

1996年湖北高考化学真题及答案

第I卷

(选择题共84分)

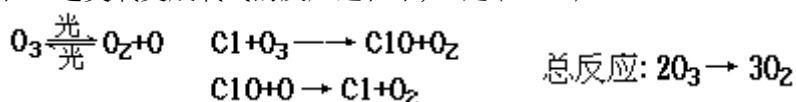
一、选择题(本题包括5小题,每小题3分,共15分.每小题只有一个选项符

合题意.)

根据以下叙述,回答1~2小题.

1995年诺贝尔化学奖授予致力于研究臭氧层被破坏问题的三位环境化学家.大气中的臭氧层可滤除大量的紫外光,保护地球上的生物.氟利昂(如 CCl_2F_2 可在光的作用下分解,产生Cl原子,Cl原子会对臭氧层产生长久的破坏作用(臭氧的分子式为 O_3).有关反应为:

1. 在上述臭氧变成氧气的反应过程中,Cl是().



(A) 反应物 (B) 生成物 (C) 中间产物 (D) 催化剂

2. O_3 和 O_2 是().

(A) 同分异构体 (B) 同系物

(C) 氧的同素异形体 (D) 氧的同位素

请分别比较3~5三个小题中前后两个数值的相对大小.选择(A)、(B)、(C)、(D)表示前者和后者的关系.

3. 原子核外的M电子层和L电子层最多可容纳的电子数().

(A) 大于 (B) 小于 (C) 等于 (D) 不能肯定

4. 钢和生铁中碳的百分含量().

(A) 大于 (B) 小于 (C) 等于 (D) 不能肯定

5. 相同温度下的0.1摩/升和0.01摩/升 CH_3COOH 溶液中, CH_3COOH 的电离度().

(A) 大于 (B) 小于 (C) 等于 (D) 不能肯定

二、选择题(本题包括15小题,每小题3分,共45分.每小题有一个或两个选

项符合题意.若正确答案只包括一个选项,多选时,该题为0分;若正确答案包括两个选项,只选一个且正确的给1分,选两个且都正确的给3分,但只要选错一个,该小题就为0分.)

6. 科学家最近制造出第112号新元素,其原子的质量数为277,这是迄今已知元素中最重的原子.关于该新元素的下列叙述正确的是().

(A) 其原子核内中子数和质子数都是112

(B) 其原子核内中子数为165,核外电子数为112

(C) 其原子质量是 ^{12}C 原子质量的277倍

(D) 其原子质量与 ^{12}C 原子质量之比为277:12

7. 关于磷的下列叙述中,正确的是().

(A) 红磷没有毒性而白磷剧毒

(B) 白磷在空气中加热到 260°C 可转变为红磷

(C) 白磷可用于制造安全火柴

(D) 少量白磷应保存在水中

8. 把三氯化铁溶液蒸干灼烧,最后得到的固体产物是().

(A) 无水三氯化铁 (B) 氢氧化铁 (C) 氧化亚铁 (D) 三氧化二铁

9. 将1体积选项中的一种气体与10体积O₂混和后,依次通过盛有足量浓NaOH溶液的洗气瓶和盛有足量完全),最后得到的尾气可以是().

灼热铜屑的管子(假设反应都进行

(A)Cl₂ (B)CO (C)CO₂ (D)N₂

10. 关于化学键的下列叙述中,正确的是().

(A)离子化合物可能含共价键 (B)共价化合物可能含离子键

(C)离子化合物中只含离子键 (D)共价化合物中不含离子键

11. 下列各组离子,在强碱性溶液中可以大量共存的是().

(A)K⁺ Na⁺ HSO₃⁻ Cl⁻ (B)Na⁺ Ba²⁺ AlO₂⁻ NO₃⁻

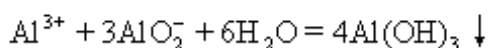
(C)NH₄⁺ K⁺ Cl⁻ NO₃⁻ (D)K⁺ Na⁺ ClO⁻ S²⁻

12. 下列离子方程式不正确的是().

