

2016 年全国统一高考化学试卷（新课标Ⅲ）

一、选择题.

1. （3 分）化学在生活中有着广泛的应用，下列对应关系错误的是（ ）

选项	化学性质	实际应用
A	ClO ₂ 具有强氧化性	自来水消毒杀菌
B	SO ₂ 具有还原性	用作漂白剂
C	NaHCO ₃ 受热易分解并且生成气体	焙制糕点
D	Al（OH） ₃ 分解吸收大量热量并有 H ₂ O 生成	阻燃剂

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

2. （3 分）下列说法错误的是（ ）

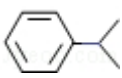
- A. 乙烷光照下能与浓盐酸发生取代反应
- B. 乙烯可以用作生产食品包装材料的原料
- C. 乙醇室温下在水中的溶解度大于溴乙烷
- D. 乙酸和甲酸甲酯互为同分异构体

3. （3 分）下列有关实验的操作正确的是（ ）

	实验	操作
A	除去 NaHCO ₃ 固体中混有的 NH ₄ Cl	直接将固体加热
B	实验室收集 Cu 与稀硝酸反应成的 NO	向上排空气法收集
C	检验乙酸具有酸性	配制乙酸溶液，滴加 NaHCO ₃ 溶液有气泡产生
D	测定某稀硫酸的浓度	取 20.00ml 该稀硫酸于干净的锥形瓶中，用 0.1000mol/L 的 NaOH 标准液进行滴定

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

4. （3 分）已知异丙苯的结构简式如图，下列说法错误的是（ ）



- A. 异丙苯的分子式为 C₉H₁₂
- B. 异丙苯的沸点比苯高
- C. 异丙苯中碳原子可能都处于同一平面
- D. 异丙苯和苯为同系物

5. （3 分）锌-空气燃料电池可用作电动车动力电源，电池的电解质溶液为 KOH 溶液，反应为 2Zn+O₂+4OH⁻+2H₂O=2Zn（OH）₄²⁻。下列说法正确的是（ ）

- A. 充电时，电解质溶液中 K⁺向阳极移动
- B. 充电时，电解质溶液中 c（OH⁻）逐渐减小
- C. 放电时，负极反应为：Zn+4OH⁻-2e⁻=Zn（OH）₄²⁻
- D. 放电时，电路中通过 2mol 电子，消耗氧气 22.4L（标准状况）

6. （3 分）四种短周期主族元素 W、X、Y、Z 的原子序数依次增大，W、X 的简单离子具有相同电子层结构，X 的原子半径是短周期主族元素原子中最大的，W 与 Y 同族，Z 与 X 形成的离子化合物的水溶液呈中性。下列说法正确的是（ ）

- A. W 与 X 形成的化合物溶于水后溶液呈碱性
- B. 简单离子半径：W<X<Z
- C. 气态氢化物的热稳定性：W<Y
- D. 最高价氧化物的水化物的酸性：Y>Z

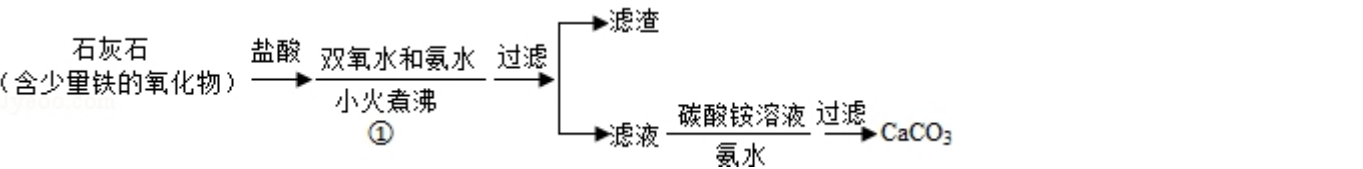
7. （3 分）下列有关电解质溶液的说法正确的是（ ）

- A. 向 0.1mol•L⁻¹ CH₃COOH 溶液中加入少量水，溶液中 $\frac{c(H^+)}{c(CH_3COOH)}$ 减小
- B. 将 CH₃COONa 溶液从 20℃升温至 30℃，溶液中 $\frac{c(CH_3COO^-)}{c(CH_3COOH) \cdot c(OH^-)}$ 增大
- C. 向盐酸中加入氨水至中性，溶液中 $\frac{c(NH_4^+)}{c(Cl^-)} > 1$
- D. 向 AgCl、AgBr 的饱和溶液中加入少量 AgNO₃，溶液中 $\frac{c(Cl^-)}{c(Br^-)}$ 不变

二、解答题.

