

一、 选择题

1. 实验室用溴和苯反应制取溴苯，得到粗产品后要用如下方法加以提纯：①蒸馏 ②水洗③干燥剂干燥 ④用 10% 的氢氧化钠溶液洗，正确的操作顺序是

A . ②④②③① B . ①②③④ C . ④②③①② D . ②④①②③

2. T °C时，CaCO₃ 和 CaF₂ 的 K_{sp} 分别为 1.0×10^{-10} 和 4.0×10^{-12} 。下列说法正确的是

A . T °C时，两饱和溶液中 c(Ca²⁺) : CaCO₃ > CaF₂

B . T °C时，两饱和溶液等体积混合，会析出 CaF₂ 固体

C . T °C时，CaF₂ 固体在稀盐酸中的 K_{sp} 比在纯水中的 K_{sp} 大

D . T °C时，向 CaCO₃ 悬浊液中加 NaF 固体，可能析出 CaF₂ 固体

3. 下列说法正确的是

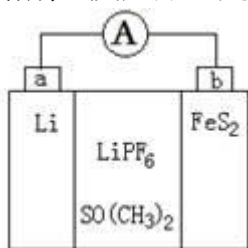
A . 蛋白质和糖类的水解都是高分子生成小分子的过程

B . 甲苯分子中所有原子均处在同一个平面上

C . 溴水与乙烯发生加聚反应而褪色

D . 天然气和液化石油气的主要成分都是烃

4. 如图是一种应用广泛的锂电池，LiPF₆ 是电解质，SO(CH₃)₂ 是溶剂，反应原理是 $4Li + FeS_2 = Fe + 2Li_2S$ 。下列说法正确的是



A . 该装置将电能转化为化学能 B . Li⁺ 向 a 极移动

C . 可以用水代替 SO(CH₃)₂ 做溶剂

D . b 极反应式是 $FeS_2 + 4Li + 4e^- = Fe + 2Li_2S$

5. A、B、C、D 是原子序数依次增大的四种短周期元素，甲、乙、丙、丁、戊是由其中的两种或三种元素组成的化合物，而辛是由 C 元素形成的单质。已知：甲 + 乙 = 丁 + 辛，甲 + 丙 = 戊 + 辛；常温下 0.1 mol/L 丁溶液的 pH 为 13，则下列说法正确的是

A . 元素 C 形成的单质可以在点燃条件分别与元素 A、B、D 形成的单质化合，所得化合物均存在共价键

- B. 元素 B、C、D 的原子半径由大到小的顺序为： $r(D) > r(C) > r(B)$
 C. 1.0 L 0.1 mol/L 戊溶液中含阴离子总的物质的量小于 0.1 mol
 D. 1 mol 甲与足量的乙完全反应共转移约 1.204×10^{24} 个电子

6. 下列实验的现象与对应结论均正确的是

选项	操作	现象	结论
A	将浓硫酸滴到蔗糖表面	固体变黑膨胀	浓硫酸有脱水性和强氧化性
B	将一小块 Na 投入 CuSO ₄ 溶液	有沉淀产生	Na 的金属活动性比铜强
C	盐酸滴入 Na ₂ CO ₃ 溶液	产生气泡	氯的非金属性比碳强
D	将水蒸气通过灼热的铁粉	粉末变红	铁与水蒸气在高温下发生了置换反应

7. 下列与有机物的结构、性质有关的叙述正确的是

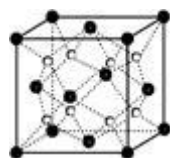
- A. 苯、油脂均不能使酸性 KMnO₄ 溶液褪色
 B. 聚酯纤维、有机玻璃、光导纤维都属于有机高分子材料
 C. 乙醇可以被氧化为乙酸，二者都能发生取代反应
 D. 淀粉和蛋白质均可作为生产葡萄糖的原料

二、 填空题

8. (1) 过渡金属元素铁能形成多种配合物，如： $[\text{Fe}(\text{H}_2\text{NCONH}_2)_6](\text{NO}_3)_3$ [三硝酸六尿素合铁(III)] 和 $\text{Fe}(\text{CO})_x$ 等。

- ①基态 Fe³⁺ 的 M 层电子排布式为 _____。
 ②配合物 $\text{Fe}(\text{CO})_x$ 的中心原子价电子数与配体提供电子数之和为 18，则 $x =$ _____。 $\text{Fe}(\text{CO})_x$ 常温下呈液态，熔点为 -20.5 °C，沸点为 103 °C，易溶于非极性溶剂，据此可判断 $\text{Fe}(\text{CO})_x$ 晶体属于 _____ (填晶体类型)；

(2) O 和 Na 形成的一种只含有离子键的离子化合物的晶胞结构如右图，距一个阴离子周围最近的所有阳离子为顶点构成的几何体为 _____。已知该晶胞的密度为 ρ g/cm³，阿伏加德罗常数为 N_A ，求晶胞边长 $a =$ _____ cm。(用含 ρ 、 N_A 的计算式表示)



(3) 下列有关的说法正确的是 _____。

- A. 第一电离能大小： $S > P > Si$
 B. 电负性顺序： $C < N < O < F$
 C. 因为晶格能 CaO 比 KCl 高，所以 KCl 比 CaO 熔点低