(A)氨气通入稀硫酸溶液中NH₃ + H⁺ = NH₄⁺

(B)二氧化碳通入碳酸钠溶液中CO₂ + CO₃²⁻ + H₂O = 2HCO₃⁻

(C)硫酸铝溶液跟偏铝酸钠溶液反应



(D)氯气通入冷的氢氧化钠溶液中2Cl₂ + 2OH⁻ = 3Cl⁻ + ClO⁻ + H₂O

13. 把氢氧化钙放入蒸馏水中,一段时间后达到如下平衡:

$Ca(OH)_2(固) \rightleftharpoons Ca^{2+} + 2OH^-$ 加入以下溶液,可使Ca(OH)₂减少的是().

(A)Na₂S溶液 (B)AlCl₃溶液 (C)NaOH溶液 (D)CaCl₂溶液

14. X元素的阳离子和Y元素的阴离子具有与氩原子相同的电子层结构,下列叙述正确的是().

(A)X的原子序数比Y的小 (B)X原子的最外层电子数比Y的大

(C)X的原子半径比Y的大 (D)X元素的最高正价比Y的小

15. 某烃的一种同分异构体只能生成一种一氯代物,该烃的分子式可以是().

(A)C₃H₈ (B)C₄H₁₀ (C)C₅H₁₂ (D)C₆H₁₄

16. 描述CH₃-CH=CH-C≡C-CF₃分子结构的下列叙述中,正确的是().

(A)6个碳原子有可能都在一条直线上

(B)6个碳原子不可能都在一条直线上

(C)6个碳原子有可能都在同一平面上

(D)6个碳原子不可能都在同一平面上

17. 用10毫升的0.1摩/升BaCl₂溶液恰好可使相同体积的硫酸铁、硫酸锌和硫酸钾三种溶液中的硫酸根离子完全转化为硫酸钡沉淀,则三种硫酸盐溶液的摩尔浓度之比是().

(A)3:2:2 (B)1:2:3 (C)1:3:3 (D)3:1:1

18. 某溶液中有NH₄⁺、Mg²⁺、Fe²⁺和Al³⁺四种离子,若向其中加入过量的氢氧化钠溶液,微热并搅拌,再加入过量盐酸,溶液中大量减少的阳离子是().

(A)NH₄⁺ (B)Mg²⁺ (C)Fe²⁺ (D)Al³⁺

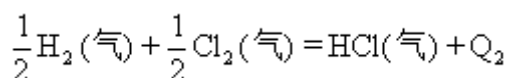
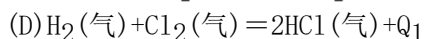
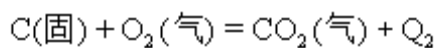
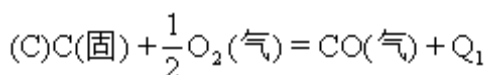
19. 在同温同压下,下列各组热化学方程式中,Q₂>Q₁的是().

(A)2H₂(气)+O₂(气)=2H₂O(气)+Q₁

2H₂(气)+O₂(气)=2H₂O(液)+Q₂

(B)S(气)+O₂(气)=SO₂(气)+Q₁

S(固)+O₂(气)=SO₂(气)+Q₂



20. 下列说法正确的是 (N_0 表示阿伏伽德罗常数的值) () .

(A) 标准状况下, 以任意比例混和的甲烷和丙烷混和物22.4升, 所含有的分子数为 N_0

(B) 标准状况下, 1升辛烷完全燃烧后, 所生成气态产物的分子数为

$$\frac{8}{22.4} N_0$$

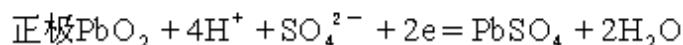
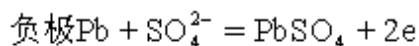
(C) 常温常压下, 活泼金属从盐酸中置换出1摩 H_2 , 发生转移的电子数为 $2N_0$

(D) 常温常压下, 1摩氦气含有的核外电子数为 $4N_0$

三、选择题(本题包括6小题, 每小题4分, 共24分. 每小题只有一个选项符

合题意.)

21. 实验室用铅蓄电池作电源电解饱和食盐水制取氯气, 已知铅蓄电池放电时发生如下反应:



今若制得 Cl_2 0.050摩, 这时电池内消耗的 H_2SO_4 的物质的量至少是() .

