

2009年全国统一高考化学试卷（全国卷II）

参考答案与试题解析

一、选择题

1. （3分）物质的量之比为2：5的锌与稀硝酸反应，若硝酸被还原的产物为 N_2O ，反应结束后锌没有剩余，则该反应中被还原的硝酸与未被还原的硝酸的物质的量之比是（ ）
- A. 1：4 B. 1：5 C. 2：3 D. 2：5

【考点】 BQ：氧化还原反应的计算；EG：硝酸的化学性质.

【专题】 515：氧化还原反应专题；524：氮族元素.

【分析】 锌与稀硝酸反应时硝酸既表现酸性又表现氧化性，根据原子守恒和电子守恒规律来解决.

【解答】 解：锌与稀硝酸反应时硝酸既表现酸性又表现氧化性，根据原子守恒和电子守恒，2mol锌失去4mol电子，生成2mol锌离子，由于生成硝酸锌，则其结合的硝酸根离子是4mol，则剩余的1mol的硝酸被还原为 N_2O 就得到4mol电子，硝酸也全部反应，则该反应中被还原的硝酸与未被还原的硝酸的物质的量之比是1：4，即 $4Zn+10HNO_3$ （一般稀）= $4Zn(NO_3)_2+N_2O\uparrow+5H_2O$.
故选A.

【点评】 本题是对硝酸的氧化性知识的考查，注意电子守恒思想在氧化还原反应中的运用.

2. （3分）下列关于溶液和胶体的叙述，正确的是（ ）
- A. 溶液是电中性的，胶体是带电的
- B. 通电时，溶液中的溶质粒子分别向两极移动，胶体中的分散质粒子向某一极移动
- C. 溶液中溶质分子的运动有规律，胶体中分散质粒子的运动无规律，即布朗运动
- D. 一束光线分别通过溶液和胶体时，后者会出现明显的光带，前者则没有

【考点】66：胶体的重要性质。

【专题】51A：溶液和胶体专题。

【分析】A、胶体是电中性的；

B、通电时溶质电离出的阴阳离子分别移向两极，溶质是非电解质时不移向任何电极；

C、溶液中溶质分子运动无规律

D、胶体能发生丁达尔现象，溶液没有；

【解答】解：A、溶液是电中性的，胶体也是电中性的，胶体粒子吸附了带电的离子，故A错误；

B、通电时，溶液中的溶质粒子是电解质，电离出的阴阳离子分别向两极移动，若溶质是非电解质不移向电极，胶体中的分散质粒子向某一极移动，故B错误；

C、胶体的分散质粒子在显微镜观察下呈现无规则运动，这就是胶体的布朗运动特性。溶液中的离子呈现自由态，其运动是无规律可言的。故C错误；

D、溶液没有丁达尔现象而胶体存在，故胶体出现明显的光带，故D正确；

故选：D。

【点评】本题考查了胶体、溶液的性质区别，较简单，注意胶体粒子的吸附离子作用。

3.（3分）下列叙述中正确的是（　　）

A. 向含有 CaCO_3 沉淀的水中通入 CO_2 至沉淀恰好溶解，再向溶液中加入 NaHCO_3 饱和溶液，又有 CaCO_3 沉淀生成

B. 向 Na_2CO_3 溶液中逐滴加入等物质的量的稀盐酸，生成的 CO_2 与原 Na_2CO_3 的物质的量之比为1：2

C. 等质量的 NaHCO_3 和 Na_2CO_3 分别与足量盐酸反应，在同温同压下，生成的 CO_2 体积相同

D. 向 Na_2CO_3 饱和溶液中通入 CO_2 ，有 NaHCO_3 结晶析出

【考点】 GF：钠的重要化合物.

【专题】 527：几种重要的金属及其化合物.

【分析】 A、碳酸氢钙与碳酸氢钠不发生反应；

B、 Na_2

CO_3 溶液中逐滴加入等物质的量的稀盐酸，发生反应 $\text{Na}_2\text{CO}_3+\text{HCl}=\text{NaHCO}_3+\text{NaCl}$ ；

C、 NaHCO_3 和 Na_2CO_3 的摩尔质量不同，二者相同质量，物质的量不同；

D、发生反应 $\text{Na}_2\text{CO}_3+\text{CO}_2+\text{H}_2\text{O}=2\text{NaHCO}_3$ ，生成碳酸氢钠的质量比碳酸钠多，反应消耗水，碳酸氢钠的溶解度小于碳酸钠.

【解答】解：A、 CaCO_3 沉淀的水中通入 CO_2 至沉淀恰好溶解，生成碳酸氢钙溶液，再加入 NaHCO_3 饱和溶液，碳酸氢钙与碳酸氢钠不发生反应，不能生成碳酸钙沉淀，故A错误；

B、 Na_2CO_3 溶液中逐滴加入等物质的量的稀盐酸，发生反应 $\text{Na}_2\text{CO}_3+\text{HCl}=\text{NaHCO}_3+\text{NaCl}$ ，没有二氧化碳生成，故B错误；

C、 NaHCO_3 和 Na_2CO_3 的摩尔质量不同，二者相同质量，物质的量不同，与盐酸反应都生成二氧化碳，由碳元素守恒可知，生成二氧化碳的物质的量之比与摩尔质量成反比为 $106:84=53:42$ ，即同温同压下，体积之比为 $53:42$ ，故C错误；

D、发生反应 $\text{Na}_2\text{CO}_3+\text{CO}_2+\text{H}_2\text{O}=2\text{NaHCO}_3$ ，生成碳酸氢钠的质量比碳酸钠多，反应消耗水，碳酸氢钠的溶解度小于碳酸钠，故会有碳酸氢钠析出，故D正确。

故选：D。

【点评】 本题考查钠的重要化合物性质、化学计算等，难度中等，注意B选项中滴加顺序不同，发生反应不同，实质是与量有关导致反应不同。

4. (3分) 某元素只存在两种天然同位素，且在自然界它们的含量相近，其相对原子质量为152.0，原子核外的电子数为63。下列叙述中错误的是 ()

A. 它是副族元素

B. 它是第六周期元素

- C. 它的原子核内有63个质子
- D. 它的一种同位素的核内有89个中子

【考点】 33: 同位素及其应用; 72: 元素周期表的结构及其应用; 85: 质量数与质子数、中子数之间的相互关系.