D. SO_2 与 CO_2 的化学性质类似, 分子结构也都呈直线型, 相同条件下 SO_2 的溶解度更大

E. 分子晶体中, 共价键键能越大, 该分子晶体的熔沸点越高

(4) 原子序数小于 36 的 X、Y、Z、W 四种元素, 其中 X 是形成化合物种类最多的元素, Y 原子基态时最外层电子数是其内层电子数的 2 倍, Z 原子基态时 2p 原子轨道上有 3 个未成对的电子, W 的原子序数为 29。回答下列问题:

① Y_2X_2 分子中 Y 原子轨道的杂化类型为 _____, $1\text{mol Y}_2\text{X}_2$ 含有 σ 键的数目为 _____。

② 化合物 ZX_3 的沸点比化合物 YX_4 的高, 其主要原因是 _____。

③ 元素 Y 的一种氧化物与元素 Z 的一种氧化物互为等电子体, 元素 Z 的这种氧化物的分子式是 _____。

9. 电镀厂镀铜废水中含有 CN^- 和 $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ 离子, 需要处理达标后才能排放。该厂拟定下列流程进行废水处理, 回答下列问题:



(1) 上述处理废水流程中主要使用的方法是 _____;

(2) ②中反应后无气体放出, 该反应的离子方程式为 _____;

(3) 步骤③中, 每处理 $0.4\text{mol Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ 时转移电子 2.4mol , 该反应的离子方程式为 _____;

(4) 取少量待测水样于试管中, 加入 NaOH 溶液, 观察到有蓝色沉淀生成, 再加 Na_2S 溶液, 蓝色沉淀转化成黑色沉淀, 请使用化学用语和文字解释产生该现象的原因 _____;

(5) 目前处理酸性 $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ 废水多采用铁氧磁体法。该法是向废水中加入 $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ 将 $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ 还原成 Cr^{3+} , 调节 pH, Fe、Cr 转化成相当于: _____ (铁氧磁体, 罗马数字表示元素价态) 的沉淀。

处理 $1\text{mol Cr}_2\text{O}_7^{2-}$, 需加入 $a\text{mol FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$, 下列结论正确的是 _____。

A. $x = "0.5"$, $a = "8"$ B. $x = "0.5"$, $a = "10"$

C. $x = "1.5"$, $a = 8$ D. $x = "1.5"$, $a = 10$

10. (I) 甲醇是一种新型的汽车动力燃料, 工业上可通过 CO 和 H_2 化合来制备甲醇。

已知某些化学键的键能数据如下表:

化学键	CC	CH	HH	CO	$\text{C} \equiv \text{O}$	HO
-----	----	----	----	----	----------------------------	----

键能 /kJmol⁻¹ 348 413 436 358 1072 463

请回答下列问题：

(1) 已知 CO 中的 C 与 O 之间为叁键连接，则工业制备甲醇的热化学方程式为

(2) 某化学研究性学习小组模拟工业合成甲醇的反应，在容积固定为 2L 的密闭容器内充入 1 mol CO 和 2 mol H₂，加入合适催化剂（体积可以忽略不计）后在 250 °C 开始反应，并用压力计监测容器内压强的变化如下：

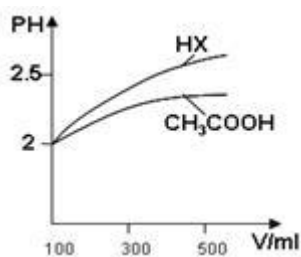
反应时间 /min	0	5	10	15	20	25
压强 /MPa	12.6	10.8	9.5	8.7	8.4	8.4

则从反应开始到 20min 时，以 CO 表示的平均反应速率 = ，该温度下平衡常数 K= ，若升高温度则 K 值 （填“增大”、“减小”或“不变”）；

- (3) 下列描述中能说明上述反应已达平衡的是 ；
- A . 2 v (H₂)_正 = v (CH₃OH)_逆
 - B . 容器内气体的平均摩尔质量保持不变
 - C . 容器中气体的压强保持不变
 - D . 单位时间内生成 n mol CO 的同时生成 2n mol H₂

(II) 回答下列问题：

(1) 体积均为 100mL pH=2 的 CH₃COOH 与一元酸 HX，加水稀释过程中 pH 与溶液体积的关系如图所示，则 Ka(HX) _____ Ka(CH₃COOH) （填>、<或=）



(2) 25 °C 时，CH₃COOH 与 CH₃COONa 的混合溶液，若测得 pH=6，则溶液中 c(CH₃COO⁻)-c(Na⁺)=_____molL⁻¹ （填精确值）。

三、 解答题

11. . 写出下列反应的离子方程式

- (1) 铝与氢氧化钾浓溶液反应
- (2) 向偏铝酸钠溶液中通过量二氧化碳
- (3) 向 NaHSO₄ 溶液中加入 Ba(OH)₂ 使溶液呈中性
- (4) 过氧化钠与稀食盐水反应

12. 纤维素属于糖类吗？有无甜味？它在人类的生产和生活中有哪些作用？

13. SO_2 、 NO 、 NO_2 、 CO 都是污染大气的有害气体，对其进行回收利用是节能减排的重要课题。

(1) 上述四种气体中直接排入空气时会引起酸雨的有 _____ (填化学式)。

(2) 已知： $2\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) = 2\text{SO}_3(\text{g})$ ； $\Delta H = -196.6 \text{ kJ/mol}$
 $\text{O}_2(\text{g}) + 2\text{NO}(\text{g}) = 2\text{NO}_2(\text{g})$ ； $\Delta H = -113.0 \text{ kJ/mol}$