(A) 0.025摩 (B) 0.050摩 (C) 0.10摩 (D) 0.20摩

22. 已知 $t^\circ C$ 时, 某物质的不饱和溶液a克中含溶质m克. 若该溶液蒸发b

克水并恢复到 $t^\circ C$ 时, 析出溶质 m_1 克. 若原溶液蒸发c克水并恢复到 $t^\circ C$ 时, 则析出溶质 m_2 克. 用S表示该物质在 $t^\circ C$ 时的溶解度, 下式中正确的是() .

$$(A) S = \frac{100m}{a-m} \quad (B) S = \frac{100m_2}{c}$$

$$(C) S = \frac{100(m_1 - m_2)}{b-c} \quad (D) S = \frac{100(m - m_1)}{a-b}$$

23. $120^\circ C$ 时, 1体积某烃和4体积 O_2 混和, 完全燃烧后恢复到原来的温度和压强, 体积不变, 该烃分子式中所含的碳原子数不可能是()

(A) 1 (B) 2 (C) 3 (D) 4

24. 在化合物 X_2Y 和 YZ_2 中, Y的质量百分比分别约为40%和50%, 则在化合物 X_2YZ_3 中Y的质量百分比约为() .

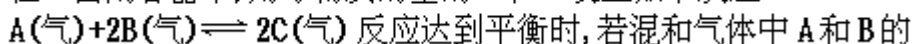
(A) 20% (B) 25% (C) 30% (D) 35%

25. 将pH=3的盐酸溶液和pH=11的氨水等体积混和后, 溶液中离子浓度关系正确的是() .

(A) $[NH_4^+] > [Cl^-] > [H^+] > [OH^-]$ (B) $[NH_4^+] > [Cl^-] > [OH^-] > [H^+]$

(C) $[Cl^-] > [NH_4^+] > [H^+] > [OH^-]$ (D) $[Cl^-] > [NH_4^+] > [OH^-] > [H^+]$

26. 在一密闭容器中, 用等物质的量的A和B发生如下反应:



反应达到平衡时, 若混和气体中A和B的物质的量之和与C的物质的量相等, 则这时A的转化率为() .

(A) 40% (B) 50% (C) 60% (D) 70%

第II卷 (非选择题共66分)

四、(本题包括2小题,共15分)

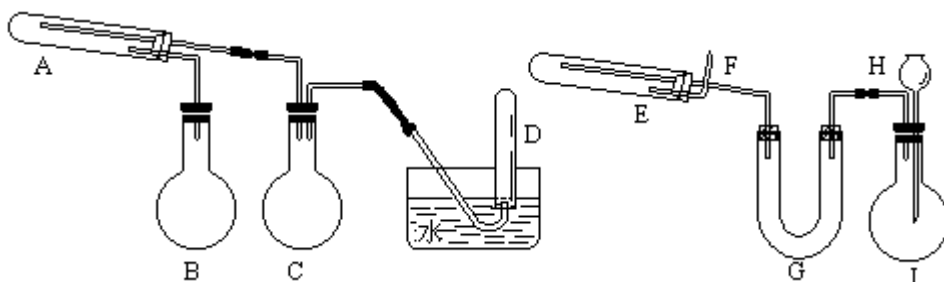
27.(3分)下列有关使用托盘天平的叙述,不正确的是(填写标号)

()。

- (A) 称量前先调节托盘天平的零点
- (B) 称量时左盘放被称量物,右盘放砝码
- (C) 潮湿的或具有腐蚀性的药品,必须放在玻璃器皿里称量,其他固体药品可直接放在天平托盘上称量
- (D) 用托盘天平可以准确称量至0.01克
- (E) 称量完毕,应把砝码放回砝码盒中

28. (12分)在一定条件下用普通铁粉和水蒸气反应,可以得到铁的氧化物.该氧化物又可以经过此反应的逆反应,生成颗粒很细的铁粉.这种铁粉具有很高的反应活性,在空气中受撞击或受热时会燃烧,所以俗称“引火铁”.请分别用下图中示意的两套仪器装置,制取上述铁的氧化物和“引火铁”.实验中必须使用普通铁粉和6摩/升盐酸,其他试剂自选(装置中必要的铁架台、铁夹、铁圈、石棉网、加热设备等在图中均已略去).