8. 过氧化钙微溶于水，溶于酸，可用作分析试剂、医用防腐剂、消毒剂。以下是一种制备过氧化钙的实验方法。回答下列问题：

(一) 碳酸钙的制备

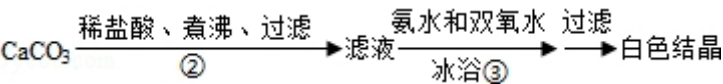


- (1) 步骤①加入氨水的目的是_____。小火煮沸的作用是使沉淀颗粒长大，有利于_____。
- (2) 如图是某学生的过滤操作示意图，其操作不规范的是_____（填标号）。



- a. 漏斗末端颈尖未紧靠烧杯壁
- b. 玻璃棒用作引流
- c. 将滤纸湿润，使其紧贴漏斗壁
- d. 滤纸边缘高出漏斗
- e. 用玻璃棒在漏斗中轻轻搅动以加快过滤速度

(二) 过氧化钙的制备



- (3) 步骤②的具体操作为逐滴加入稀盐酸，至溶液中尚存有少量固体，此时溶液呈_____性（填“酸”、“碱”或“中”）。将溶液煮沸，趁热过滤，将溶液煮沸的作用是_____。
- (4) 步骤③中反应的化学方程式为_____，该反应需要在冰浴下进行，原因是_____。
- (5) 将过滤得到的白色结晶依次使用蒸馏水、乙醇洗涤，使用乙醇洗涤的目的是_____。
- (6) 制备过氧化钙的另一种方法是：将石灰石煅烧后，直接加入双氧水反应，过滤后可得到过氧化钙产品。该工艺方法的优点是_____，产品的缺点是_____。

9. 煤燃烧排放的烟含有 SO_2 和 NO_x ，形成酸雨、污染大气，采用 NaClO_2 溶液作为吸收剂可同时对

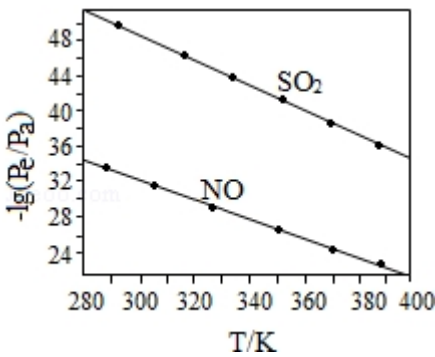
烟气进行脱硫、脱硝。回答下列问题：

- (1) NaClO_2 的化学名称为_____。
- (2) 在鼓泡反应器中通入含 SO_2 、 NO_x 的烟气，反应温度 323K， NaClO_2 溶液浓度为 $5 \times 10^3 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 。反应一段时间后溶液中离子浓度的分析结果如表。

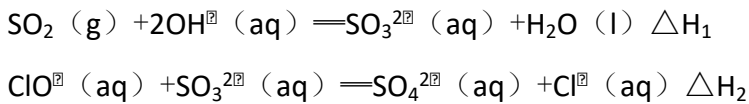
离子	SO_4^{2-}	SO_3^{2-}	NO_3^-	NO_2^-	Cl^-
c/ ($\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$)	8.35×10^{-4}	6.87×10^{-6}	1.5×10^{-4}	1.2×10^{-5}	3.4×10^{-3}

- ①写出 NaClO_2 溶液脱硝过程中主要反应的离子方程式_____。增加压强， NO 的转化率_____（填“提高”、“不变”或“降低”）。
- ②随着吸收反应的进行，吸收剂溶液的 pH 逐渐_____（填“增大”、“不变”或“减小”）。
- ③由实验结果可知，脱硫反应速率_____脱硝反应速率（填“大于”或“小于”）原因是除了 SO_2 和 NO 在烟气中初始浓度不同，还可能是_____。

(3) 在不同温度下， NaClO_2 溶液脱硫、脱硝的反应中 SO_2 和 NO 的平衡分压 P_e 如图所示。



- ①由图分析可知，反应温度升高，脱硫、脱硝反应的平衡常数均_____（填“增大”、“不变”或“减小”）。
- ②反应 $\text{ClO}_2^- + 2\text{SO}_3^{2-} \rightleftharpoons 2\text{SO}_4^{2-} + \text{Cl}^-$ 的平衡常数 K 表达式为_____。
- (4) 如果采用 NaClO 、 $\text{Ca}(\text{ClO})_2$ 替代 NaClO_2 ，也能得到较好的烟气脱硫效果。
- ①从化学平衡原理分析， $\text{Ca}(\text{ClO})_2$ 相比 NaClO 具有的优点是_____。
- ②已知下列反应：