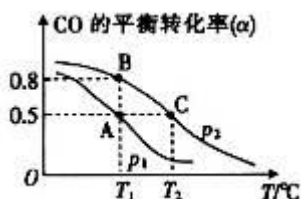
① 反应： $\text{NO}_2(\text{g}) + \text{SO}_2(\text{g}) = \text{SO}_3(\text{g}) + \text{NO}(\text{g})$ 的 $\Delta H =$ _____ kJ/mol 。

② 一定条件下，将 NO_2 和 SO_2 以体积比 1 : 1 置于恒温恒容的密闭容器中发生反应： $\text{NO}_2(\text{g}) + \text{SO}_2(\text{g}) = \text{SO}_3(\text{g}) + \text{NO}(\text{g})$ ，

下列不能说明反应达到平衡状态的是 _____ (填字母)。

- a. 体系压强保持不变
- b. 混合气体的颜色保持不变
- c. NO 的物质的量保持不变
- d. 每生成 1 mol SO_3 的同时消耗 1 mol NO_2

(3) CO 可用于合成甲醇，其反应的化学方程式为 $\text{CO}(\text{g}) + 2\text{H}_2(\text{g}) = \text{CH}_3\text{OH}(\text{g})$ 。在一容积可变的密闭容器中充有 10 mol CO 和 20 mol H_2 ，在催化剂作用下发生反应生成甲醇。 CO 的平衡转化率 (α) 与温度 (T)、压强 (p) 的关系如图所示。

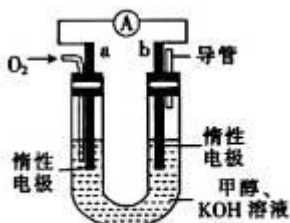


① 上述合成甲醇的反应为 _____ (填“放热”或“吸热”) 反应。

② A、B、C 三点的平衡常数 K_A 、 K_B 、 K_C 的大小关系为 _____。

③ 若达到平衡状态 A 时，容器的体积为 10 L ，则在平衡状态 B 时容器的体积为 _____ L 。

(4) 某研究小组设计了如图所示的甲醇燃料电池装置。



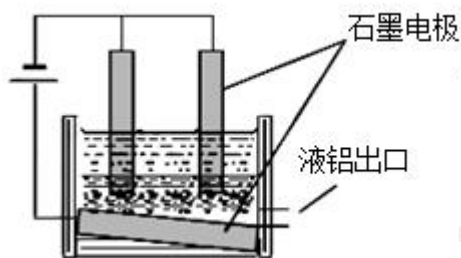
• 13-04-132C •

① 该电池工作时， OH^- 向 _____ (填“a”或“b”) 极移动。

② 电池工作一段时间后，测得溶液的 pH 减小，则该电池总反应的离子方程式为 _____。

14. 元素铝是在生产、生活中应用广泛的金属元素。

(1) 从矿石提取氧化铝：矿石与 NaOH 溶液高温反应，然后降温析出晶体，再经净化和高温煅烧得到氧化铝。降温析出晶体时的反应方程式为：_____。



(2) 氧化铝是工业电解冶炼铝的重要原料，生产中加入冰晶石 (Na_3AlF_6)，其作用是_____。

工业冶炼铝的装置示意图如右：

①阴极的反应式_____，

②在电解池工作过程中，需要不断补充阳极材料，原因是_____。

(3) 有资料介绍：溶液中铝元素以氢氧化物 [用 $\text{Al}(\text{OH})_3$ 表示] 形式存在的 pH 范围是 $3.8 \sim 10$ 。现有 A、B 两种均含铝元素形成的某种离子溶液，其 pH 分别为 1、13，两溶液等体积混合时反应的离子方程式为_____。

(4) 一种新型高效净水剂 PAFC 聚合氯化铁铝 $[\text{AlFe}(\text{OH})_n\text{Cl}_{6-n}]_m$ ，广泛用于日常生活用水和工业污水的处理。有关 PAFC 的说法正确的是_____。(填选项)

- A. PAFC 中铁元素显 +2 价
- B. PAFC 用于净水时，比用相同量的氯化铝和氯化铁对水的 pH 改变小
- C. PAFC 可看作一定比例的氯化铁与氯化铝水解的中间产物
- D. PAFC 在强酸性和强碱性溶液中都能稳定存在

四、实验题

15. (15 分) 硫酸亚铁铵又称莫尔盐，是浅绿色晶体。它在空气中比一般亚铁盐稳定，是常用的 Fe^{2+} 试剂。某实验小组利用工业废铁屑制取莫尔盐，并测定其纯度。

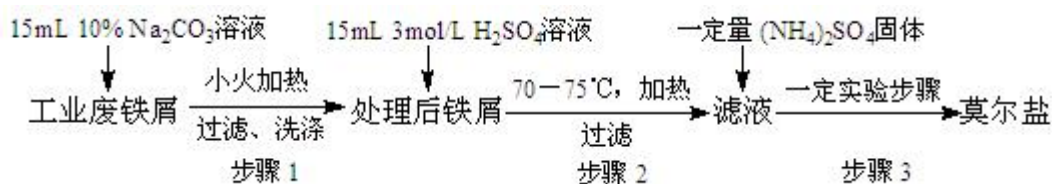
已知：①

硫酸铵、水合硫酸亚铁、硫酸亚铁铵在水中的溶解度

溶解度/g \ 温度/°C	10	20	30	40	50	70
(NH_4) ₂ SO ₄	73.0	75.4	78.0	81.0	84.5	91.9
FeSO ₄ ·7H ₂ O	40.0	48.0	60.0	73.3	—	—
(NH_4) ₂ SO ₄ ·FeSO ₄ ·6H ₂ O	18.1	21.2	24.5	27.9	31.3	38.5

