河北区 2017—2018 学年度第二学期九年级结课质量检测

化学

化学和物理合场考试,合计用时 120 分钟。

注意事项:

- 1. 本试卷分为: 第 [卷(选择题)1-3页, 第 [[卷(非选择题)4-8页, 答题纸 三、填空圆(本大腿育3小腿,共20分) 9-12页。试卷满分 100 分。
- 首接更求写出下列物质(或主要 16.(6分)在日常生活中,我们会遇到竞多就 2. 考生务必将答案写在答题纸上,答在试卷上无效。

第 1 卷

(1) 週味品食盐 第 I 卷可能用到的相对原子质量: H 1 C 12 N 14 O 16 Mg 24 S 32 Cl 35.5

- 一、选择题(本大题共10小题,每小题2分,共20分。每小题给出的四个选项中,只有 一个最符合题意)
- 1. 下列物质长时间敞口放置,质量会增加且有其他物质生成的是
 - A. 氢氧化钠

B. 浓盐酸

2. 旅器共 11 圆, 共 70 分。

C. 浓硫酸

D. 大理石

17. (8分) 石图是氢氧化物溶液再流暖用滴加方式反应地。溶液。

下图所示的化学实验操作中,









A. 检查装置气密性

B. 蒸发食盐水 C. 点燃酒精灯

3. 下列化肥从外观即可与其它化肥区别的是 大害使的体积为5mL和,此时资料被中

B. 硝酸铵

C. 氯化钾

D. 磷矿粉

熔流呈紫色,则稀盐酸的质量为。 73g (填"大干"或"等干"或"小干")

(4) 常 80g 10%的冥氣化熱落獲与一定质量的 10%的絕盐酸相混合、廣入孔蓋石慈溶液。

田村	食物	苹果汁	葡萄汁	牛奶	鸡蛋清	个符合题意,只有一
	pH	2.9~3.3	3.5~4.5	6.3~6.6	7.6~8.0	合題意得1分,若选

A. 葡萄汁的酸性比苹果汁强 B. 苹果汁能使石蕊试液变红

C. 牛奶和鸡蛋清都显碱性

D. 胃酸过多的人应多吃葡萄 显示系统

- 5. 下列有关酸的性质说法正确的是
 - A. 敞口放置浓盐酸和浓硫酸质量都减小
 - B. 浓盐酸、浓硫酸都能使纸张炭化
 - C. 稀盐酸和稀硫酸都可用于除铁锈
 - D. 浓盐酸、浓硫酸都可用来干燥氢气
- 6. 下列关于氢氧化钠的描述中, 错误的是
 - A. 氢氧化钠具有强烈的腐蚀性
 - C. 氢氧化钠溶液遇石蕊溶液变蓝
- B. 能去除油污,可作炉具清洁剂

A、硫酸钾、硝酸钡、碳酸钠、盐酸

12. 常温下, 某种无色溶液加入少量镁料

D. 易溶于水,溶解时放出大量的热

A. NHAHCO

C. NH,NO, 3

- 7. 中和反应在生产和生活中有着广泛的应用,下列应用与中和反应原理无关的是
 - A. 施用熟石灰改良酸性土壤
 - B. 用熟石灰和硫酸铜配制波尔多液
 - C. 服用含氢氧化铝的药物可治疗胃酸过多
 - D. 用氢氧化钠溶液洗涤石油产品中的残余硫酸
- 8. 试管内壁残留有下列物质,不能通过用稀盐酸浸泡除去的是。如益、类品源。
- B. 盛放过生锈铁钉后留下的棕色固体
 - C. 用氢气还原氧化铜后留下的红色固体
 - D. 硫酸铜溶液与氢氧化钠溶液反应后留下的蓝色固体
- 9. 能将氯化钙、盐酸、氢氧化钾三种溶液鉴别出来的试剂是

A. 碳酸钠溶液 B. 苛性钠溶液 C. 硝酸钾溶液 D. 氯化钠溶液 10. 甲、乙、丙有如右图所示的转化关系("→"表示反应一步实现,部分反应物和 反应条件略去), 下列各组物质按照甲、乙、丙的顺序排列不符合要求的是

选项	音波未完中变质	資施呈医色,则	加州 西北縣
Α	现有误匀和碳阻	CO ₂	со
В	H ₂ O ₂	O ₂	H ₂ O
C	CuO	μ ₄ g Cu	Cu(NO ₃) ₂
D	NaOH	NaCl	NaNO ₃