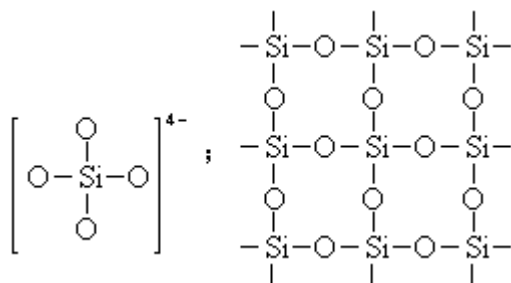
填写下列空白:



- (1) 实验进行时试管A中应加入的试剂是_____;烧瓶B的作用是_____;烧瓶C的作用是_____;在试管D中收集得到的是_____.
- (2) 实验时,U型管G中应加入的试剂是_____;长颈漏斗H中应加入_____.
- (3) 两套装置中,在实验时需要加热的仪器是(填该仪器对应的字母)_____.
- (4) 烧瓶I中发生的反应有时要加入少量硫酸铜溶液,其目的是_____.
- (5) 试管E中发生反应的化学方程式是_____.
- (6) 为了安全,在E管中的反应发生前,在F出口处必须_____;E管中的反应开始后,在F出口处应_____.

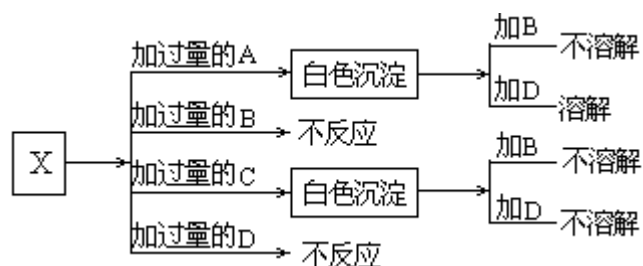
五、(本题包括3小题,共16分)

29. (4分)右图是石英晶体平面示意图,它实际上是立体的网状结构,其中硅、氧原子数之比为_____.原硅酸根离子 SiO_4^{4-} 的结构可表示为左图.二聚硅酸根离子 $\text{Si}_2\text{O}_7^{6-}$ 中,只有硅氧键,它的结构可表示为_____.

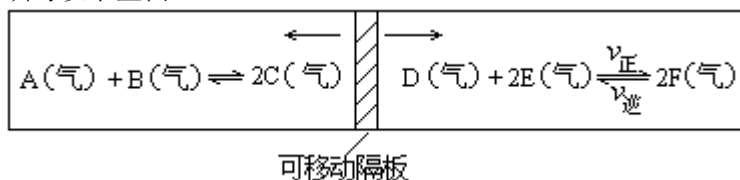


30. (6分)A、B、C和D分别是 NaNO_3 、 NaOH 、 HNO_3 和 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 四种溶液中的一种.现利用另一种溶液X,用如下图所示的方法,即可将它们一一确定.试确定A、B、C、D、X各代表何种溶液.

A: _____ B: _____ C: _____ D: _____ X: _____



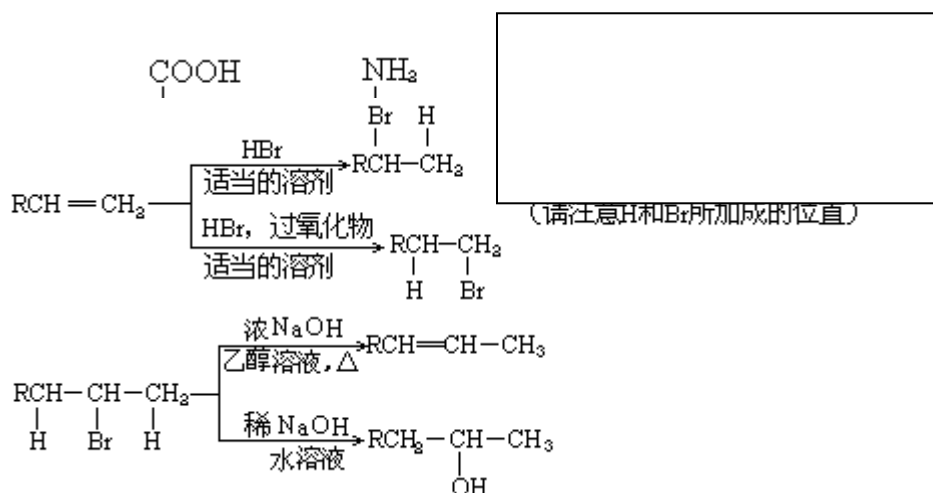
31. (6分) 在一个容积固定的反应器中, 有一可左右滑动的密封隔板, 两侧分别进行如图所示的可逆反应. 各物质的起始加入量如下: A、B和C均为4.0摩、D为6.5摩、F为2.0摩, 设E为x摩. 当x在一定范围内变化时, 均可以通过调节反应器的温度, 使两侧反应都达到平衡, 并且隔板恰好处于反应器的正中位置. 请填写以下空白:



- (1) 若x=4.5, 则右侧反应在起始时向_____ (填“正反应”或“逆反应”) 方向进行. 欲使起始反应维持向该方向进行, 则x的最大取值应小于_____.
- (2) 若x分别为4.5和5.0, 则在这两种情况下, 当反应达平衡时, A的物质的量是否相等? _____ (填“相等”、“不相等”或“不能确定”). 其理由是:

六、(本题包括3小题, 共19分)

32. (3分) Nomex纤维是一种新型阻燃性纤维. 它可由间苯二甲酸和间苯二胺在一定条件下以等物质的量缩聚合成. 请把Nomex纤维结构简式写在下面的方框中



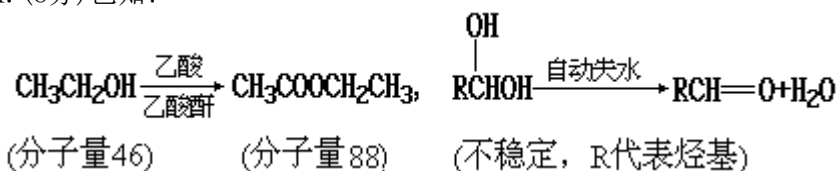
33. (8分) 在有机反应中, 反应物相同而条件不同, 可得到不同的主产物. 下式中R代表烷基, 副产物均已略去.

请写出实现下列转变的各步反应的化学方程式, 特别注意要写明反应条件.

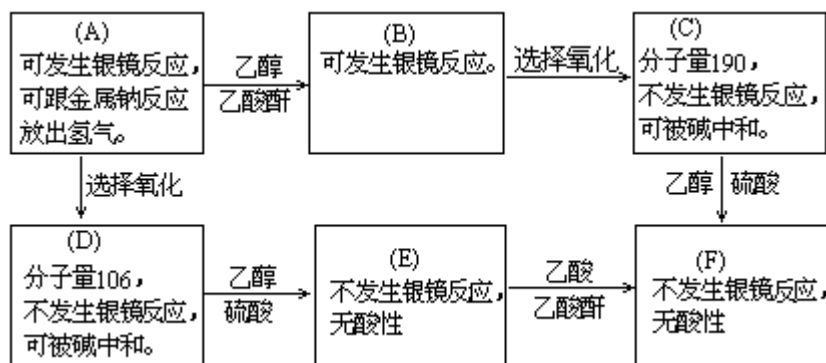
- (1) 由 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$ 分两步转变为 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHBrCH}_3$

(2) 由 $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}=\text{CH}_2$ 分两步转变为 $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_2\text{CH}_2\text{OH}$

34. (8分) 已知:



现有只含C、H、O的化合物A~F, 有关它们的某些信息, 已注明在下面的方框内.



(1) 在化合物A~F中有酯的结构化合物是(填字母代号)_____.

(2) 把化合物A和F的结构简式分别填入下列方框中.

(A)

(F)

七、(本题包括2小题, 共16分)

35. (6分) 某化合物的化学式可表示为 $\text{Co}(\text{NH}_3)_x\text{Cl}_y$ (x, y 均为正整数). 为确定 x 和 y 的值, 取两份质量均为 0. 2140 克的该化合物进行如下两个实验. 将一份试样溶于水, 在硝酸存在的条件下用 AgNO_3 溶液滴定(生成 AgCl 沉淀), 共消耗 24. 0 毫升 0. 100 摩/升的 AgNO_3 溶液. 在另一份试样中加入过量 NaOH 溶液并加热, 用足量盐酸吸收逸出的 NH_3 . 吸收 NH_3 共消耗 24. 0 毫升 0. 200 摩/升 HCl 溶液. 试通过计算确定该化合物的化学式.