②莫尔盐在乙醇溶剂中难溶。

I. 莫尔盐的制取



试分析：

(1) 步骤 2 中加热方式 (填“直接加热”“水浴加热”或“沙浴”)；必须在铁屑少量剩余时，进行热过滤，其原因是。

(2) 步骤 3 中包含的实验操作名称。

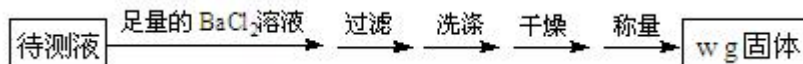
(3) 产品莫尔盐最后用 洗涤(填字母编号)。

a. 蒸馏水 b. 乙醇 c. 滤液

II. 为测定硫酸亚铁铵 $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 \cdot \text{FeSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ 晶体纯度，某学生取 $m \text{ g}$ 硫酸亚铁铵样品配制成 500 mL 溶液，根据物质组成，甲、乙、丙三位同学设计了如下三个实验方案，请回答：

(甲) 方案一：取 20.00 mL 硫酸亚铁铵溶液用 0.1000 mol/L 的酸性 KMnO_4 溶液分三次进行滴定。

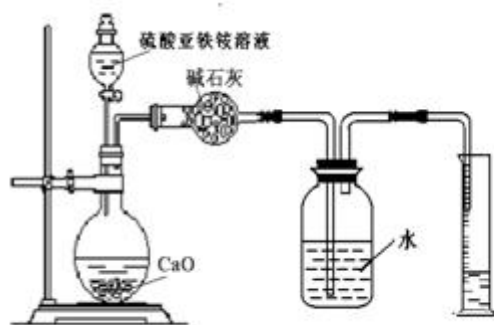
(乙) 方案二：取 20.00 mL 硫酸亚铁铵溶液进行如下实验。



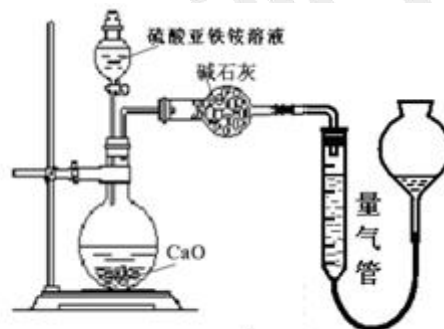
(1) 若实验操作都正确，但方案一的测定结果总是小于方案二，其可能原因为

，验证推测的方法为：。

(丙) 方案三：(通过 NH_3 测定) 实验设计图如下所示。取 20.00 mL 硫酸亚铁铵溶液进行该实验。



甲



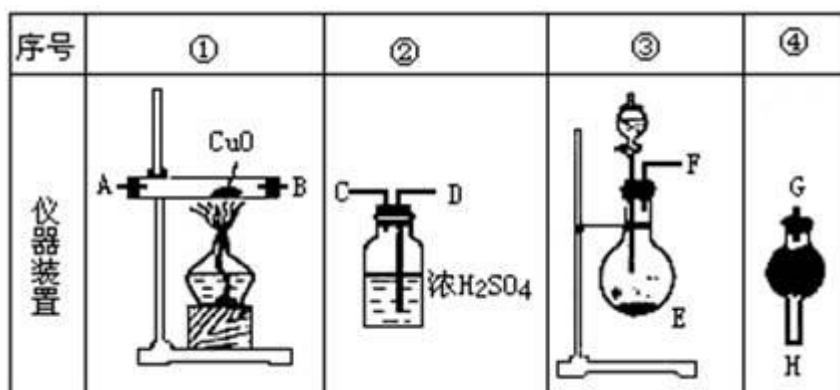
乙

(2) ①装置 (填“甲”或“乙”)较为合理，判断理由是。量气管中最佳试剂是 (填字母编号。如选“乙”则填此空，如选“甲”此空可不填)。

a. 水 b. 饱和 NaHCO_3 溶液 c. CCl_4

②若测得 NH_3 的体积为 $V \text{ L}$ (已折算为标准状况下)，则该硫酸亚铁铵晶体的纯度为。

16. 浓氨水可与新制生石灰作用生成氨气，干燥的氨气在高温下能被 CuO 氧化成 N_2 实验室欲用图仪器装置和药品来制取纯净的氮气。



试回答下列问题：

- (1) 这些装置按气流方向自左向右的连接顺序是 (填 A、B、C ……)
- (2) E 中发生反应的化学方程式是 _____。
- (3) 装置④中应当选用的干燥剂是 (写名称) _____。
- (4) 装置①中发生氧化还原反应的化学方程式是 _____。其中氧化剂是 _____，氧化产物是 _____ (写化学式)。
- (5) 装置②中浓硫酸的作用是 _____。

参考答案：

一、选择题

1、 A 2、 D 3、 D 4、 D5、 A 6、 A7、 C

二、填空题

8、

【答案】

(1) ① $3s^2 3p^6 3d^5$ (1分)

② 5 (1分)

分子晶体 (1分)

(2) 立方体 (1分)

$\sqrt[3]{\rho \cdot N_A}$ (1分)

(3) BC (2分) (漏选得1分, 多选、错选不得分)

(4) ① sp 杂化 (2分)

$3 N_A$ 或 $3 \times 6.02 \times 10^{23}$ 个 (2分)

② NH_3 分子存在氢键 (2分)

