

2017 年全国统一高考化学试卷（新课标II）

一、选择题：本题共 13 个小题，每小题 6 分，共 78 分。在每小题给出的四个选项中，只有一项是符合题目要求的。

1. (6 分) 下列说法错误的是 ()
- A. 糖类化合物也可称为碳水化合物
 - B. 维生素 D 可促进人体对钙的吸收
 - C. 蛋白质是仅由碳、氢、氧元素组成的物质
 - D. 硒是人体必需的微量元素，但不宜摄入过多
2. (6 分) 阿伏加德罗常数的值为 N_A 。下列说法正确的是 ()
- A. 1L 0.1 mol·L⁻¹ NH₄Cl 溶液中，NH₄⁺ 的数量为 0.1 N_A
 - B. 2.4g Mg 与 H₂SO₄ 完全反应，转移的电子数为 0.1 N_A
 - C. 标准状况下，2.24L N₂ 和 O₂ 的混合气体中分子数为 0.2 N_A
 - D. 0.1 mol H₂ 和 0.1 mol I₂ 于密闭容器中充分反应后，其分子总数为 0.2 N_A
3. (6 分) a、b、c、d 为原子序数依次增大的短周期主族元素，a 原子核外电子总数与 b 原子次外层的电子数相同；c 所在周期数与族数相同；d 与 a 同族，下列叙述正确的是 ()
- A. 原子半径：d > c > b > a
 - B. 4 种元素中 b 的金属性最强
 - C. c 的氧化物的水化物是强碱
 - D. d 单质的氧化性比 a 单质的氧化性强
4. (6 分) 下列由实验得出的结论正确的是 ()

	实验	结论
A.	将乙烯通入溴的四氯化碳溶液，溶液最终变为无色透明	生成的 1, 2 - 二溴乙烷无色、可溶于四氯化碳
B.	乙醇和水都可与金属钠反应产生可燃性气体	乙醇分子中的氢与水分子中的氢具有相同的活性
C.	用乙酸浸泡水壶中的水垢，可将其清除	乙酸的酸性小于碳酸的酸性
D.	甲烷与氯气在光照下反应后的混合气体能使湿润的蓝色石蕊试纸变红	生成的氯甲烷具有酸性

	使湿润的石蕊试纸变红	
--	------------	--

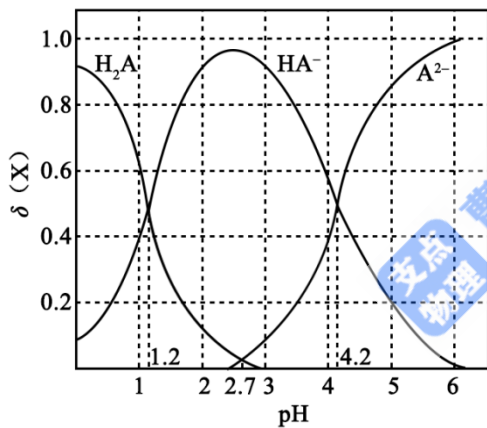
- A. A B. B C. C D. D

5. (6分) 用电解氧化法可以在铝制品表面形成致密、耐腐蚀的氧化膜，电解质溶液一般为 $\text{H}_2\text{SO}_4 - \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ 混合溶液。下列叙述错误的是 ()

- A. 待加工铝质工件为阳极
 B. 可选用不锈钢网作为阴极
 C. 阴极的电极反应式为: $\text{Al}^{3+} + 3\text{e}^- = \text{Al}$
 D. 硫酸根离子在电解过程中向阳极移动

6. (6分) 改变 $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 二元弱酸 H_2A 溶液的 pH，溶液中的 H_2A 、 HA^- 、 A^{2-} 的物质的量分数 $\delta(x)$ 随 pH 的变化如图所示 [已知 $\delta(x) = \frac{c(x)}{c(\text{H}_2\text{A}) + c(\text{HA}^-) + c(\text{A}^{2-})}$]

下列叙述错误的是 ()



- A. pH=1.2 时, $c(\text{H}_2\text{A}) = c(\text{HA}^-)$
 B. $\lg[K_2(\text{H}_2\text{A})] = -4.2$
 C. pH=2.7 时, $c(\text{HA}^-) > c(\text{H}_2\text{A}) = c(\text{A}^{2-})$
 D. pH=4.2 时, $c(\text{HA}^-) = c(\text{A}^{2-}) = c(\text{H}^+)$