(本题可能用到的原子量: H 1. 0 N 14. 0 Cl 35. 5 Co 58. 9)

36. (10分) 将 a 摩 H_2S 和 1 摩 O_2 置于一个容积可变的容器内进行反应. 维持容器内气体的压强不变(101 千帕), 在 120°C 下测得反应前后容器内气体的密度分别为 d_1 和 d_2 . 若 a 的取值不同, 则 H_2S 的氧化产物可能有如下三种情况:

(1) 全部是 SO_2 , 此时 a 的取值范围是_____.

(2) 全部是 S , 此是 a 的取值范围是_____, 并且 d_1 _____ d_2 (填“小于”、“大于”或“等于”).

(3) 部分是 SO_2 , 部分是 S , 此时 a 的取值范围是_____. 反应所生成的 SO_2 的物质的量为____摩, 容器内气体的物质的量之和为____摩. (以含 a 的代数式表示)

参考答案:

一、1. D 2. C 3. A 4. B 5. B

二、6. B、D 7. A、D 8. D 9. C、D 10. A、D

11. B 12. D 13. B 14. C、D 15. C

16. B、C 17. C 18. A、C 19. A、C 20. A、C

三、21. C 22. C 23. D 24. B 25. B

26. A

四、27. C、D (只选一个且正确给1分, 选2个且都正确给3分.)

28. (1) 普通铁粉 (或铁粉), 作为水蒸气发生器 (或用来产生水蒸气); 防止水倒吸 (或用作安全瓶); 氢气 (每空1分, 共4分)

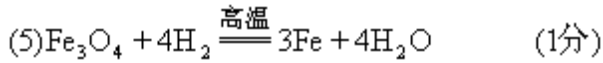
(2) 固体NaOH (或碱石灰、CaO等碱性固体干燥剂);

6摩/升HCl (每空1分, 共2分)

注: G中如填写酸性干燥剂或液体干燥剂, 则此空不给分.

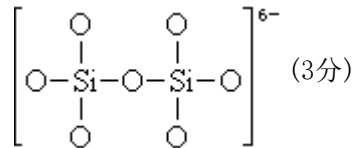
(3) A、B、E (必须全对给1分, 错、漏1个即不给分)

(4) 加快氢气产生的速度 (1分)



(6) 检验氢气的纯度 (1分) 点燃氢气 (2分)

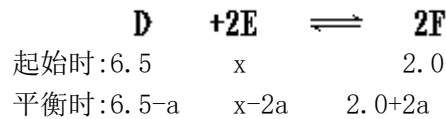
五、29. 1:2 (1分)



30. A: NaOH B: NaNO₃ C: Ba(NO₃)₂ D: HNO₃ (各1分, 共4分) X: MgSO₄ (2分)

31. (1) 正反应 (1分) 7.0 (2分)

提示: 设达平衡时E的消耗量为2a摩.



因左侧反应混和物总的物质的量为12摩, 所以达平衡时, 右侧反应需满足:

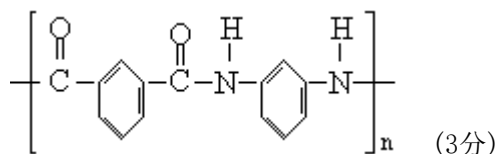
$$\begin{cases} (6.5-a) + (x-2a) + (2.0+2a) = 12 \\ x-2a > 0 \end{cases} \quad \begin{cases} x = 3.5+a \\ x > 2a \end{cases} \quad \text{解之: } x < 7.0 \quad (1\text{分})$$

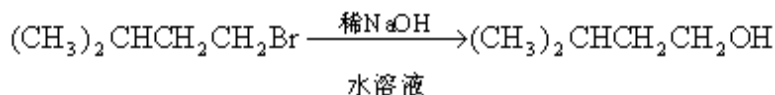
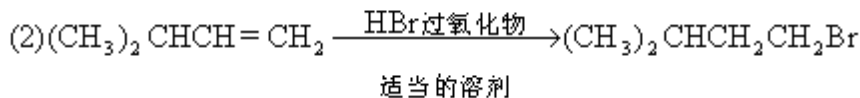
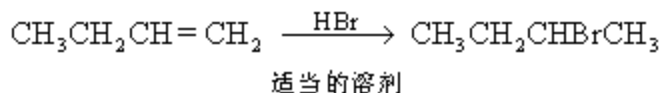
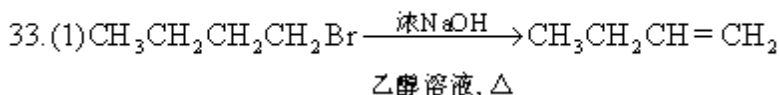
(2) 不相等 (1分) 因为这两种情况是在两个不同温度下达到化学平衡的, 平衡状态不同, 所以物质的量也不同. (2分)

注: ①凡是答成“相等”的, 无论理由是否正确, 此小题均为0分.

