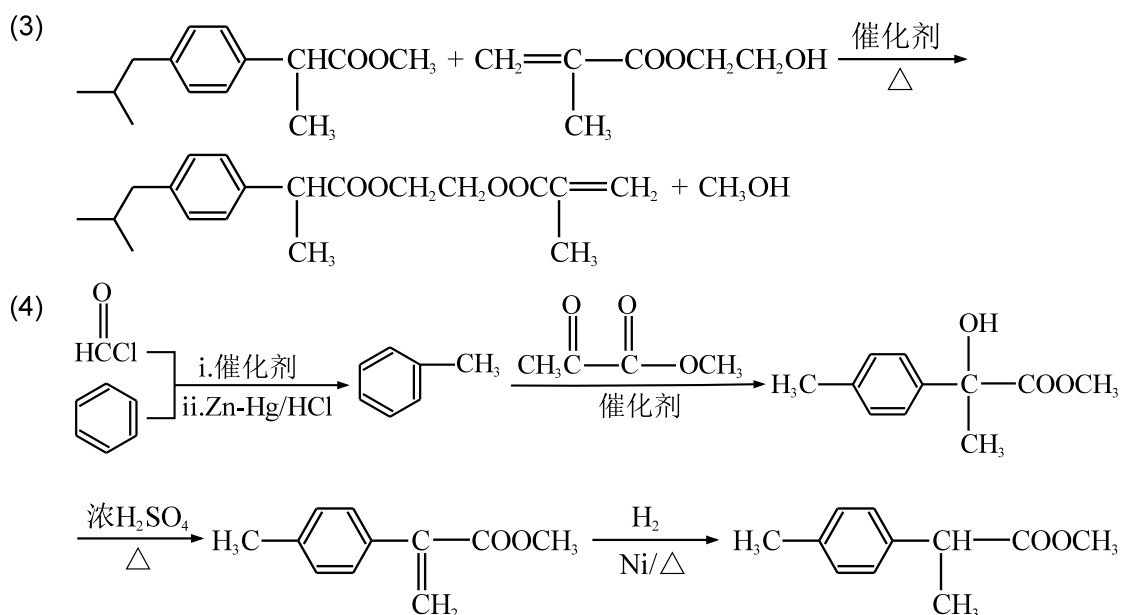
备选答案:AlNi₃

(4) 1:1.27 × 10⁻¹⁶ mol · L⁻¹

2:NiS - 2e⁻ = Ni²⁺ + S

14 (1) 2- 甲基丙酸 ; NaOH 的乙醇溶液、加热 ; >C=C< 、-COOH ; C₂H₆O₂ ; 加聚反应

(2)
5 ; $\begin{array}{c} \text{OH} \\ | \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CHO} \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$

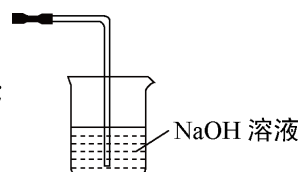


15

(1) 83

(2) ①

Cl_2 (氯气) ; 除去 HCl 同时冷却氯气 ;



② 1: $\text{Bi}(\text{OH})_3 + 3\text{OH}^- + \text{Na}^+ + \text{Cl}_2 = \text{NaBiO}_3 + 2\text{Cl}^- + 3\text{H}_2\text{O}$

2: C中固体由白色转变为淡黄色且颜色不再加深

③ 1: 关闭 K_1 、 K_3 , 打开 K_2

2: 在冷水中冷却

(3) 1: 将 Mn^{2+} 氧化为 MnO_4^-

2: $3\text{Mn}^{2+} + 2\text{MnO}_4^- + 2\text{H}_2\text{O} = 5\text{MnO}_2 \downarrow + 4\text{H}^+$

(4) $\frac{0.286V}{a} \times 100\%$

16

(1) ① $\text{CH}_2\text{OH}(\text{CHOH})_4\text{CHO} + 2\text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{NaOH} \xrightarrow{\Delta} \text{CH}_2\text{OH}(\text{CHOH})_4\text{COONa} + \text{Cu}_2\text{O} \downarrow + 3\text{H}_2\text{O}$

② $\text{C}(\text{s}) + 2\text{CuO}(\text{s}) \xrightleftharpoons{1000^\circ\text{C以上}} \text{Cu}_2\text{O}(\text{s}) + \text{CO}(\text{g}) \quad \Delta H = +34.5 \text{ kJ/mol}$

③ 1: <

2: <

(2) 1: $0.5 \text{ mol}/(\text{L} \cdot \text{min})$

2: 1.5

3:等于