【专题】 51B: 原子组成与结构专题.

【分析】 A、根据元素在周期表中的位置;

B、根据元素在周期表中的位置;

C、根据核外电子数等于其质子数;

D、同种元素的不同核素质量数不同;

【解答】 解: A、因核外电子数等于其质子数为63, 用质子数分别减去各周期所含有的元素种类, $63 - 2 - 8 - 8 - 18 - 18 = 9$, 显然其属于第六周期, 从左到右的第9种, 而第六周期中包含镧系, 所以它应属于副族, 故A正确;

B、因核外电子数等于其质子数为63, 用质子数分别减去各周期所含有的元素种类, $63 - 2 - 8 - 8 - 18 - 18 = 9$, 显然其属于第六周期, 从左到右的第9种, 而第六周期中包含镧系, 所以它应属于副族, 故B正确;

C、核外电子数等于其质子数, 故C正确;

D、同种元素的不同核素质量数不同, 不能用元素的相对原子质量代表某种核素的质量数, 故D错误;

故选: D.

【点评】 本题需要掌握根据原子序数推知元素在周期表中的位置, 熟悉元素周期表的结构, 这是解题的关键.

5. (3分) 现有等浓度的下列溶液: ①醋酸, ②苯酚, ③苯酚钠, ④碳酸, ⑤碳酸钠, ⑥碳酸氢钠. 按溶液pH由小到大排列正确的是 ()

- A. ①④②③⑥⑤ B. ④①②⑥⑤③ C. ①④②⑥③⑤ D. ④①②③⑥⑤

【考点】 D5: 弱电解质在水溶液中的电离平衡; DD: 盐类水解的应用.

【专题】 51G：电离平衡与溶液的pH专题；51H：盐类的水解专题。

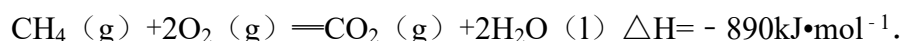
【分析】 先将物质按酸和盐进行分类，再把酸按酸的强弱进行排序，酸性越强的酸其pH值越小；把盐按其阴离子的水解程度进行排序，盐水解程度越大的其碱性越强，溶液的pH值越大。

【解答】 解：①醋酸、②苯酚、④碳酸是酸，等浓度的三种溶液，醋酸的酸性大于碳酸，碳酸的酸性大于苯酚，所以pH值由小到大的顺序是：①醋酸<④碳酸<②苯酚；

③苯酚钠、⑤碳酸钠、⑥碳酸氢钠是盐，碳酸的酸性大于苯酚，碳酸的第一步电离程度大于第二步电离程度，碳酸根离子对应的酸是碳酸氢根离子，所以等浓度的三种盐，苯酚钠的水解程度小于碳酸钠，碳酸氢钠的水解程度小于苯酚钠，所以pH值由小到大的顺序是：⑥碳酸氢钠<③苯酚钠<⑤碳酸钠，所以这六种溶液pH由小到大排列正确的是①④②⑥③⑤，故选C。

【点评】 本题考查了等浓度的酸、盐pH值大小的顺序，解题规律是：按照强酸 - - 弱酸 - - 水解显酸性的盐 - - 中性的盐 - - 水解显碱性的盐 - - 弱碱 - - 强碱的顺序将各物质进行排列，明确苯酚钠的水解程度小于碳酸钠的水解程度，导致同浓度的苯酚钠和碳酸钠溶液，碳酸钠的碱性大于苯酚钠，此点为易错点。

6. (3分) 已知：



现有 H_2 与 CH_4 的混合气体112L(标准状况)，使其完全燃烧生成 CO_2 和 H_2O (l)，若实验测得反应放热3695kJ，则原混合气体中 H_2 与 CH_4 的物质的量之比是()

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

【考点】 5D：有关反应热的计算。

【专题】 517：化学反应中的能量变化。

【分析】 H_2 与 CH_4 的混合气体112L， $n = \frac{112\text{L}}{22.4\text{L/mol}} = 5\text{mol}$ ，设 H_2 与 CH_4 的物质的

量分别为x、y，代入热化学反应方程式中计算热量即可解答。

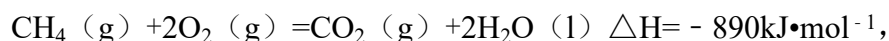
【解答】解： H_2 与 CH_4 的混合气体112L， $n = \frac{112\text{L}}{22.4\text{L/mol}} = 5\text{mol}$ ，设 H_2 与 CH_4 的物

质的量分别为x、y，



$$2 \qquad \qquad \qquad 571.6\text{kJ}$$

$$x \qquad \qquad \qquad 285.8x$$



$$1 \qquad \qquad \qquad 890\text{kJ}$$

$$y \qquad \qquad \qquad 890y\text{kJ}$$

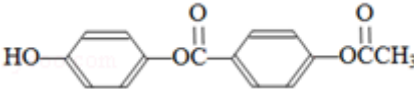
$$\text{则} \begin{cases} x+y=5 \\ 285.8x+890y=3695 \end{cases},$$