③ N_2O (2分)。

9、

【答案】

(1) 氧化还原法。(2) $\text{CN}^- + \text{ClO}^- = \text{CNO}^- + \text{Cl}^-$ (3) $3\text{S}_2\text{O}_3^{2-} + 4\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} + 26\text{H}^+ = 6\text{SO}_4^{2-} + 8\text{Cr}^{3+} + 13\text{H}_2\text{O}$
 (4) $\text{Cu}^{2+} + 2\text{OH}^- = \text{Cu}(\text{OH})_2\downarrow$ $\text{Cu}(\text{OH})_2(\text{s}) + \text{S}^{2-}(\text{aq}) = \text{CuS}(\text{s}) + 2\text{OH}^-(\text{aq})$
 因为 $K_{\text{sp}}(\text{CuS}) < K_{\text{sp}}[\text{Cu}(\text{OH})_2]$ (5) D

10.

【答案】

I (1) $\text{CO}(\text{g}) + 2\text{H}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH}(\text{g}) \quad \Delta H = -116 \text{ kJ/mol}$

(2) $0.0125 \text{ mol}/(\text{L}\cdot\text{min})$; 4 (mol/L)^{-2} ; 减小。

(3) B C

II (1) $>$; (2) 9.9×10^{-7} 。

三、解答题

11、(1) $2\text{Al} + 2\text{OH}^- + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{AlO}_2^- + 3\text{H}_2\uparrow$

(2) $\text{AlO}_2^- + \text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = \text{Al}(\text{OH})_3\downarrow + \text{HCO}_3^-$

(3) $2\text{H}_2\text{S} + \text{SO}_4^{2-} + \text{Ba}^{2+} + 2\text{OH}^- = \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{H}_2\text{O}$

(4) $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{NaOH} + \text{O}_2\uparrow$

(4) 过氧化钠能与水反应, 离子方程式为: $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{NaOH} + \text{O}_2\uparrow$

12、 纤维素属于多糖类高分子化合物, 无甜味。

13.

【答案】 (14分)

(1) SO_2 、 NO 、 NO_2 (2分);

(2) ①-41.8(2分) ②ad(1分)

(3) ①放热(1分) ② $K_A = K_B > K_C$ (2分) ③2 (2分)

(4) ①b(1分) ② $2\text{CH}_3\text{OH} + 3\text{O}_2 + 4\text{OH}^- = 2\text{CO}_3^{2-} + 6\text{H}_2\text{O}$ (2分)

14、

【答案】 31. (8分)

(1) $\text{NaAl}(\text{OH})_4 = \text{Al}(\text{OH})_3\downarrow + \text{NaOH}$ (1分)。

(2) 作(助)熔剂(降低氧化铝熔点, 使其在 1000°C 左右即可熔化) (1分)。

① $\text{Al}^{3+} + 3\text{e}^- = \text{Al}$; (1分)。

②电解阳极产生 O_2 , 在高温条件下, 石墨阳极被不断的氧化为 CO_2 。(2分)。

(3) $\text{Al}^{3+} + 3[\text{Al}(\text{OH})_4]^- = 4\text{Al}(\text{OH})_3\downarrow$ (或 $\text{Al}^{3+} + 3\text{AlO}_2^- + 6\text{H}_2\text{O} = 4\text{Al}(\text{OH})_3\downarrow$) (1分)。

(4) ①BC (2分)。

四、实验题

15.

【答案】 (15分)

I. (1) 水浴加热(1分)

防止 Fe^{2+} 被氧化,同时热过滤可防止硫酸亚铁以晶体形式析出(2分)

(2) 加热蒸发,浓缩结晶(2分)

(3) b(1分)

II. (1) Fe^{2+} 已被空气部分氧化(2分)

取少量硫酸亚铁铵溶液,加入少量KSCN溶液,若溶液变为血红色,说明 Fe^{2+} 已被空气部分氧化(2分)

(2) ①乙(1分) 甲装置会出现倒吸(1分) c(1分)

② $\frac{392V \times 25}{44.8m} \times 100\%$ (2分)

- 16、(1) $F \rightarrow G \rightarrow H \rightarrow A \rightarrow B \rightarrow D \rightarrow C$ (A、B顺序可颠倒);
 (2) $CaO + NH_3 \cdot H_2O = Ca(OH)_2 + NH_3 \uparrow$; (3) 碱石灰;
 (4) $2NH_3 + 3CuO \rightarrow N_2 \uparrow + 3H_2O + 3Cu$; CuO ; N_2 ;
 (5) 除去水蒸气和氨气。

2019-2020 年高三 3 月月考历史试卷 含答案

一、 选择题

1. 下图是民国初年婚礼图片,从中反映出当时近代中国在物质生活和社会习俗上的变迁是



- A . 男女平等的实现 B . 中国传统婚礼的废弃
 C . 恋爱自由、婚姻自主成为一种时尚
 D . 呈现出中西合璧、土洋并存的特征

2. 为探究改革开放以来我国经济体制改革的状况,某历史学习小组选取了以下四个重要话题,按历史发展顺序排列正确的是

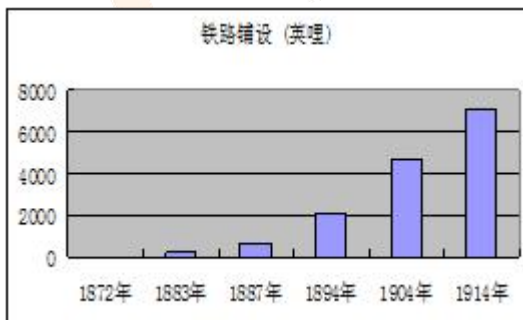
- ①“家庭联产承包责任制”的推行 ②沿海经济开放区的开辟
③“三个有利于”标准的提出 ④厂长（经理）负责制开始推行

