

附一:2002 年普通高校招生全国 统一考试(全国卷)

第 I 卷一~二题, 共 60 分,

第 II 卷三~六题, 共 90 分

可能用到有原子量: H 1 C 12 N 14 O 16 Na 23

K 39

一、选择题(本题包括 5 小题, 每小题 4 分, 共 20 分。每小题只有一个选项符合题意。)

1. 目前我国许多城市和地区定期公布空气质量报告, 在空气质量报告中, 一般不涉及()

A. SO_2 B. NO_2 C. CO_2 D. 可吸入颗粒物

2. 为了除去蛋白质溶液中混入的少量氯化钠, 可以采用的方法是()

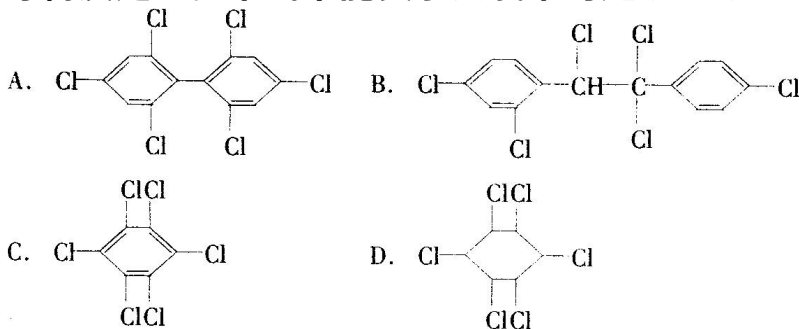
A. 过滤 B. 电泳
C. 渗析 D. 加入 AgNO_3 溶液, 过滤

3. 铁屑溶于过量的稀硫酸, 过滤后向滤液中加入适量硝酸, 再加入过量的氨水, 有红褐色沉淀生成。过滤, 加热沉淀物至质量不再发生变化, 得到红棕色

的残渣。上述沉淀和残渣分别为()

- A. $\text{Fe}(\text{OH})_3$; Fe_2O_3
 B. $\text{Fe}(\text{OH})_2$; FeO
 C. $\text{Fe}(\text{OH})_2$ 、 $\text{Fe}(\text{OH})_3$; Fe_3O_4
 D. Fe_2O_3 ; $\text{Fe}(\text{OH})_3$

4. 六氯苯是被联合国有关公约禁止或限制使用的有毒物质之一。下式中能表示六氯苯的是()



5. R、X、Y 和 Z 是四种元素，其常见化合价均为 +2 价，且 X^{2+} 与单质 R 不反应； $\text{X}^{2+} + \text{Z} = \text{X} + \text{Z}^{2+}$ ； $\text{Y} + \text{Z}^{2+} = \text{Y}^{2+} + \text{Z}$ 。这四种离子被还原成 0 价时表现的氧化性大小符合()

- A. $\text{R}^{2+} > \text{X}^{2+} > \text{Z}^{2+} > \text{Y}^{2+}$ B. $\text{X}^{2+} > \text{R}^{2+} > \text{Y}^{2+} > \text{Z}^{2+}$
 C. $\text{Y}^{2+} > \text{Z}^{2+} > \text{R}^{2+} > \text{X}^{2+}$ D. $\text{Z}^{2+} > \text{X}^{2+} > \text{R}^{2+} > \text{Y}^{2+}$

二、选择题(本题包括 10 小题，每小题 4 分，共

40 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，只选一个且正的给 2 分，选两个都正确的给 4 分，但只要选错一个，该小题就为 0 分。)

6. 室温时， $0.01\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 某一元弱酸的电离度为 1%，则下列说法正确的是()