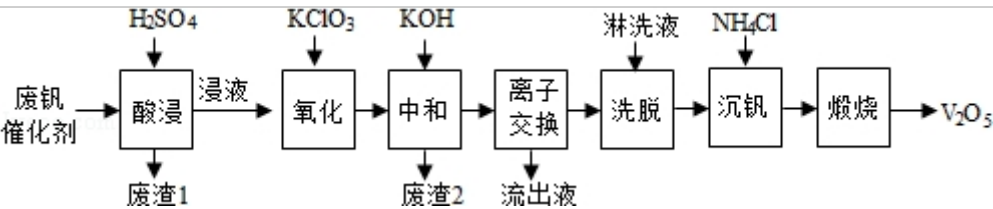
$\text{CaSO}_4(\text{s})=\text{Ca}^{2+}(\text{aq})+\text{SO}_4^{2-}(\text{aq})\triangle H_3$
则反应 $\text{SO}_2(\text{g})+\text{Ca}^{2+}(\text{aq})+\text{ClO}^{-}(\text{aq})+2\text{OH}^{-}(\text{aq})=\text{CaSO}_4(\text{s})+\text{H}_2\text{O}(\text{l})+\text{Cl}^{-}(\text{aq})$ 的 $\triangle H=$ _____。

10. 以硅藻土为载体的五氧化二钒（ V_2O_5 ）是接触法生产硫酸的催化剂。从废钒催化剂中回收 V_2O_5 既避免污染环境

又有利于资源综合利用。废钒催化剂的主要成分为：

物质	V_2O_5	V_2O_4	K_2SO_4	SiO_2	Fe_2O_3	Al_2O_3
质量分数/%	2.2~2.9	2.8~3.1	22~28	60~65	1~2	<1

以下是一种废钒催化剂回收工艺路线：

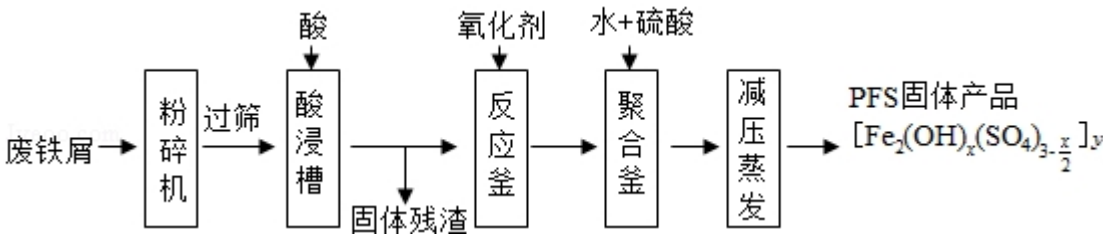


回答下列问题：

- (1) “酸浸”时 V_2O_5 转化为 VO_2^{+} ，反应的离子方程式为_____，同时 V_2O_4 转成 VO^{2+} 。“废渣 1”的主要成分是_____。
- (2) “氧化”中欲使 3 mol 的 VO^{2+} 变为 VO_2^{+} ，则需要氧化剂 KClO_3 至少为_____mol。
- (3) “中和”作用之一是使钒以 $\text{V}_4\text{O}_{12}^{4-}$ 形式存在于溶液中。“废渣 2”中含有_____。
- (4) “离子交换”和“洗脱”可简单表示为： $4\text{ROH}+\text{V}_4\text{O}_{12}^{4-}\xrightleftharpoons[\text{洗脱}]{\text{离子交换}}\text{R}_4\text{V}_4\text{O}_{12}+4\text{OH}^{-}$ （以 ROH 为强碱性阴离子交换树脂）。为了提高洗脱效率，淋洗液应该呈_____性（填“酸”“碱”“中”）。
- (5) “流出液”中阳离子最多的是_____。
- (6) “沉钒”得到偏钒酸铵（ NH_4VO_3 ）沉淀，写出“煅烧”中发生反应的化学方程式_____。