解得 $x=1.25\text{mol}$ ， $y=3.75\text{mol}$ ，

原混合气体中 H_2 与 CH_4 的物质的量之比是 $1.25\text{mol} : 3.75\text{mol} = 1 : 3$ ，

故选：B。

【点评】本题考查反应热的有关计算，明确物质的量与热量的关系是解答本题的关键，学会利用列方程组来解答即可，难度不大。

7. (3分) 1mol  与足量的NaOH溶液充分反应，消耗的NaOH的物质的量为 ()

A. 5 mol

B. 4 mol

C. 3 mol

D. 2 mol

【考点】HD：有机物的结构和性质。

【专题】16：压轴题；534：有机物的化学性质及推断。

【分析】由有机物的结构可知，碱性条件下发生水解，产物中含酚-OH、-COOH均能与NaOH发生反应，以此来解答。

【解答】解：由有机物的结构可知，碱性条件下发生水解，产物中含酚-OH、-COOH均能与NaOH发生反应，

1mol 酚-OH消耗 1mol NaOH， 1mol -COOH消耗 1mol NaOH，

1mol 该有机物及水解产物中共 3mol 酚-OH、 2mol -COOH，

所以消耗的NaOH的物质的量为5mol,

故选: A。

【点评】 本题考查有机物的结构和性质, 明确酚及酯的性质是解答本题的关键, 注意水解产物的酸性, 题目难度不大。

8. (3分) 根据已知回答24 - 25题

已知: $2\text{Fe}^{2+} + \text{Cl}_2 = 2\text{Cl}^- + 2\text{Fe}^{3+}$, $2\text{Br}^- + \text{Cl}_2 = \text{Br}_2 + 2\text{Cl}^-$, $2\text{Fe}^{2+} + \text{Br}_2 = 2\text{Br}^- + 2\text{Fe}^{3+}$ 。

含有amol FeBr_2 的溶液中, 通入xmol

Cl_2 。下列各项为通 Cl_2 过程中, 溶液内发生反应的离子方程式, 其中不正确的是 ()

- A. $x=0.4a$, $2\text{Fe}^{2+} + \text{Cl}_2 = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{Cl}^-$
- B. $x=0.6a$, $2\text{Br}^- + \text{Cl}_2 = \text{Br}_2 + 2\text{Cl}^-$
- C. $x=a$, $2\text{Fe}^{2+} + 2\text{Br}^- + 2\text{Cl}_2 = \text{Br}_2 + 2\text{Fe}^{3+} + 4\text{Cl}^-$
- D. $x=1.5a$, $2\text{Fe}^{2+} + 4\text{Br}^- + 3\text{Cl}_2 = 2\text{Br}_2 + 2\text{Fe}^{3+} + 6\text{Cl}^-$

【考点】 49: 离子方程式的书写; BQ: 氧化还原反应的计算。

【专题】 16: 压轴题; 515: 氧化还原反应专题; 516: 离子反应专题。

【分析】 由于还原性: $\text{Fe}^{2+} > \text{Br}^-$, 通入 Cl_2 , 依次发生 $2\text{Fe}^{2+} + \text{Cl}_2 = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{Cl}^-$, $2\text{Br}^- + \text{Cl}_2 = \text{Br}_2 + 2\text{Cl}^-$,

当 $n(\text{Cl}_2) : n(\text{FeBr}_2) \leq \frac{1}{2}$ 时, 只氧化 Fe^{2+} , 当 $n(\text{Cl}_2) : n(\text{FeBr}_2) \geq \frac{3}{2}$ 时,

Fe^{2+} 和 Br^- 被完全氧化, 介于二者之间时,

Fe^{2+} 被完全氧化, Br^- 被部分氧化, 结合反应物物质的量之间的关系解答该题。

【解答】 解: 由于还原性: $\text{Fe}^{2+} > \text{Br}^-$, 通入 Cl_2 , 依次发生 $2\text{Fe}^{2+} + \text{Cl}_2 = 2\text{Fe}^{3+} + 2\text{Cl}^-$, $2\text{Br}^- + \text{Cl}_2 = \text{Br}_2 + 2\text{Cl}^-$,

当 $n(\text{Cl}_2) : n(\text{FeBr}_2) \leq \frac{1}{2}$ 时, 只氧化 Fe^{2+} , 当 $n(\text{Cl}_2) : n(\text{FeBr}_2) \geq \frac{3}{2}$ 时,

Fe^{2+} 和 Br^- 被完全氧化, 介于二者之间时,

Fe^{2+} 被完全氧化, Br^- 被部分氧化, 则

A. $x=0.4a$, $n(\text{Cl}_2) : n(\text{FeBr}_2) = 0.4 < \frac{1}{2}$, 只氧化 Fe^{2+} , 故A正确;

B. $x=0.6a$, $n(\text{Cl}_2) : n(\text{FeBr}_2)$ 介于 $\frac{1}{2} \sim \frac{3}{2}$, Fe^{2+} 被完全氧化, Br^- 被部分氧化, 故B错误;

C. $x=a$, $n(\text{Cl}_2) : n(\text{FeBr}_2)$ 介于 $\frac{1}{2} \sim \frac{3}{2}$, Fe^{2+} 被完全氧化, $a\text{molFe}^{2+}$ 被氧化消耗 $0.5a\text{molCl}_2$, 剩余 $0.5a\text{molCl}_2$ 可与 $a\text{molBr}^-$ 发生氧化还原反应, 则反应的离子方程式为 $2\text{Fe}^{2+} + 2\text{Br}^- + 2\text{Cl}_2 = \text{Br}_2 + 2\text{Fe}^{3+} + 4\text{Cl}^-$, 故C正确;