A. 上述弱酸溶液的 $\text{pH}=4$

B. 加入等体积 $0.01\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NaOH 溶液后，所得溶液的 $\text{pH}=7$

C. 加入等体积 $0.01\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NaOH 溶液后，所得溶液的 $\text{pH}>7$

D. 加入等体积 $0.01\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ NaOH 溶液后，所得溶液的 $\text{pH}<7$

7. 周期表中 16 号元素和 4 号元素的原子相比较，前者的下列数据是后者的 4 倍的是()

A. 电子数

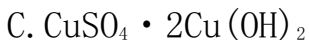
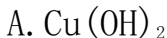
B. 最外层电子数

C. 电子层数

D. 次外层电子数

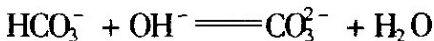
8. 将 $40\text{mL} 1.5\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 CuSO_4 溶液与 $30\text{mL} 3\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ 的 NaOH 溶液混合，生成浅蓝色沉淀，假如溶液中 $[\text{Cu}^{2+}]$ 或 $[\text{OH}^-]$ 都已变得很小，可忽略，则

生成沉淀的组成可表示为()

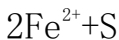


9. 下列离子方程式书写正确的是()

A. 碳酸氢钙溶液中加入过量的氢氧化钠溶液



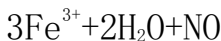
B. 氯化铁溶液中通入硫化氢气体 $2\text{Fe}^{3+} + \text{S}^{2-} \longrightarrow$



C. 次氯酸钙溶液中通入过量二氧化碳



D. 氯化亚铁溶液中加入硝酸 $3\text{Fe}^{2+} + 4\text{H}^+ \longrightarrow$



10. 在原电池和电解池的电极上所发生的反应，同属氧化反应或同属还原反应的是()

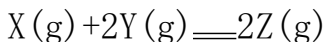
A. 原电池的正极和电解池的阳极所发生的反应

B. 原电池的正极和电解池的阴极所发生的反应

C. 原电池的负极和电解池的阳极所发生的反应

D. 原电池的负极和电解池的阴极所发生的反应

11. 在一定温度下，向 aL 密闭容器中加入 1mol X 气体和 2mol Y 气体，发生如下反应：



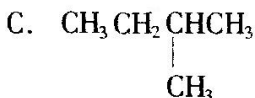
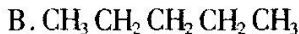
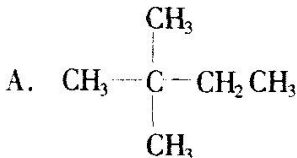
此反应达到平衡的标志是()

- A. 容器内压强不随时间变化
 B. 容器内各物质的浓度不随时间变化
 C. 容器 X、Y、Z 的浓度之比为 1:2:2
 D. 单位时间消耗 0.1mol X 同时生成 0.2mol Z

12. 在一定条件下, 分别以高锰酸钾、氯酸钾、过氧化氢为原料制取氧气, 当制得同温、同压下相同体积的氧气时, 三个反应中转移的电子数之比为()

- A. 1:1:1 B. 2:2:1 C. 2:3:1 D. 4:3:2

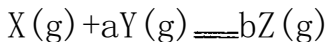
13. 1mol 某烃在氧气中充分燃烧, 需要消耗氧气 179.2L(标准状况下)。它在光照的条件下与氯气反应能生成三种不同的一氯取代物。该烃的结构简式是()



14. 碘跟氧可以形成多种化合物, 其中一种称为**碘酸碘**, 在该化合物中, 碘元素呈+3 和+5 两种价态, 这种化合物的化学式是()

- A. I_2O_3 B. I_2O_4 C. I_4O_7 D. I_4O_9

15. 1mol X 气体跟 $a\text{mol Y}$ 气体在体积可变的密闭容器中发生如下反应:



反应达到平衡后, 测得 X 的转化率为 50%。而且, 在同温同压下还测得反应前混合气体的密度是反应后混合气体密度的 $3/4$, 则 a 和 b 的数值可能是()

- A. $a=1, b=1$ B. $a=2, b=1$
C. $a=2, b=2$ D. $a=3, b=2$

三、(本题包括 2 小题, 共 28 分)