【[化学——选修 2：化学与技术]（15 分）

11. （15 分）聚合硫酸铁（PFS）是水处理中重要的絮凝剂，如图是以回收废铁屑为原料制备 PFS 的一种工艺流程。



回答下列问题

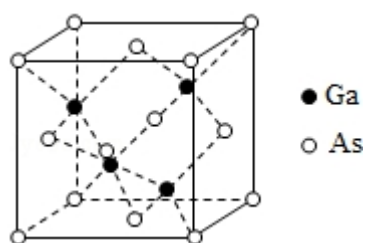
- (1) 废铁屑主要为表面附有大量铁锈的铁，铁锈的主要成分为_____。粉碎过筛的目的是_____。
- (2) 酸浸时最合适的酸是_____，写出铁锈与酸反应的离子方程式_____。
- (3) 反应釜中加入氧化剂的作用是_____，下列氧化剂中最合适的是_____（填标号）。
- A. KMnO_4 B. Cl_2 C. H_2O_2 D. HNO_3
- (4) 聚合釜中溶液的 pH 必须控制在一定的范围内，pH 偏小时 Fe^{3+} 水解程度弱，pH 偏大时则_____。
- (5) 相对于常压蒸发，减压蒸发的优点是_____。
- (6) 盐基度 B 是衡量絮凝剂絮凝效果的重要指标，定义式为 $B=\frac{3n(\text{OH})}{n(\text{Fe})}$ （n 为物质的量）。为测量样品的 B 值，取样品 m g，准确加入过量盐酸，充分反应，再加入煮沸后冷却的蒸馏水，以酚酞为指示剂，用 $c\text{ mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的标准 NaOH 溶液进行中和滴定（部分操作略去，已排除铁离子干扰）。到终点时消耗 NaOH 溶液 V mL。按上述步骤做空白对照试验，消耗 NaOH 溶液 $V_0\text{ mL}$ ，已知该样品中 Fe 的质量分数 w，则 B 的表达式为_____。

【化学-选修 3：物质结构与性质】（15 分）

12. （15 分）砷化镓（GaAs）是优良的半导体材料，可用于制作微型激光器或太阳能电池的材料等。回答下列问题：

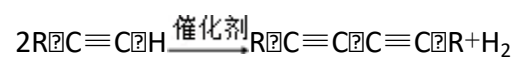
- (1) 写出基态 As 原子的核外电子排布式_____。
- (2) 根据元素周期律，原子半径 Ga_____As，第一电离能 Ga_____As。（填“大于”或“小于”）
- (3) AsCl_3 分子的立体构型为_____，其中 As 的杂化轨道类型为_____。
- (4) GaF_3 的熔点高于 1000°C ， GaCl_3 的熔点为 77.9°C ，其原因是_____。
- (5) GaAs 的熔点为 1238°C ，密度为 $\rho\text{ g}\cdot\text{cm}^{-3}$ ，其晶胞结构如图所示。该晶体的类型为_____，Ga 与 As 以_____键键合。Ga 和 As 的摩尔质量分别为 $M_{\text{Ga}}\text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$ 和 $M_{\text{As}}\text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$ ，原子半径

分别为 r_{Ga} pm 和 r_{As} pm，阿伏伽德罗常数值为 N_A ，则 GaAs 晶胞中原子的体积占晶胞体积的百分率为_____。

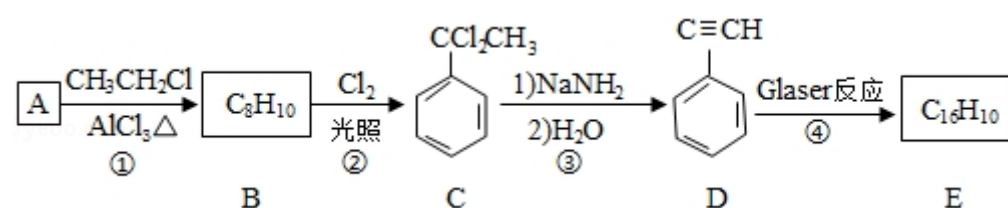


四、【化学-选修 5：有机化学基础】（15 分）

13. （15 分）端炔烃在催化剂存在下可发生偶联反应，成为 Glaser 反应。



该反应在研究新型发光材料、超分子化学等方面具有重要价值。下面是利用 Glaser 反应制备化合物 E 的一种合成路线：



回答下列问题：

- (1) B 的结构简式为_____，D 的化学名称为_____。
- (2) ①和③的反应类型分别为_____、_____。
- (3) E 的结构简式为_____。用 1mol E 合成 1, 4-二苯基丁烷，理论上需要消耗氢气_____mol。
- (4) 化合物 ($\text{HC}\equiv\text{C}-\text{C}_6\text{H}_4-\text{C}\equiv\text{CH}$) 也可发生 Glaser 偶联反应生成聚合物，该聚合反应的化学方程式为_____。
- (5) 芳香化合物 F 是 C 的同分异构体，其分子中只有两种不同化学环境的氢，数目比为 3：1，写出其中 3 种的结构简式_____。
- (6) 写出用 2-苯基乙醇为原料（其他无机试剂任选）制备化合物 D 的合成路线_____。