D. $x=1.5a$, Fe^{2+} 和 Br^- 恰好被完全氧化, 反应的离子方程式为 $2\text{Fe}^{2+} + 4\text{Br}^- + 3\text{Cl}_2 = 2\text{Br}_2 + 2\text{Fe}^{3+} + 6\text{Cl}^-$, 故D正确。

故选: B。

【点评】 本题考查氧化还原反应, 题目难度较大, 本题注意把握物质的还原性强弱, 此为解答该题的关键, 答题时注意氧化剂和还原剂物质的量之间的关系, 此为易错点。

二、非选题

9. 某温度时, 在2L密闭容器中气态物质X和Y反应生成气态物质Z, 它们的物质的量随时间的变化如表所示.

t/min	X/mol	Y/mol	Z/mol
0	1.00	1.00	0.00
1	0.90	0.80	0.20
3	0.75	0.50	0.50
5	0.65	0.30	0.70
9	0.55	0.10	0.90
10	0.55	0.10	0.90
14	0.55	0.10	0.90

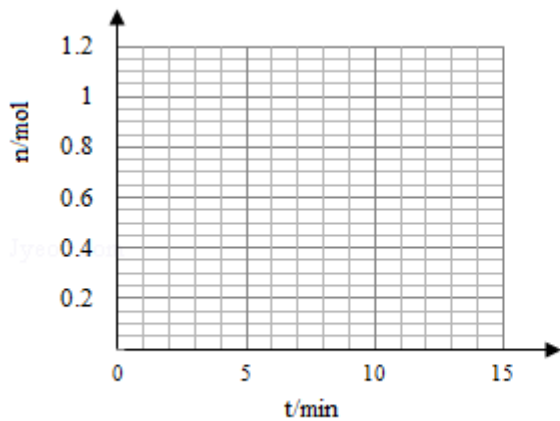


图1

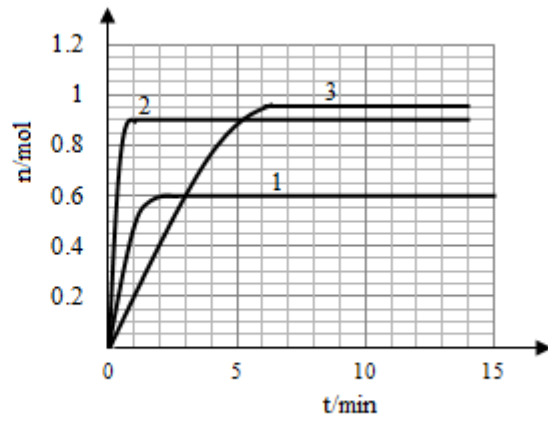
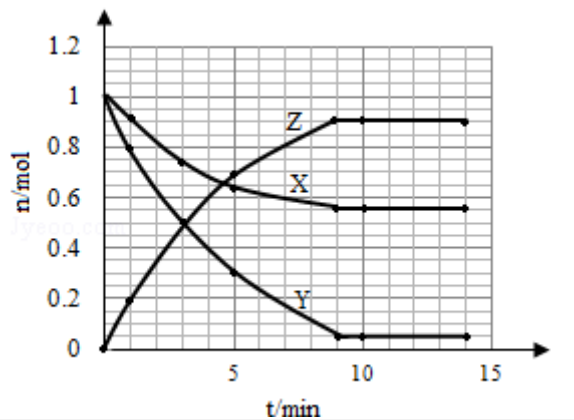


图2

(1) 根据左表中数据，在图1中画出X、Y、Z的物质的量（n）随时间（t）变



化的曲线：_____

(2) 体系中发生反应的化学方程式是 $X+2Y \rightleftharpoons 2Z$ ；

(3) 列式计算该反应在0 - 3min时间内产物Z的平均反应速率： _____
 $0.083 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$ ；

(4) 该反应达到平衡时反应物X的转化率 α 等于 45% ；

(5) 如果该反应是放热反应，改变实验条件（温度、压强、催化剂）得到Z随时间变化的曲线①、②、③（如图2所示）则曲线①、②、③所对应的实验条件改变分别是：① 升高温度 ② 加入催化剂 ③ 增大压强 。

【考点】 CB：化学平衡的影响因素；CP：化学平衡的计算。

【专题】 51E：化学平衡专题。

【分析】 (1) 根据X、Z的物质的量（n）随时间（t）变化画出变化曲线；

(2) 由表中数据可知，X、Y为反应物，Z为生成物，1min时 $\Delta n(X) = 1 \text{ mol} - 0.9 \text{ mol} = 0.1 \text{ mol}$ ， $\Delta n(Y) = 1 \text{ mol} - 0.8 \text{ mol} = 0.2 \text{ mol}$ ， $\Delta n(Z) = 0.2 \text{ mol}$ ，9min