16. 已知化合物甲和乙都不溶于水, 甲可溶于质量分数大于或等于 98% 的硫酸, 而乙不溶。现有一份甲和乙的混合物样品, 通过实验进行分离, 可得到固体甲。(实验中使用的过滤器是用于过滤强酸性液体的耐酸过滤器。)

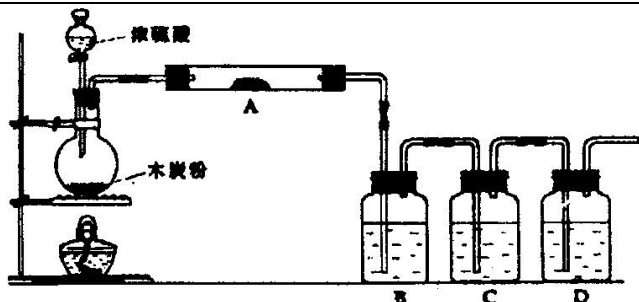
请填写表中空格, 完成由上述混合物得到固体甲

的实验设计。

序号	实验步骤	实验操作及注意事项(简述)
①	溶解	将混合物放入烧杯中,加入 98% H_2SO_4 ,充分搅拌直到固体不再溶解
②	过滤	
③	稀释 (或沉淀)	
④	过滤	
⑤	洗涤沉淀	
⑥	检验沉淀 是否洗净	

17. 根据下图回答问题:

(1) 上述装置中,在反应前用手掌紧贴烧瓶外壁检查装置的气密性,如观察不到明显的现象,还可以用什么简单的方法证明该装置不漏气。



(2) 写出浓硫酸和木炭粉在加热条件下发生反应的化学方程式:

(3) 如果用图中的装置检验上述反应的全部产物, 写出下面标号所表示的仪器中应加入的试剂的名称及其作用:

A 中加入的试剂是____作用是____。

B 中加入的试剂是____作用是____。

C 中加入的试剂是____作用是除尽____气体。

D 中加入的试剂是____作用是____

(4) 实验时, C 中应观察到的现象是____。

四、(本题包括 3 小题, 共 27 分)

18. 已知硫酸锰 (MnSO_4) 和过硫酸钾 ($\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_8$) 两种盐溶液在银离子催化下可发生氧化还原反应, 生成高锰

酸钾、硫酸钾和硫酸。

(1) 请写出并配平上述反应的化学方程式。

_____。

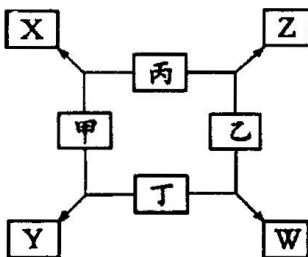
(2) 此反应的还原剂是_____，它的氧化产物是

_____。

(3) 此反应的离子反应方程式可表示为：_____

(4) 若该反应所用的硫酸锰改为氯化锰，当它跟过量的过硫酸钾反应时，除有高锰酸钾、硫酸钾、硫酸生成外，其他的生成物还有_____。

19. 如图所示：



已知：

① 甲、乙、丙、丁均为前三周期元素的单质。

② 在一定条件下甲与丙和甲与丁都按物质的量之比 1:3 反应，分别生成 X 和 Y，在产物中元素甲呈负

价。

③在一定条件下乙与丙和乙与丁都按物质的量之比 1:2 反应, 分别生成 Z 和 W, 在产物中元素乙呈负价。

请填空:

(1) 甲是____, 乙是____。

(2) 甲与丙反应生成 X 的化学方程式是_____。

(3) 乙与丁反应生成 W 的化学方程式是_____。

20. 将 $2\text{mol H}_2\text{O}$ 和 2mol CO 置于 1L 容器中, 在一定条件下, 加热至高温, 发生如下可逆反应:

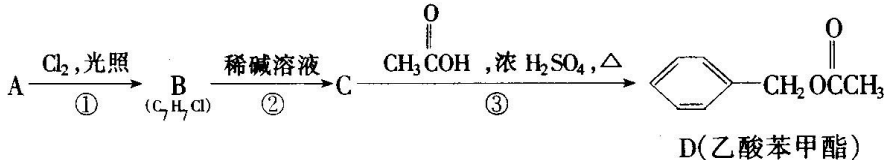


(1) 当上述系统达到平衡时, 欲求其混合气体的平衡组成, 则至少还需要知道两种气体的平衡浓度, 但这两种气体不能同时是____和____, 或____和____。(填它们的分子式)

(2) 若平衡时 O_2 和 CO_2 的物质的量分别为 $n(\text{O}_2)_{\text{平}} = a\text{mol}$, $n(\text{CO}_2)_{\text{平}} = b\text{mol}$ 。试求 $n(\text{H}_2\text{O})_{\text{平}} = \underline{\hspace{2cm}}$ 。(用含 a、b 的代数式表示)

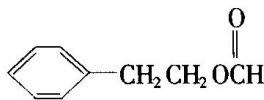
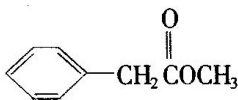
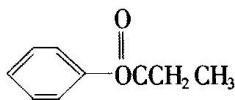
五、(本题包括 2 小题, 共 16 分)

21. 乙酸苯甲酯对花香和果香的香韵具有提升作用, 故常用于化妆品工业和食品工业。乙酸苯甲酯可以用下面的设计方案合成。



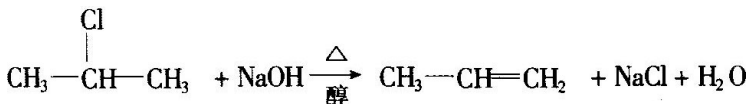
(1) 写出 A、C 的结构简式:

(2) D 有很多同分异构体, 含有酯基和一取代苯结构的同分异构体有五个, 其中三个的结构简式是:

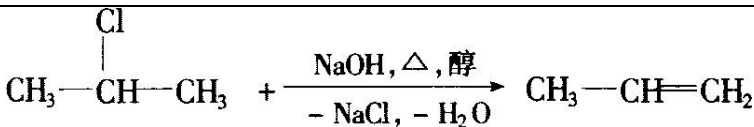


请写出另外两个同分异构体的结构简式:

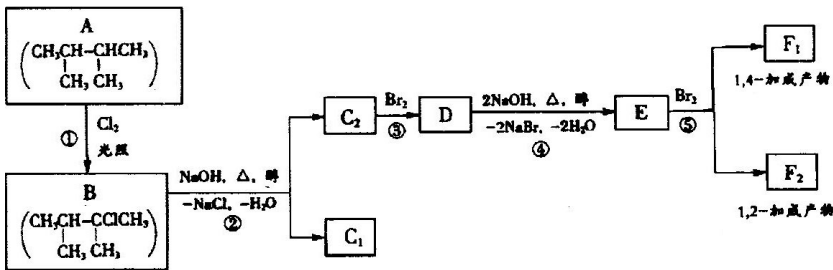
22. 卤代烃在碱性醇溶液中能发生消去反应。例如



该反应式也可表示为



下面是八个有机化合物的转换关系



请回答下列问题:

(1) 根据系统命名法, 化合物 A 的名称是_____。

(2) 上述框图中, ①是_____反应, ③是_____反应。(填反应类别)

(3) 化合物 E 是重要的工业原料, 写出由 D 生成 E 的化学方程式

(4) C₂ 的结构简式是_____。

F₁ 的结构简式是_____

F₁ 和 F₂ 互为_____。

(5) 上述八个化合物中, 属于二烯烃的是_____。二烯烃的通式是_____。

六、(本题包括 2 小题, 共 19 分)