7. (6分) 由下列实验及现象不能推出相应结论的是 ()

	实验	现象	结论
A	向 2mL 0.1mol/L FeCl_3 的溶液 中加足量铁粉, 振荡, 加 1 滴 KSCN 溶液	黄色逐渐消失, 加 KSCN 溶液颜色不变	还原性: $\text{Fe} > \text{Fe}^{2+}$

B	将金属钠在燃烧匙中点燃，迅速伸入集满 CO_2 的集气瓶	集气瓶中产生大量白烟，瓶内有黑色颗粒产生	CO_2 具有氧化性
C	加热盛有少量 NH_4HCO_3 固体的试管，并在试管口放置湿润的红色石蕊试纸	石蕊试纸变蓝	NH_4HCO_3 显碱性
D	向 2 支盛有 2 mL 相同浓度银氨溶液的试管中分别加入 2 滴相同浓度的 NaCl 和 NaI 溶液	一只试管中产生黄色沉淀，另一支中无明显现象	$K_{\text{sp}}(\text{AgI}) < K_{\text{sp}}(\text{AgCl})$

A. A

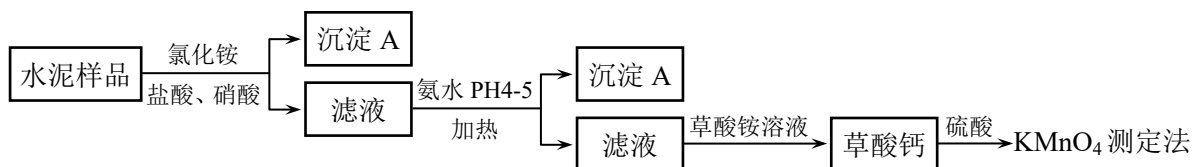
B. B

C. C

D. D

二、解答题（共 3 小题，满分 43 分）

8. (14 分) 水泥是重要的建筑材料。水泥熟料的主要成分为 CaO 、 SiO_2 ，并含有一定量的铁、铝和镁等金属的氧化物。实验室测定水泥样品中钙含量的过程如图所示：



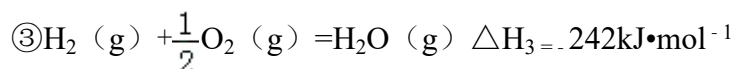
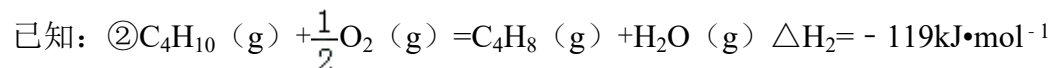
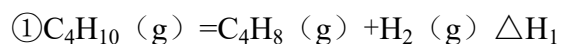
回答下列问题：

- 在分解水泥样品过程中，以盐酸为溶剂，氯化铵为助溶剂，还需加入几滴硝酸。加入硝酸的目的是_____，还可使用_____代替硝酸。
- 沉淀 A 的主要成分是_____，其不溶于强酸但可与一种弱酸反应，该反应的化学方程式为_____。
- 加氨水过程中加热的目的是_____。沉淀 B 的主要成分为_____、（填化学式）。
- 草酸钙沉淀经稀 H_2SO_4 处理后，用 KMnO_4 标准溶液滴定，通过测定草酸的量可间接获知钙的含量，滴定反应为： $\text{MnO}_4^- + \text{H}^+ + \text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \rightarrow \text{Mn}^{2+} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ 。实验中称取 0.400g 水泥样品，滴定时消耗了 $0.0500\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的 KMnO_4 溶液 36.00mL，则该水泥样品中钙的质量分数