- 二、选择题(本大题共 5 小题,每小题 2 分,共 10 分。每小题给出的四个选项中,有 1~2 个符合题意,只有一个选项符合题意的多选不得分;有 2 个选项符合题意的只选一个且符合题意得 1 分,若选 2 个有一个不符合题意则不得分)
- 11. 某村庄使用的氮肥是含有杂质的氯化铵,该化肥含氮量为28%。则这种氮肥可能含有的杂质是

A. NH₄HCO₃

C. NH₄NO₃

D. CO(NH₂)₂

12. 常温下,某种无色溶液加入少量镁粉,即有无色气体放出。若另取少量该溶液,加入适量氯化钡溶液充分反应后,有白色沉淀产生。过滤、将滤液蒸干结果得到一种与氯化钠成分相同的晶体,由此推断该溶液可能是

A. 碳酸钠和硫酸

B. 稀盐酸和碳酸钠

C. 稀盐酸和硫酸钠

D. 氯化钠和稀盐酸

13. 下列各组物质的溶液不用其它试剂就可鉴别出来的是

Cu(NO₃)₂

NaNO

- A. 硫酸钾、硝酸钡、碳酸钠、盐酸
- B. 盐酸、硫酸铜、硝酸钾、硫酸钠
- C. 硝酸钠、硫酸钠、盐酸、硫酸镁 西西岛西北西岛东西岛南部岛南西岛西
 - D. 氯化铁、盐酸、氯化钠、氢氧化钠。用于压力不从原料尺寸许留果型内部为 .8
- 14. 某同学发现,上次做实验用的氢氧化钠溶液忘记了盖胶塞。对于该溶液是否变质及变质程度进行了探究,其中同学们的实验设计及结论正确的是
 - A. 取样,在溶液中滴加几滴酚酞溶液,如果溶液呈红色,则溶液未变质
 - B. 取样, 在溶液中滴入足量稀盐酸, 如果没有气泡产生, 则该溶液未变质
 - C. 取样,在溶液中加入过量滴有酚酞的氢氧化钡溶液,如产生白色沉淀,且上层清液呈红色,则溶液未完全变质
 - D. 取样,在溶液中加入过量的氯化钡溶液(氯化钡溶液呈中性)同时滴入几滴酚酞溶液,如产生白色沉淀,且上层清液呈红色,则溶液未完全变质
- 15. 己知碳酸镁在空气中煅烧可生成氧化镁和二氧化碳。现有镁粉和碳酸镁混合物,将该混合物充分煅烧。若煅烧前后固体质量不变,则原混合物中镁粉所占的质量分数为

A. 22%

B. 44%

CuO.

HOsk

C. 66%

D. 88%

九年级化学结课试卷 第3页(共12页)

注意事项:

- 化学
- 1. 用黑色墨水的钢笔或签字笔将答案写在"答题纸"上。
- 2. 本卷共11题, 共70分。
- 3. 可能用到的相对原子质量: H1 C12 O16 Na 23 S32 Cl 35.5 Ba 137
- 三、填空题(本大题有3小题,共20分)
- 16. (6分) 在日常生活中,我们会遇到许多酸、碱、盐。请按要求写出下列物质(或主要成分的)化学式。

9-12页。试卷端分 100 分。

一、选择题(本大题共10小题,每小题2分,共20分

- (1) 调味品食盐;
- (2)治疗胃酸过多的药物碳酸氢钠 :
- (3) 汽水里含有的碳酸 ;
- (4) 可用作消毒剂的高锰酸钾____;
- (5) 家庭装饰材料大理石的主要成分_____;
- (6) 养花和种菜时,有时要施用化肥磷矿粉,磷矿粉的主要成分磷酸钙____。
- 17. (8分) 右图是氢氧化钠溶液和盐酸用滴加方式反应时,溶液 pH 随滴入溶液体积变化的曲线。
- (1) 氢氧化钠和盐酸恰好完全反应时,溶液的 pH___7 (填"大于"或"小于"或"等于")。该反应的化学方程式为___。
- (2) 根据曲线判断,该反应是将____(填"氢氧化钠溶液"或