A . ①②③④ B . ①③②④ C . ①④②③ D . ②①③④

3. 美国著名历史学家费正清教授在《剑桥中华人民共和国史》中说：（在社会主义建设时期）“毛及其同僚依靠组织方式上的变化，通过大规模的劳力动员，以实现农业奇迹；邓及其同僚同样依赖改变组织方式……来提高农业生产率。”这段话中所说的是我国两个时期农村变革的情况，后者与前者的不同点是

- A . 建立了新的土地所有制 B . 促进了农村经济的发展
C . 违背当时的生产力发展水平 D . 反映了现代农业的发展方向

4. 读下列 1875-1913 年日本煤矿开采量和 1872-1914 年日本铁路铺设示意图。结合所学的知识，对其解读正确的是



- A . “殖产兴业”政策推动了煤矿开采和铁路建设的快速发展
B . 煤矿和铁路等企业被无偿地转让给与政府关系密切的资本家
C . 图示时期的日本近代企业大部分被政府控制
D . 图示时期的日本走的是英国工业革命之路
5. 2013 年 12 月 30 日，中共中央政治局召开会议，决定成立中央全面深化改革领导小组，由习近平任组长。下列各项中关于中国古代改革认识不正确的是
- A . 商鞅变法赋予了秦国新的生命力
B . 北魏孝文帝改革顺应了历史发展的潮流
C . 王安石变法的中心是整顿吏治
D . 这些改革给我们今天的改革以有益的启示
6. 标志着毛泽东对中国社会主义建设道路的探索开始形成一个初步的比较系统思路的文献是
- A . 《论联合政府》 B . 《论十大关系》

C . 《论人民民主专政》 D . 《关于正确处理人民内部矛盾的问题》

7. 下表显示了中国某一时期各类企业出口走势比较, 其中的数据变化反映出我国

年份 比重 (%)	国有企业 比重 (%)	外资企业 比重 (%)	民营企业
xx	42 . 5	50 . 1	7 . 4
xx	31 . 5	54 . 8	13 . 7
xx	18 . 5	57 . 1	24 . 4

A . 对外开放的格局正初步形成 B . 民营经济也成为对外贸易的主力军
C . 国有企业改革有待全面展开 D . 公有制为主体的经济制度得到改变

8. 新中国女性婚恋观的变化折射时代变迁。以下体现 20 世纪 50 年代中期女性婚恋观新变化的是

A . 父母之命, 媒妁之言 B . 首选工人老大哥
C . 斗私批修, 革命友谊 D . 嫁人要嫁万元户

9. 下表为《晚清中国学生留日人数表 (大约数) 》 (据《日本留学中国学生题名录》整理)

年代 (年)	1896	1899	1901	1902	1903	1904	1905
人数 (人)	13	143	266	727	1242	2557	8000

以下对 1896 ~ 1905 年留日学生人数变化的原因, 分析正确的是

①明治维新对中国知识界的吸引 ②清末新政大力提倡留学
③ 1905 年清政府废除科举制度 ④兴中会在日本东京成立
A . ①②④ B . ②③④ C . ①③④ D . ①②③

10. 某学者认为: 辛亥革命还只是在微弱的共和思想光环下的王朝更替。关键不在于辛亥革命采取的理论体系, 而是应该重新估价中国社会生活的实际发展速度。根据现在的研究, 明治维新前日本社会的前资本主义发展水平以及国民的识字率都高于中国。该观点强调的是 ()

A . 三民主义思想存在缺陷
B . 辛亥革命前民族资本主义发展程度不高
C . 革命实际没有推动社会重大进步
D . 辛亥革命没有推翻封建制度

11. 城市是人类文明的窗口, 透过这个窗口, 可以看到人类社会方方面面的发展变化。阅读材料, 回答问题。

材料一 开封位于汴水（汴河）两岸，汴水北通黄河，南通淮河、长江，因此开封市场上有来自江淮的粮食、沿海各地的水产、辽与西夏的牛羊，以及来自全国各地的酒、果品、茶、书籍，还有日本的扇子、高丽的磨料、大食（阿拉伯）的香料和珍珠。名闻遐迩的东京相国寺的庙会集市，各地来的商品琳琅满目，大山门内出卖飞禽走兽；第二座山门内出卖各种杂货；广场上出卖家用器物，……；近大殿处，出卖老字号名牌产品……大殿后、资圣阁前出卖书籍、古玩、……
樊树志《国学十六讲》

（1）根据材料分析开封商业繁荣的原因。以相国寺的庙会集市为例，分析当时集市贸易的特点。

材料二 英国是世界上第一个城市化国家。从18世纪后期到19世纪中叶，城市人口占全国总人口的比例从20%上升至51%，约克郡的城镇数量由1801年的15个增长到1891年的63个。从1820年到1830年，曼彻斯特、伯明翰等主要工业城市的人口增长达40%以上，是增长最快的10年。

摘编自阿萨勃里格斯《英国社会史》

材料三 1832年，英国议会改革法案正式生效，改革主要包括两项内容：第一，重新分配议席。取消了许多已经衰败的选区（人口大量减少的选区），减少了一些选区的议席；人口增加的郡的议席增多，……新兴工业城市得到了65个议席。第二，更改选举资格，扩大选民范围。降低选民的财产和身份要求，工业资产阶级和农村中的富裕农民得到了选举权，选民人数大大增加。