为_____。

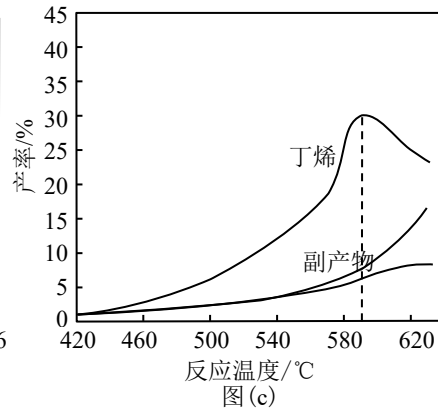
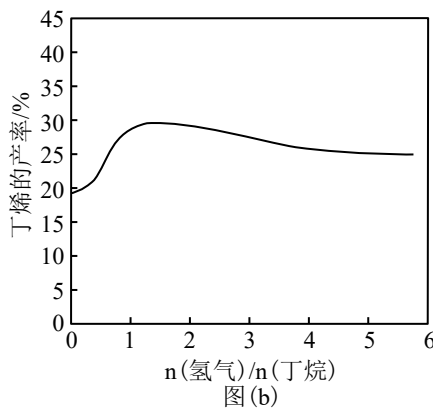
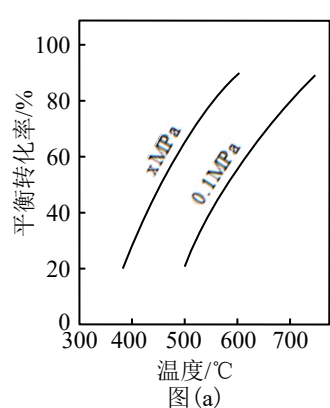
9. (14分) 丁烯是一种重要的化工原料, 可由丁烷催化脱氢制备。回答下列问题:

(1) 正丁烷(C_4H_{10})脱氢制1-丁烯(C_4H_8)的热化学方程式如下:



反应①的 ΔH_1 为_____ $kJ \cdot mol^{-1}$ 。图(a)是反应①平衡转化率与反应温度及压强的关系图, x _____0.1 (填“大于”或“小于”); 欲使丁烯的平衡产率提高, 应采取的措施是_____ (填标号)。

A. 升高温度 B. 降低温度 C. 增大压强 D. 降低压强



(2) 丁烷和氢气的混合气体以一定流速通过填充有催化剂的反应器(氢气的作用是活化催化剂), 出口气中含有丁烯、丁烷、氢气等。图(b)为丁烯产率与进料气中 $n(\text{氢气})/n(\text{丁烷})$ 的关系。图中曲线呈现先升高后降低的变化趋势, 其降低的原因是_____。

(3) 图(c)为反应产率和反应温度的关系曲线, 副产物主要是高温裂解生成的短碳链烃类化合物。丁烯产率在 590°C 之前随温度升高而增大的原因可能是_____、_____； 590°C 之后, 丁烯产率快速降低的主要原因可能是_____。

10. (15分) 水中溶解氧是水生生物生存不可缺少的条件。某课外小组采用碘量法测定学校周边河水中的溶解氧。实验步骤及测定原理如下:

I. 取样、氧的固定

用溶解氧瓶采集水样。记录大气压及水体温度。将水样与 $\text{Mn}(\text{OH})_2$ 碱性悬浊液（含有 KI ）混合，反应生成 $\text{MnO}(\text{OH})_2$ ，实现氧的固定。

II. 酸化，滴定

将固氧后的水样酸化， $\text{MnO}(\text{OH})_2$ 被 I^- 还原为 Mn^{2+} ，在暗处静置 5min，然后用标准 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 溶液滴定生成的 I_2 ($2\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + \text{I}_2 = 2\text{I}^- + \text{S}_4\text{O}_6^{2-}$)。

回答下列问题：

- (1) 取水样时应尽量避免扰动水体表面，这样操作的主要目的是_____。
- (2) “氧的固定”中发生反应的化学方程式为_____。
- (3) $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 溶液不稳定，使用前需标定。配制该溶液时需要的玻璃仪器有烧杯、玻璃棒、试剂瓶和_____；蒸馏水必须经过煮沸、冷却后才能使用，其目的是杀菌、除_____及二氧化碳。
- (4) 取 100.00mL 水样经固氧、酸化后，用 $a \text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 溶液滴定，以淀粉溶液作指示剂，终点现象为_____；若消耗 $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ 溶液的体积为 $b \text{ mL}$ ，则水样中溶解氧的含量为_____ $\text{mg}\cdot\text{L}^{-1}$ 。
- (5) 上述滴定完成时，若滴定管尖嘴处留有气泡会导致测量结果偏_____。（填“高”或“低”）

[化学--选修 3：物质结构与性质]

11. (15 分) 我国科学家最近成功合成了世界上首个五氮阴离子盐 $(\text{N}_5)_6(\text{H}_3\text{O})_3(\text{NH}_4)_4\text{Cl}$ (用 R 代表)。回答下列问题：