后各物质的物质的量不再变化，且反应物不为0，故为可逆反应，物质的量变化量之比等于化学计量数之比，根据物质的量的变化与化学计量数呈正比书写化学方程式；

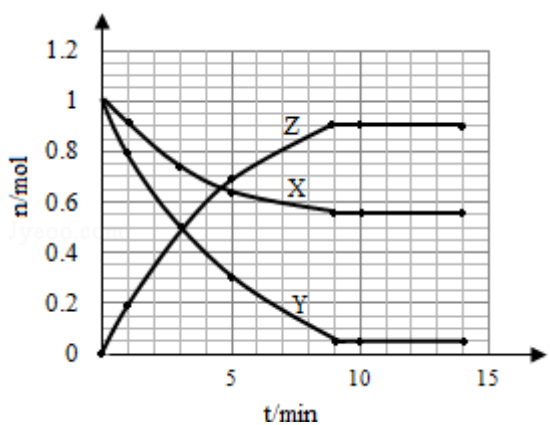
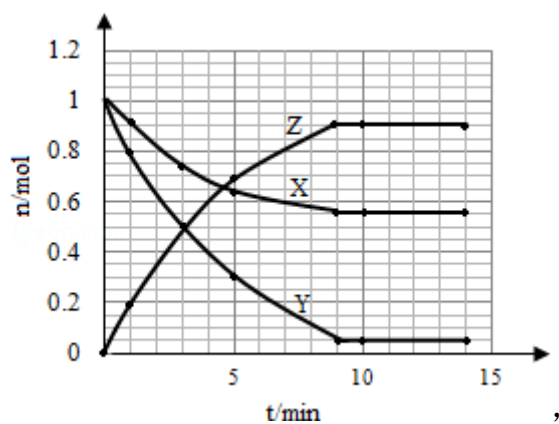
(3) 依据化学反应速率 $= \frac{\Delta c}{\Delta t}$ ，结合图表数据计算；

(4) 依据图表数据分析当反应进行到9min时反应已达到平衡，转化率等于消耗量除以原来起始量；

(5) 根据平衡是Z的物质的量的变化，结合反应正反应为放热反应，且为气体体积增大的反应。分析平衡的移动，进而判断改变的条件。

【解答】解：(1) 由表中数据可知，X、Y为反应物，Z为生成物，1min时 $\Delta n(X) = 1\text{mol} - 0.9\text{mol} = 0.1\text{mol}$ ， $\Delta n(Y) = 1\text{mol} - 0.8\text{mol} = 0.2\text{mol}$ ， $\Delta n(Z) = 0.2\text{mol}$ ，所以X、Y、Z在相同时间内的变化量之比为1：2：2，9min后各物质的物质的量不再变化，平衡时X、Y、Z的物质的量分别为：0.55mol、0.1mol、0.9mol。

横坐标为时间，纵坐标为X、Z的物质的量 (n)，根据表中数据可画出曲线为



故答案为：

(2) 由表中数据看出反应从开始到平衡, X的物质的量减小, 应为反应物, 0~1min物质的量变化值为 $1.00\text{mol} - 0.90\text{mol} = 0.10\text{mol}$, Y的物质的量减小, 应为反应物, 0~1min物质的量变化值为 $1.00\text{mol} - 0.80\text{mol} = 0.20\text{mol}$, Z的物质的量增多, 应为是生成物, 物质的量的变化值为 0.20mol , 9min后各物质的物质的量不再变化, 且反应物不为0, 故为可逆反应, 根据物质的量的变化与化学计量数呈正比, 则 $n(\text{X}) : n(\text{Y}) : n(\text{Z}) = 0.10\text{mol} : 0.20\text{mol} : 0.20\text{mol} = 1 : 2 : 2$, 反应方程式为 $\text{X} + 2\text{Y} \rightleftharpoons 2\text{Z}$,

故答案为: $\text{X} + 2\text{Y} \rightleftharpoons 2\text{Z}$;

(3) 0 - 3min内Z的反应速率 $= \frac{\Delta c}{\Delta t} = \frac{\frac{0.5\text{mol}}{2\text{L}}}{3\text{min}} = 0.083\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$, 故答案为: $0.083\text{mol} \cdot \text{L}^{-1} \cdot \text{min}^{-1}$;

(4) 由图表数据可知反应到9min, 反应达到平衡, 反应达到平衡时反应物X的转化率 $\alpha = \frac{1\text{mol} - 0.55\text{mol}}{1\text{mol}} \times 100\% = 45\%$, 故答案为: 45%;

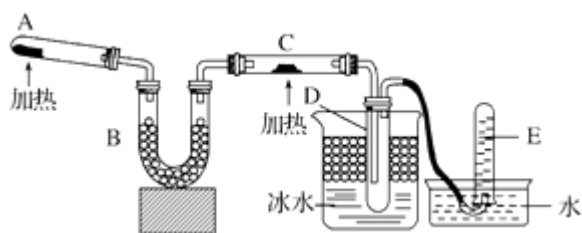
(5) 该可逆反应正反应为放热反应, 且为气体体积增大的反应.

由表中数据可知, 平衡时Z的物质的量为 0.9mol , 由图2可知曲线①平衡后, Z的物质的量为 0.6 , Z的物质的量减小, 故平衡向逆反应移动, 应是升高温度; 曲线②平衡后, Z的物质的量为 0.9mol , Z的物质的量未变, 应是使用催化剂; 曲线③平衡后, Z的物质的量为 0.95mol , Z的物质的量增大, 应是增大压强,

故答案为: 升高温度; 加入催化剂; 增大压强.

【点评】 本题考查化学平衡移动、外界条件对平衡的影响、化学平衡图象及作图能力, 反应速率计算应用等, 难度中等, (1)中作图注意起点、平衡时各物质的物质的量以及X、Y、Z在相同时间内的变化量关系.

10. 已知氨可以与灼热的氧化铜反应得到氮气和金属铜, 用示意图中的装置可以实现该反应.