（2）推动英国城市化的原因是什么？1832年英国议会改革取得了怎样的成果？分析材料二与材料三之间的关系。

材料四 世博会上海馆石库门演绎“永远的新天地”石库门住宅脱胎于中国传统的四合院。十九世纪后期，在上海开始出现用传统木结构加砖墙承重建造起来的住宅。由于这类民居的外门选用石料作门框，故称“石库门”。……它的出现是一种城市生活的必然。洋场风情的现代化生活，使庭院式大家庭传统生活模式被打破，取而代之的是适合单身移民和小家庭居住的石库门弄堂文化。石库门建筑盛行于20世纪20年代，中共“一大”、“二大”都是在这样的石库门建筑里召开的（见图：中共“一大”会址）。



（3）透过石库门你能体会出近代上海的哪些特征？任选中共“一大”或“二大”一次会议，解读“石库门演绎‘永远的新天地’”的含义。

材料五 国成立以来中国城市化发展情况表

时 间	城市化程度最高 或城市化速度最快地区	原 因
-----	-----------------------	-----

解放初期	东北地区
20 世纪 80 年代以后	珠江三角洲，深圳最快
1990 年至 xx 年	广东、山东、江苏、浙江、辽宁
xx 年至 xx 年	江苏、山东、浙江、广东、北京

(4) 根据材料并结合所学，完成上表

12. 随着改革开放和地级市的设立，威海不但经济高速增长，而且成为最适合人类居住的沿海开放城市结合所学知识判断，威海、深圳、海南岛和南宁等四个城市（地区）对外开放的先后顺序应是

- A . 威海→深圳→海南岛→南宁 B . 海南岛→深圳→威海→南宁
C . 深圳→威海→海南岛→南宁 D . 深圳→海南岛→威海→南宁

二、综合题

13. 阅读材料，回答问题：

材料一 “滨海居民不许与外洋番人贸易” “敢有私下诸番互市者，必置之重法” “将人口军器出境及下海者，绞。”

《明太祖实录》

“今后凡有商民船只私自下海，不论官民，俱奏闻处斩。” “不许片帆入口。”

《清世祖实录》

材料二 洋货“充积于厦口”。洋布、洋棉“其质既美，其价复廉，民间之买洋布、洋棉者，十室而九。”因此，“江浙之棉布不复畅销”，“闽产之土布……不能出口。”

人教版《中国近代史上册》

《中国土特产品出口统计表》

时间	茶叶	生丝
1840 年前	5000 (年平均)	5000 (年平均)
1846 年	7010	13220
1854 年	14122	62896
1871 年	1022159	126000

整理自《中国近代对外贸易史资料》

材料三 “近年来，全球贸易开始了新一轮竞争，面对这一系列变化，我们不主动对接，就面临再次入世的可能。”上海自由贸易区的试验……这是顺应全球经济治理新秩序，主动对接国际规则的战略举措。先行先试国际经贸新规则新标准，推进中国的新一轮开放，提升中国经济转型速度和质量，这成为上海自贸区试验的重要使命。

《人民日报》：上海自贸区撬动新一轮改革开放

(1) 材料一反映了明清王朝实行的是一种什么政策？这一政策的基本内容是什么？结合明清（鸦片战争前夕）时期的世界经济形势分析该政策对中国社会产

生的影响。（8分）

（2）材料二反映了1840年后中国经济结构发生了哪些变动？结合所学分析指出造成这些变动的主要原因。

（3）改革开放30年来上海是如何逐步走向开放的？依据材料并结合所学分析中国政府成立上海自贸区以撬动新一轮改革开放的时代背景。

14. 近代社会的畏主思想与实践

材料一：……

根据抗日民族统一战线政权的原则，在人员分配上，应规定为共产党员占三分之一，非党的左派进步分子占三分之一，不左不右的中间派占三分之一。

五、必须保证共产党员在政权中占领导地位，因此，必须使占三分之一的共产党员在质量上具有优越的条件。只要有了这个条件，就可以保证党的领导权，不必有更多的人数。……

十一、抗日统一战线政权的选举政策，应是凡满十八岁的赞成抗日和民主的中国人，不分阶级、民族、男女、信仰、党派、文化程度，均有选举权和被选举权。抗日统一战线政权的产生，应经过人民选举。

毛泽东《抗日根据地的政权问题》（1940年3月）

材料二：1. 各方代表由各方自己推选，人数应按各方所代表的实际力量比例规定。

2. 国事会议应于最近期间召开。

3. 国事会议根据革命三民主义的原则，必须通过切合时宜、挽救危机的施政纲领以彻底改变国民党所执行的错误政策。

4. 在共同施政纲领的基础上，成立各党派的联合政府，以代替目前的一党专政的政府。

5. 联合政府有权改组统帅部，成立联合统帅部。

6. 联合政府成立后，立即准备于最短期间内召开真正人民普选的国民大会，以保证宪政的实施。

周恩来《如何解决》（1944年“双十节”）

（1）根据材料一、二，分析在抗日战争期间，中国共产党主张的政权民主保障手段发生了怎样的变化？

（2）根据材料并结合所学知识，简要评述中国共产党对“政党在政权中的领导地位”的认识。

15. 阅读下列材料：

材料一 今则万国交通，一切趋于尚同，而吾以一国衣服独异，则情意不亲，邦交不结矣。且物资修明，尤尚机器，辫发长重，行动则摇，误缠机器，可以立死。今为机器之世，多机器则强，少机器则弱，辫发与机器不相容也。且兵争之世，执戈跨马，辫尤不便，其势不能不去之。欧美还数十年前，人皆结发也，至数十年，机器日新，兵事日精，乃尽剪之，今既举国皆兵，断发之俗，万国同民风也，且垂辫既污衣，而鬻发增多垢，衣污则观瞻不美。沐难则卫生非宜，梳刮则废时甚多，若在外国，为外人指笑，儿童牵弄，既缘国弱，天遭戏侮，斥为豚尾，去之无损。 康有为《请断发易服改元折》