②对于理由, 需答出“不同温度下”或“温度不同”等含义, 否则此空为0分.

六、32.



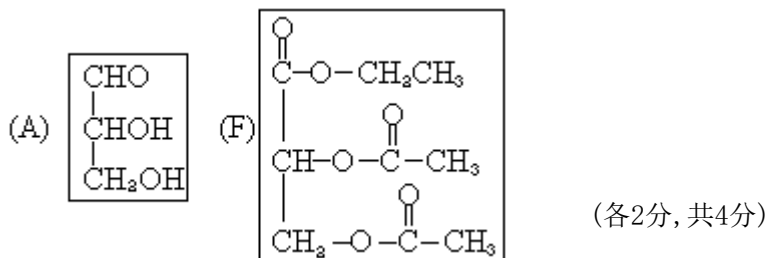


(每式2分, 共8分)

34. (1) B、C、E、F (4分)

注: 每答对1个给1分, 每答错1个倒扣1分, 但本题不出现负分.

(2)



提示: 从题文所给信息, 可以看出: 乙醇和乙酸起酯化反应后, 其分子量增加了42, 由C与D分子量之差, 可以确定A中有两个羟基, 并且不连在同一个C原子上.

七、35. n表示物质的量, m表示质量.

$$n(\text{NH}_3) = 0.200 \times 24.0 \times 10^{-3} = 4.80 \times 10^{-3} \text{ (摩)}$$

$$m(\text{NH}_3) = 4.80 \times 10^{-3} \times 17.0 = 8.16 \times 10^{-2} \text{ (克)} \text{ (1分)}$$

$$n(\text{Cl}^-) = 0.100 \times 24.0 \times 10^{-3} = 2.40 \times 10^{-3} \text{ (摩)}$$

$$m(\text{Cl}^-) = 2.40 \times 10^{-3} \times 35.5 = 8.52 \times 10^{-2} \text{ (克)} \text{ (1分)}$$

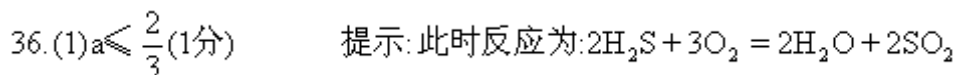
$$m(\text{钴离子}) = 0.2140 - 8.16 \times 10^{-2} - 8.52 \times 10^{-2} = 4.72 \times 10^{-2} \text{ (克)}$$

(1分)

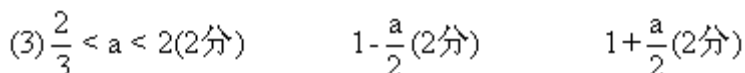
$$n(\text{钴离子}) = \frac{4.72 \times 10^{-2}}{58.9} = 8.01 \times 10^{-4} \text{ (摩)} \text{ (1分)}$$

$$n(\text{钴离子}) : n(\text{NH}_3) : n(\text{Cl}^-) = 1 : 6 : 3$$

该化合物的化学式为 $\text{Co}(\text{NH}_3)_6\text{Cl}_3$ (2分)



大于 (2分)



提示：在此范围内， a 摩 H_2S 和 1 摩 O_2 起反应生成了 b 摩

SO_2 ， $(a-b)$ 摩 S 和 a 摩 H_2O 。生成 b 摩 SO_2 需 $\frac{3}{2}b$ 摩 O_2 ，生成

$(a-b)$ 摩 S 需 $\frac{1}{2}(a-b)$ 摩 O_2 ，所以 $\frac{3}{2}b + \frac{1}{2}(a-b) = 1$ $b = 1 - \frac{a}{2}$

反应后气体混和物中含 b 摩 SO_2 和 a 摩 H_2O ，即气体物质的量之和为：

$$a + b = 1 + \frac{a}{2}$$