回答下列问题：

- (1) A中加入的物质是 固体 NH_4Cl 和 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 发生反应的化学方程式是
$$2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \xrightarrow{\Delta} \text{CaCl}_2 + 2\text{NH}_3\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$$
- (2) B中加入的物质是 碱石灰，其作用是 除去氨气中的水蒸气
- (3) 实验时在C中观察到得现象是 黑色粉末逐渐变为红色
发生反应的化学方程式是
$$2\text{NH}_3 + 3\text{CuO} \xrightarrow{\Delta} \text{N}_2 + 3\text{H}_2\text{O} + 3\text{Cu}$$
；
- (4) 实验时在D中观察到得现象是 出现无色液体 D中收集到的物质是 氨水 检验该物质的方法和现象是 用红色石蕊试纸检验，试纸变蓝，用无水硫酸铜检验，无水硫酸铜变蓝。

【考点】 S7：氨的制取和性质。

【专题】 524：氮族元素。

【分析】 根据实验目的：氨与灼热的氧化铜反应得到氮气和金属铜，所以A处是产生氨气的反应，用氯化铵和氢氧化钙来制取氨气，氨气中混有水蒸气，用碱石灰干燥，氨气易液化，极易吸收水成为氨水，氨水具有碱性，能使红色石蕊试纸变蓝，其中的结晶水会使无水硫酸铜变蓝。

【解答】 解：（1）根据实验目的：氨与灼热的氧化铜反应得到氮气和金属铜，可知A中加入的是氯化铵和氢氧化钙的固体混合物，加热来制取氨气，发生反应的化学方程式是：
$$2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \xrightarrow{\Delta} \text{CaCl}_2 + \text{NH}_3\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$$
，

故答案为：固体 NH_4Cl 和 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ；
$$2\text{NH}_4\text{Cl} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \xrightarrow{\Delta} \text{CaCl}_2 + 2\text{NH}_3\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$$
；

- (2) 制得的氨气中含有杂质水，可以用碱石灰来吸收，故答案为：碱石灰；除去氨气中的水蒸气；
- (3) 氨气和氧化铜在加热的条件下发生反应生成金属铜、水以及氮气，黑色粉

末逐渐变为红色，

故答案为：黑色粉末逐渐变为红色； $2\text{NH}_3+3\text{CuO}\xrightarrow{\Delta}\text{N}_2+3\text{H}_2\text{O}+3\text{Cu}$ ；

(4) 氨气还原氧化铜之后剩余的氨气和产生的水蒸气在冷凝时会形成氨水，具有氨气分子和结晶水的成分，氨水可以使使红色石蕊试纸变蓝，其中的结晶水会使无水硫酸铜变蓝，

故答案为：出现无色液体；氨水；用红色石蕊试纸检验，试纸变蓝，用无水硫酸铜检验，无水硫酸铜变蓝。

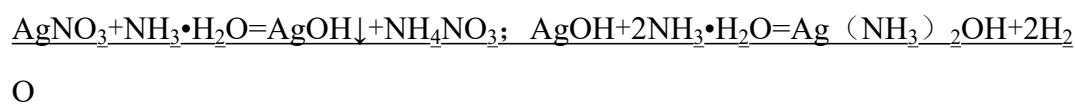
【点评】 本题考查学生氨气的实验室制法、干燥以及氨气的还原性方面的知识，结合实验来考查，增加了难度。

11. 现有A、B、C、D、E、F六种化合物，已知它们的阳离子有 K^+ 、 Ag^+ 、 Ca^{2+} 、 Ba^{2+} 、 Fe^{2+} 、 Al^{3+} ，阴离子有 Cl^- 、 OH^- 、 CH_3COO^- 、 NO_3^- 、 SO_4^{2-} 、 CO_3^{2-} ，现将它们分别配成 $0.1\text{mol}\cdot\text{L}^{-1}$ 的溶液，进行如下实验：

- ①测得溶液A、C、E呈碱性，且碱性为 $\text{A} > \text{E} > \text{C}$ ；
- ②向B溶液中滴加稀氨水，先出现沉淀，继续滴加氨水，沉淀消失；
- ③向D溶液中滴加 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 溶液，无明显现象；
- ④向F溶液中滴加氨水，生成白色絮状沉淀，沉淀迅速变成灰绿色，最后变成红褐色。

根据上述实验现象，回答下列问题：

(1) 实验②中反应的化学方程式是__



(2) E溶液是__碳酸钾__，判断依据是__

由①中碱性强弱的顺序可知，E是碳酸盐，六种阳离子中可以与碳酸根形成可溶性盐的只有钾离子，所以E是碳酸钾；

(3) 写出下列四种化合物的化学式：A $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 、C $\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ 、D AlCl_3 、F FeSO_4 。

【考点】 DG：常见离子的检验方法；GS：无机物的推断。

【专题】16: 压轴题; 516: 离子反应专题.

【分析】①测得溶液A、C、E呈碱性, 三种溶液为碱液或水解呈碱性的溶液,

且碱性为 $A > E > C$, 则A为碱, 溶液中含有大量的 OH^- 离子, OH^- 离子与 Ag^+ , Ca^{2+} , Fe^{2+} , Al^{3+} 等离子不能大量共存, 故A只能为 $\text{Ba}(\text{OH})_2$, 根据越弱越水解, E应为碳酸盐, 根据离子共存, 只能为 K_2CO_3 , C为醋酸盐;

②向B溶液中滴加稀氨水, 先出现沉淀, 继续滴加氨水, 沉淀消失, 则B中含有银离子, 应为硝酸银溶液, 加入氨水发生的反应为 $\text{AgNO}_3 + \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = \text{AgOH} \downarrow + \text{NH}_4\text{NO}_3$;



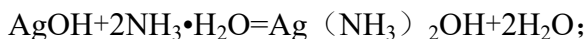
③向D溶液中滴加 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 溶液, 无明显现象, 说明D中不含 SO_4^{2-} 离子;

④向F溶液中滴加氨水, 生成白色絮状沉淀, 沉淀迅速变成灰绿色, 最后变成红褐色, 说明F中含有 Fe^{2+} 离子;

综上分析可知, A为 $\text{Ba}(\text{OH})_2$, B为 AgNO_3 , C为 $\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2$, D为 AlCl_3 , E为 K_2CO_3 , F为 FeSO_4 .