- (1) 氮原子价层电子对的轨道表达式 (电子排布图) 为_____。
- (2) 元素的基态气态原子得到一个电子形成气态负一价离子时所放出的能量称作第一电子亲和能 (E_1)。第二周期部分元素的 E_1 变化趋势如图 (a) 所示，其中除氮元素外，其他元素的 E_1 自左而右依次增大的原因是_____；氮元素的 E_1 呈现异常的原因是_____。
- (3) 经 X 射线衍射测得化合物 R 的晶体结构，其局部结构如图 (b) 所示。
① 从结构角度分析， R 中两种阳离子的相同之处为_____，不同之处为_____。（填标号）

A. 中心原子的杂化轨道类型

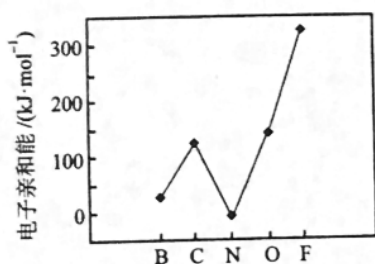
B. 中心原子的价层电子对数

C. 立体结构

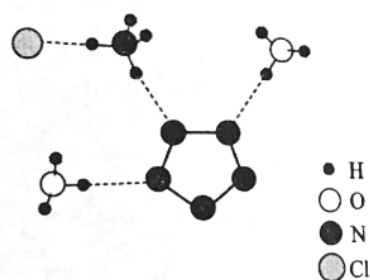
D. 共价键类型

②R 中阴离子 N_5^- 中的 σ 键总数为_____个。分子中的大 π 键可用符号 Π_m^n 表示，其中 m 代表参与形成的大 π 键原子数， n 代表参与形成的大 π 键电子数（如苯分子中的大 π 键可表示为 Π_6^6 ），则 N_5^- 中的大 π 键应表示为_____。

③图（b）中虚线代表氢键，其表示式为 $(NH_4^+) N^- \cdots H \cdots Cl$ 、_____、_____。



图（a）

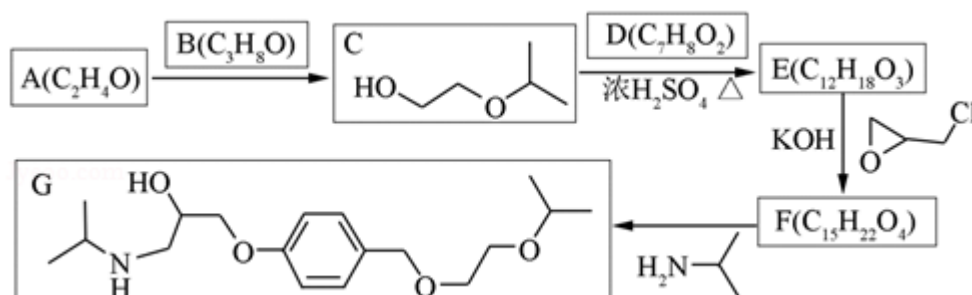


图（b）

(4) R 的晶体密度为 $dg \cdot cm^{-3}$ ，其立方晶胞参数为 anm ，晶胞中含有 y 个 $[(N_5)_6 H_3O)_3 (NH_4)_4 Cl]$ 单元，该单元的相对质量为 M ，则 y 的计算表达式为_____。

[化学--选修 5：有机化学基础]

12. (15 分) 化合物 G 是治疗高血压的药物“比索洛尔”的中间体，一种合成 G 的路线如下：



已知以下信息：

①A 的核磁共振氢谱为单峰；B 的核磁共振氢谱为三组峰，峰面积比为 6：1：1。

②D 的苯环上仅有两种不同化学环境的氢；1molD 可与 1mol NaOH 或 2mol Na

反应.

回答下列问题:

- (1) A 的结构简式为_____.
- (2) B 的化学名称为_____.
- (3) C 与 D 反应生成 E 的化学方程式为_____.
- (4) 由 E 生成 F 的反应类型为_____.
- (5) G 是分子式为_____.
- (6) L 是 D 的同分异构体, 可与 FeCl_3 溶液发生显色反应, 1mol 的 L 可与 2mol 的 Na_2CO_3 反应, L 共有_____种; 其中核磁共振氢谱为四组峰, 峰面积比为 3: 2: 2: 1 的结构简式为_____、_____.