23. 在一定条件下, 使 H_2 和 O_2 混合气体 26g 充分发生反应。所得产物在适当温度下跟足量的固体 Na_2O_2 反应, 使固体增重 2g。求原混合气体中 O_2 和 H_2 的质量。

24. 向 300mLKOH 溶液中缓慢通入一定量的 CO_2 气体, 充分反应后, 在减压低温下蒸发溶液, 得到白色固体。请回答下列问题:

- (1) 由于 CO_2 通入量不同, 所得到的白色固体的组成也不同, 试推断有几种可能的组成, 并分别列出。

- (2) 若通入 CO_2 气体为 2.24L (标准状况下), 得到 11.9g 的白色固体。请通过计算确定此白色固体是由哪些物质组成的, 其质量各为多少? 所用的 KOH 溶液的物质的量浓度为多少?

普通高校招生考试参考答案

1. C 2. C 3. A 4. C 5. A 6. AC 7. AD 8. D
9. D 10. BC 11. AB 12. B 13. B 14. D 15. AD

16. (12 分) ②安装好过滤装置, 将①的悬浊液沿玻璃棒加入过滤器中过滤。(2 分)

③在另一烧杯中, 放入适量蒸馏水, 将②的滤液沿玻璃棒慢慢加入该烧杯中, 并不断搅拌。(4 分)

④重新安装过滤装置, 将③的悬浊液沿玻璃棒加入过滤器中过滤。(2 分)

⑤向④的过滤器中注入少量蒸馏水, 使水面浸过沉淀物, 等水滤出后, 再次加水洗涤, 连洗几次。(2 分)

⑥用小试管从⑤的漏斗下口取少量洗出液, 滴入 BaCl_2 溶液, 没有白色沉淀, 说明沉淀已洗净。(2 分)

17. (16 分) (1) 答: 反应前先用小火加热烧瓶, B、C、D 瓶中有气泡冒出, 停止加热后, 水会升到导管里形成一段水柱, 证明装置不漏气。(4 分)

(2) $2\text{H}_2\text{SO}_4(\text{浓}) + \text{C} \xrightarrow{\Delta} 2\text{H}_2\text{O} \uparrow + \text{CO}_2 \uparrow + 2\text{SO}_2 \uparrow$ (2 分)

(3) A 无水硫酸铜不敷出 检验 H_2O (2 分)

B 品红溶液 检验 SO_2 (2 分)

C 酸性 $KMnO_4$ SO_2 (2 分)

D 澄清石灰水 检验 CO_2 (2 分)

(4) 酸性高锰酸钾溶液的颜色不褪尽。(或不褪色, 或不褪成无色。)(2 分)(本题其他合理答案同样给分。)

18. (9 分) (1) $2MnSO_4 + 5K_2S_2O_8 + 8H_2O \xrightarrow{Ag^+}$

$2KMnO_4 + 4K_2SO_4 + 8H_2SO_4$ (3 分)

(2) $MnSO_4$ $KMnO_4$ (各 1 分, 共 2 分)

(3) $2Mn^{2+} + 5S_2O_8^{2-} + 8H_2O \xrightarrow{Ag^+} 10SO_4^{2-} + 16H^+$ (2 分)

(4) Cl_2 (答 $HClO$ 或 $HClO_3$ 也给分)。(2 分)

19. (10 分) (1) N_2 O_2 。(各 2 分, 共 4 分)

(2) $N_2 + 3Mg \xrightarrow{\text{点燃}} Mg_3N_2$ 。(3 分) (3) $O_2 + 2H_2 \xrightarrow{\text{点燃}} 2H_2O$ 。(3 分)

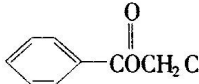
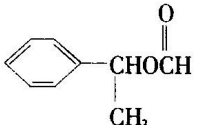
或答: (2) $N_2 + 3H_2 \xrightarrow{\text{一定条件}} 2NH_3$ (3) $O_2 + 2Mg \xrightarrow{\text{点燃}} 2MgO$ 同样给分。