【解答】解: ①测得溶液A、C、E呈碱性, 三种溶液为碱液或水解呈碱性的溶液, 且碱性为 $A > E > C$, 则A为碱, 溶液中含有大量的 OH^- 离子, OH^- 离子与 Ag^+ , Ca^{2+} , Fe^{2+} , Al^{3+} 等离子不能大量共存, 故A只能为 $\text{Ba}(\text{OH})_2$, 根据越弱越水解, E应为碳酸盐, 根据离子共存, 只能为 K_2CO_3 , C为醋酸盐;

②向B溶液中滴加稀氨水, 先出现沉淀, 继续滴加氨水, 沉淀消失, 则B中含有银离子, 应为硝酸银溶液, 加入氨水发生的反应为 $\text{AgNO}_3 + \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = \text{AgOH} \downarrow + \text{NH}_4\text{NO}_3$;

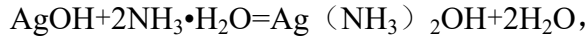


③向D溶液中滴加 $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 溶液, 无明显现象, 说明D中不含 SO_4^{2-} 离子;

④向F溶液中滴加氨水, 生成白色絮状沉淀, 沉淀迅速变成灰绿色, 最后变成红褐色, 说明F中含有 Fe^{2+} 离子;

综上分析可知, A为 $\text{Ba}(\text{OH})_2$, B为 AgNO_3 , C为 $\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2$, D为 AlCl_3 , E为 K_2CO_3 , F为 FeSO_4 .

(1) 在硝酸银溶液中加入氨水生成氢氧化银沉淀, 加入过量氨水后生成银氨络离子, 反应的化学方程式为 $\text{AgNO}_3 + \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = \text{AgOH} \downarrow + \text{NH}_4\text{NO}_3$;



故答案为： $\text{AgNO}_3 + \text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O} = \text{AgOH} \downarrow + \text{NH}_4\text{NO}_3$ ；



(2) E应为碳酸盐，六种阳离子中可以与碳酸根形成可溶性盐的只有钾离子，故E为 K_2CO_3 ，

故答案为：碳酸钾；由①中碱性强弱的顺序可知，E是碳酸盐，六种阳离子中可以与碳酸根形成可溶性盐的只有钾离子，所以E是碳酸钾；

(3) 根据以上分析可知A为 $\text{Ba}(\text{OH})_2$ ，B为 AgNO_3 ，C为 $\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ ，D为 AlCl_3 ，E为 K_2CO_3 ，F为 FeSO_4 ，

故答案为： $\text{Ba}(\text{OH})_2$ ； $\text{Ca}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ ； AlCl_3 ； FeSO_4 。

【点评】 本题考查物质的推断，题目较难，注意从物质的性质以及反应现象推断。

12. 化合物A相对分子质量为86，碳的质量分数为55.8%，氢为7.0%，其余为氧。A的相关反应如图所示：

已知 $\text{R}-\text{CH}=\text{CHOH}$ （烯醇）不稳定，很快转化为 $\text{R}-\text{CH}_2\text{CHO}$ 。

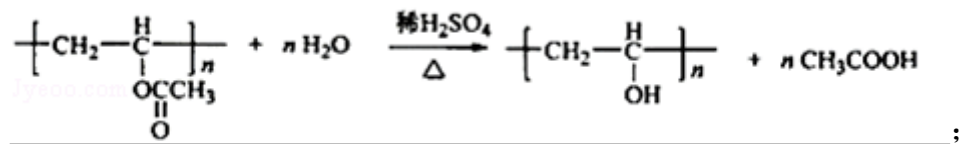
根据以上信息回答下列问题：

(1) A的分子式为 $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_2$ ；

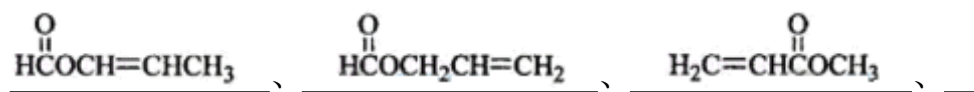
(2) 反应②的化学方程式是 $\text{CH}_3\text{CHO} + 2\text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{\Delta} \text{CH}_3\text{COOH} + \text{Cu}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$ ；

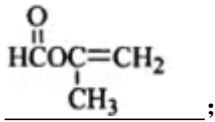
(3) A的结构简式是 $\text{CH}_3\text{COOCH}=\text{CH}_2$ ；

(4) 反应①的化学方程式是

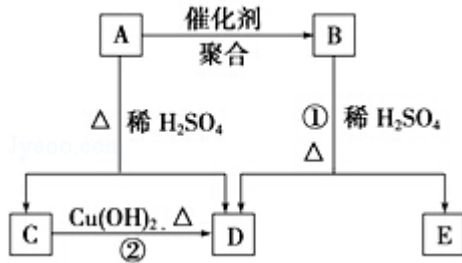
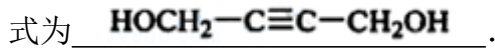