材料二 我们剪辫的最后目的，应该大家联合起来等到全体的中国人都可以剪

辫子时才把辫剪掉。若是一个一个地把发辫剪下，是不相宜的。这种愚昧的风俗，是满洲人强迫我们做成的，必须等全体的中国人决心把它剪掉，或者至少要有一个人大多数，使全世界都知道才行。并且这种发辫不过是中国所受许多侮辱中一种，我们应该立刻地把许多侮辱去掉的。 《孙中山年谱长册》（上册）

请回答：

- (1) 请概括材料一康有为主张“断发”的理由（不得摘抄原文）
- (2) 孙中山为什么主张“剪辫”？
- (3) 试分析康有为与孙中山主张的相同点。

参考答案：

一、选择题

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

【答案】

(1) 原因：①开封位于汴水两岸，交通便利；②政治中心的影响（开封是北宋的都城）；③宗教文化的影响。（6分）特点：①商品丰富，种类齐全；②商品交易有分区。（4分）

(2) 原因：工业革命。（2分）成果：新兴工业资产阶级取得选举权和被选举权。（2分）关系：城市化推动了政治民主化；民主政体的稳定和发展，又确保和推动了城市化的进程（工业化的进程、资本主义经济的发展）。（4分）

(3) 特征：是中西文化交融的城市；由传统农业社会向近（现）代化城市转型；由庭院式大家庭传统生活模式向小家庭生活模式转型。（6分）

解读：中共“一大”：1921年中共“一大”在上海召开，宣告中国共产党成立，中国革命的面貌从此焕然一新（中国革命逐渐走向胜利）。（4分）或：中共“二大”：1922年中共“二大”在上海召开，制定了民主革命纲领（提出了现阶段更为明确的奋斗目标），是革命胜利的重要保障。（4分）

(4) 完成下表（8分）

时间	城市化程度最高或城市化速度最快地区	原因
解放初期	东北地区	东北是国家的重工业基地
20世纪80年代以后	珠江三角洲，深圳最快	改革开放初期，珠江三角洲是改革的中心，经济发展最快
1990年至2000年	广东、山东、江苏、浙江、辽宁	20世纪80年代中期以后，建立了沿海开放城市和经济开发区，促进了当地经济的发展
2001年至2010年	江苏、山东、浙江、广东、北京	20世纪90年代中期以后，改革开放向纵深发展，全国经济进一步发展

- 12、 D

二、综合题

13 、

【答案】

(1) 海禁政策或闭关锁国政策。(1分)

内容：禁止中国人赴海外经商和限制外国商人到中国进行贸易。(2分)

形势：新航路开辟，掀起了一场“商业革命”，使世界性贸易成为可能；工业革命开展，世界市场初步形成，世界贸易活跃，世界经济出现了新形势。(2分)

影响：扼杀了对外贸易推动经济进步的可能性；也使中国社会在19世纪以极端保守和封闭的面貌走向近代化的世界；导致西方列强在19世纪中期发动两次鸦片战争，力图打开中国市场，造成中国社会逐渐半封建半殖民地化(3分)

(2) 变动：手工棉纺织业衰败，自然经济逐步解体；农产品商品化逐步提高，日益卷入资本主义世界市场；商业和金融业发生变化，洋行和买办开始出现。(2分，任答出2点)

原因：两次鸦片战争，打开了中国门户，使中国丧失了贸易主权和关税主权；外国资本主义的经济侵略，破坏了中国传统的经济结构。(2分，1点1分)

(3) 表现：1984年，上海成为14个沿海开放城市之一；

1985年，以上海为中心的长江三角洲开辟为经济开放区；

1990年，浦东的开放开发，成为中国进一步对外开放的重要标志，(3分)

背景：2001年中国成为世贸组织成员；经济全球化趋势加强，竞争进一步激烈。(2分)

14 、

【答案】

(1) 1940年：各抗日阶级、阶层互相制衡；保障人民对政权的选举权和被选举权。

1944年：党派制衡；人民普选的国民大会掌握立法权，制约政权。(8分)

(2) 代表人民和进步的政党必须掌握政权的领导权，这是革命走向胜利的保障；(2分) 是否掌握政权的领导权取决于政党的质量；(2分) 领导政权不等于一党专政，有效团结其他革命阶级和阶层有利于避免一党专政。(3分)

15 、 (1) 不利于中外友好交往；无法从事机器化生产；不利于行军作战；欧美各国都随机器工业的开展和战争的需要剪发而富强；既不美观又不卫生；有损民族尊严和国家形象。

(2) 是推翻清朝统治的民主革命的需要和象征，也是摆脱中华民族耻辱，振兴中华的爱国主义的需要和表现。

(3) 都把剪辫这一陋俗置于强国富民、增强民族自豪感和自尊心，振兴中华的政治高度来认识，而非泛泛地移风易俗。