20. (8 分) (1) H_2 H_2O , CO CO_2 。(填它们的分子式) (4 分)

(每组全对给 2 分, 共 4 分。每组只答 1 个或错答均不给分。)

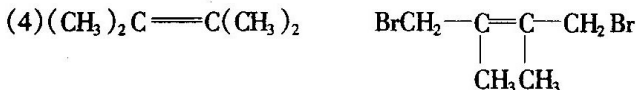
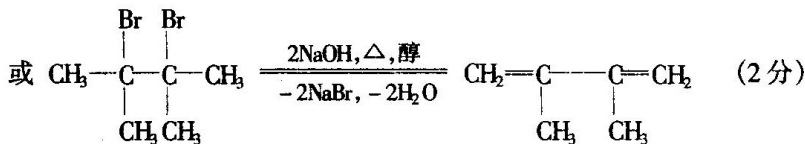
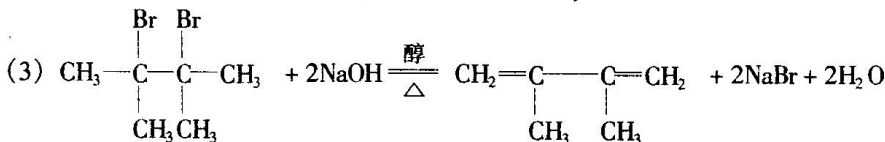
(2) 2-2a-b

21. (6分)(1) A:  , C:  (各 1 分, 共 2 分)

(2)  和  (各 2 分, 共 4 分)

22. (10 分) (1) 2, 3-二甲基丁烷。 (1 分)

(2) ①取代 ③加成 (各 1 分, 共 2 分)



同分异构体 (各 1 分, 共 3 分) (5) $\text{C}_n \text{H}_{2n-2}$ (各 1 分, 共 2 分)

23. (7 分) 解: $2\text{Na}_2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O} = 4\text{NaOH} + \text{O}_2$

每当 $36\text{gH}_2\text{O}$ 反应, 则放出 32gO_2 , 固体增重 4g 。

设 $x\text{gH}_2\text{O}$ 反应, 固体增重 2g 。

$x = \frac{36 \times 2}{4} = 18$, 故知有 $18\text{gH}_2\text{O}$ 参加反应。 (2 分)

18gH₂O 是由 2gH₂ 和 16gO₂ 反应生成的，过量未参加反应的气体为

$$26\text{g}-18\text{g}=8\text{g} \quad (1 \text{ 分})$$

(1) 若过量的气体是 8gO₂，则原混合气体中

$$\text{O}_2: 8\text{g}+16\text{g}=24\text{g}$$

$$\text{H}_2: 2\text{g} \quad (2 \text{ 分})$$

(2) 若过量的气体是 8gH₂，则原混合气体中

$$\text{O}_2: 16\text{g} \quad \text{H}_2: 8\text{g}+2\text{g}=10\text{g} \quad (2 \text{ 分})$$

24. (12 分) (1) 解: 四种

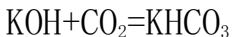
①KOH, K₂CO₃ ②K₂CO₃ ③K₂CO₃, KHCO₃ ④KHCO₃

(各 1 分, 共 4 分)

(2) 解: $2\text{KOH}+\text{CO}_2=\text{K}_2\text{CO}_3+\text{H}_2\text{O}$

$$22.4 \quad 138$$

$$2.24 \quad x=13.8$$



$$22.4 \quad 100$$

$$2.24 \quad x=10.0$$

从上面两方程知: 生成的固体全部是 K₂CO₃ 时应该是 13.8g, 若生成的固体全部是 KHCO₃ 时应该是 10.0g, 现生成的固体为 11.9g, 所以它是 K₂CO₃ 和