(5) A有多种同分异构体，写出四个同时满足 (i) 能发生水解反应 (ii) 能使溴的四氯化碳溶液褪色两个条件的同分异构体的结构简式： _____





(6) A的另一种同分异构体，其分子中所有碳原子在一条直线上，它的结构简

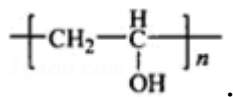


【考点】HB：有机物的推断。

【专题】16：压轴题；534：有机物的化学性质及推断。

【分析】化合物A相对分子质量为86，碳的质量分数为55.8%，氢为7.0%，其余为氧，A中C、H、O原子的原子个数之比= $\frac{7.0\%}{1} : \frac{1-55.8\%-7.0\%}{16} = 2: 3: 1$ ，结合A的相对分子质量知，A的分子式为 $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_2$ ，A能发生聚合反应生成B，说明A中含有碳碳双键，A能水解生成C和D，C能和新制氢氧化铜反应生成D，说明C中含有醛基，A为酯，且C和D中碳原子个数相同，所以C是乙醛，D是乙酸，因为 $\text{R}-\text{CH}=\text{CHOH}$ （烯醇）不稳定，很快转化为 $\text{R}-\text{CH}_2\text{CHO}$ ，所以A的结构简式为 $\text{CH}_3\text{COOCH}=\text{CH}_2$ ，A发生聚合反应生成B，所以B的结构简

式为：
$$\left[\text{CH}_2-\underset{\text{OCCH}_3}{\overset{\text{H}}{\text{C}}} \right]_n$$
，B水解生成乙酸和E聚乙烯醇，E的结构简式为：



【解答】解：化合物A相对分子质量为86，碳的质量分数为55.8%，氢为7.0%，其余为氧，A中C、H、O原子的原子个数之比= $\frac{7.0\%}{1} : \frac{1-55.8\%-7.0\%}{16} = 2: 3: 1$ ，结合A的相对分子质量知，A的分子式为 $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_2$ ，A能发生聚合反应生成B，说明A中含有碳碳双键，A能水解生成C和D，C能和新制氢氧化铜反应生成D，说明C中含有醛基，A为酯，且C和D中碳原子个数相同，所以C是乙

醛，D是乙酸，因为R - CH=CHOH（烯醇）不稳定，很快转化为R - CH₂CHO，所以A的结构简式为CH₃COOCH=CH₂，A发生聚合反应生成B，所以B的

结构简式为：
$$\left[\text{CH}_2 - \underset{\text{OCCH}_3}{\overset{\text{H}}{\text{C}}} \right]_n$$
，B水解生成乙酸和E聚乙烯醇，E的结构简式

为：
$$\left[\text{CH}_2 - \underset{\text{OH}}{\overset{\text{H}}{\text{C}}} \right]_n$$
。

(1) 通过以上分析知，A的分子式C₄H₆O₂，故答案为：C₄H₆O₂；

(2) C是乙醛，乙醛和氢氧化铜反应生成乙酸、氧化亚铜和水，反应方程式为：

$$\text{CH}_3\text{CHO} + 2\text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{\Delta} \text{CH}_3\text{COOH} + \text{Cu}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$$
，

故答案为：
$$\text{CH}_3\text{CHO} + 2\text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{\Delta} \text{CH}_3\text{COOH} + \text{Cu}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}$$
；

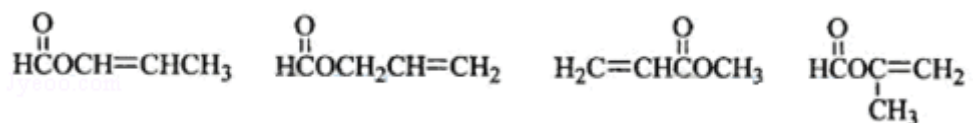
(3) 通过以上分析知，A的结构简式为：CH₃COOCH=CH₂，故答案为：CH₃COOCH=CH₂；

(4) B的结构简式为：
$$\left[\text{CH}_2 - \underset{\text{OCCH}_3}{\overset{\text{H}}{\text{C}}} \right]_n$$
，B水解生成乙酸和E聚乙烯醇，反应方

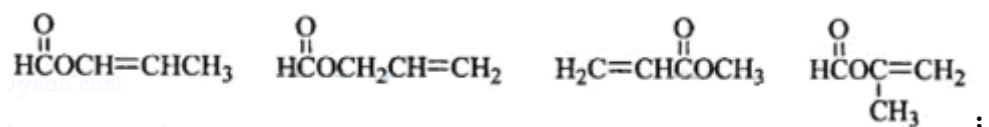
程式为：
$$\left[\text{CH}_2 - \underset{\text{OCCH}_3}{\overset{\text{H}}{\text{C}}} \right]_n + n\text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\Delta]{\text{稀H}_2\text{SO}_4} \left[\text{CH}_2 - \underset{\text{OH}}{\overset{\text{H}}{\text{C}}} \right]_n + n\text{CH}_3\text{COOH}$$
，

故答案为：
$$\left[\text{CH}_2 - \underset{\text{OCCH}_3}{\overset{\text{H}}{\text{C}}} \right]_n + n\text{H}_2\text{O} \xrightarrow[\Delta]{\text{稀H}_2\text{SO}_4} \left[\text{CH}_2 - \underset{\text{OH}}{\overset{\text{H}}{\text{C}}} \right]_n + n\text{CH}_3\text{COOH}$$
；

(5) A有多种同分异构体，写出两个同时满足 (i) 能发生水解反应，说明含有酯基，(ii) 能使溴的四氯化碳溶液褪色，说明含有碳碳双键，则符合这两个条件的A的同分异构体的结构简式为



故答案为：



(6) A的另一种同分异构体，其分子中所有碳原子在一条直线上，说明含有碳碳三键，则两个氧原子形成两个羟基，所以它的结构简式为



故答案为： $\text{HOCH}_2-\text{C}\equiv\text{C}-\text{CH}_2\text{OH}$ 。

【点评】 本题考查有机物推断，涉及反应方程式的书写、同分异构体的判断等知识点，反应方程式的书写、同分异构体的判断是高考的热点，应熟练掌握此知识点。