"盐酸") 滴入___中。

- (3) 当滴入溶液的体积为 5 mL 时,此时该溶液中的溶质是____(填化学式)。
- (4) 将 80g 10%的氢氧化钠溶液与一定质量的 10%的稀盐酸相混合,滴入几滴石蕊溶液,溶液呈紫色,则稀盐酸的质量为 73g (填"大于"或"等于"或"小于")。

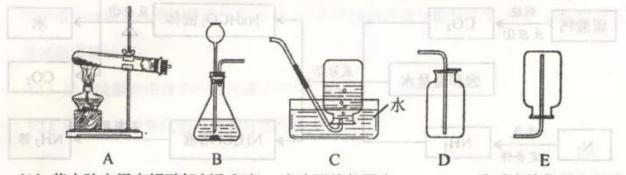
pH 14 12 10 8 6 4 2 0 5 10 15 20 滴入浴液 体积/ml.

一个最符合愿意)

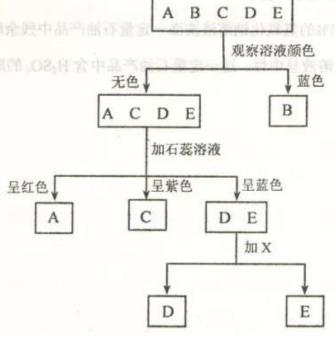
18. (6分)人们曾用贝壳(主要成分是碳酸钙,杂质不参与反应且不溶于水)和纯碱为 原材料制取烧碱,制取流程如下图所示。 生石灰 ①高温 克分反应后,过滤 (1) 写出步骤①、②的化学方程式①______; ②_____。 (2) 固体 A 的成分可能是纯净的氢氧化钠,还可能是____、__(填化学式)。 四、简答题(本大题有3小题,共20分) 19. (6分) 完成下列化学方程式 (1) 氧化铁与稀盐酸反应 (2) 氢氧化钠与三氧化硫反应 (3) 硫酸铜溶液与硝酸钡溶液反应 20. (6分)除去下列物质中的杂质 (括号内是杂质)。写出有关化学方程式 (1) ZnSO₄ (H₂SO₄) _____ (2) Cu (CuO) (3) KCl (K₂CO₃) ____ 21. (8分) 某无色溶液由澄清石灰水、盐酸、氢氧化钠溶液、氯化钠溶液、碳酸钠溶液中 的两种溶液组成。 (1) 若取适量样品溶液放入试管中,滴加酚酞溶液,溶液呈无色。则溶液的组成是 (填名称)。 (2) 若取适量样品溶液放入试管中,滴加酚酞溶液,溶液呈红色,再向试管中加入过量 的氢氧化钙溶液,观察到有沉淀产生,该反应的化学方程式为 ;由此可知该样品中 一定含有的物质是____(填化学式)。过滤,滤液仍为红色,滤液中除酚酞以外,还一定 含有的溶质为 (填化学式)。 (3) 在 (2) 的基础上,为确定样品溶液的组成,取适量样品溶液放入试管中,滴加过量 的氯化钙溶液 (氯化钙溶液呈中性), 再滴加酚酞溶液, 若溶液呈无色, 证明样品中还含 有 (填化学式)。

五、实验题(本大题有3小题,共20分)

22. (6分) 下图中的A~E是初中化学实验中常用的几种装置, 按要求回答问题。



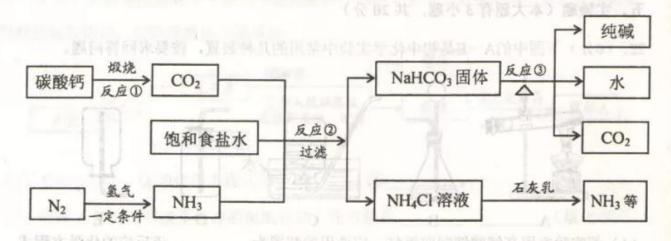
- (1) 若实验室用高锰酸钾制取氧气,应选用的装置为_____,该反应的化学方程式为____。
- (2) 若实验室制取二氧化碳气体,应选用的装置为_____,该反应的化学方程式为____。 23. (7分) 现有 A、B、C、D、E 五种溶液,它们分别是氢氧化钠溶液、硫酸铜溶液、碳酸钠溶液、氯化钠溶液和稀硫酸中的一种。鉴别它们可按下图所示的步骤进行,回答下列问题:



- (1) 溶液 A、B、C 中的溶质分别是 A_____, B____, C____。(填化学式)
- (2) 用 X 鉴别 D、E 时, X 可以选用不同的物质。
 - ①若 X 为稀盐酸,写出有气体生成的反应的化学方程式____;
 - ②若 X 为氯化钙溶液,写出有沉淀生成的反应的化学方程式____。

九年级化学结课试卷 第6页(共12页)

24. (7分)现代工业常以氯化钠为原料制备纯碱,部分工艺流程如下:



回答问题:

- (1) 反应③的化学方程式为____。该反应的基本类型属于_____反应。
 - (2) 反应②的化学方程式为____。
- (3)整个生产过程中可循环利用的物质是____(填化学式)。

六、计算题(本大题有2小题,共10分)

25. (3分)某工厂化验室用 15%的氢氧化钠溶液洗涤一定量石油产品中残余硫酸,共消耗 氢氧化钠溶液 80 g,洗涤后的溶液呈中性。这一定量石油产品中含 H₂SO₄的质量是多少?

26. (7分) 某化工厂新	f进一批工业用盐,该	工业用盐的主要成分	为氯化钠,杂质为氯化钡。
为测定其中氯化钠的质	质量分数做如下实验:	取 20.8g 该工业盐加	入足量水使其全部溶解,
向溶液中逐滴加入溶质	质量分数为 14.2%的	硫酸钠溶液至恰好完	全反应,得到沉淀 2.33g。
请根据实验计算:	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	MARIE CHAR	是我们 [A B
(1) 加入硫酸钠溶液	的质量为多少克?	20 A A C	A R
(2) 该工业盐中氯化	钠的质量分数为多少?	(1) 大學市學力(1)	(1) 写出步骤①、②8
			(2) 間体A的成分可能
		3 小風、共16分)	四、路等碼(本大應有
			19. (6分) 完成下列(
			(1) 氧化酸与网络耐压
			(2) 質類化物与三氧(
			(1) 硫酸铜溶液与创
比学方程式	1基杂质)。写出有关(20. (6分) 原表下列特
			(1) ZaSO ₄ (H ₂ SO ₄)
		7.5	(2) Cu (CuO)
			(3) KG (15005)
化价价流、强酸精养液中	E. MICHENNIE. M.		
	*		
. 则香液的组成是	9成准派, 等模型无色		
			(黄谷草)。
是 四向武管中加入过量	的核溶液。溶液是红色	夜放入我管中, 海加川	(2) 若取這量得品落
由此可知法阵品中	(应的化学方程式为		的繁殖化污涤液、观察
在中除的散以外。还一	1. 建液仍为红色、滤	据过。(为李3)两 _	一定含有的物质是
		3. 发华刘帅	
液放入试管中,海加过	自由。 取近景洋品茶	、为确定特品群茂的	(3) 在(2) 的基础上
显无色, 证明样品中还	如的政府表, 有前表		的现代污溶液(氧化)

河北区 2017—2018 学年度第二学期结课九年级质量检测

化学参考答案

一、选择题(共20分)

题号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
答案	A	D	D	В	С	С	В	С	A	D

二、选择题(共10分)

题号	11	12	13	14	15
答案	CD	С	AD	BD	В

- 三、填空题(共20分)(除特殊注明外每空1分,方程式2分)
- 16. (6分)
- (1) NaCl (2) NaHCO₃ (3) H₂CO₃ (4) KMnO₄ (5) CaCO₃ (6) Ca₃(PO₄)₂ 17. (8分)
- (1) 等于 NaOH +HCl = NaCl +H2O
 - (2) 氢氧化钠溶液 盐酸 (3) HCI和 NaCl (2分) 等于
- 18. (6分)
 - (1) CaCO₃ 高温 CaO+CO₂↑ CaO+H₂O Ca(OH)₂
 - (2) NaOH和 Na₂CO₃ NaOH和 Ca(OH)₂
- 四、简答题(共20分)(除特殊注明外每空1分,方程式2分)
- 19. (6分)
 - (1) $Fe_2O_3 + 6HCl = 2FeCl_3 + 3H_2O$ (2) $2NaOH + SO_3 = Na_2SO_4 + H_2O$
 - (3) $CuSO_4 + Ba(NO_3)_2 = Cu(NO_3)_2 + BaSO_4 \downarrow$
- 20. (6分)
 - (1) Zn + H₂SO₄== ZnSO₄+ H₂↑ (答案合理给分)
 - (2) CuO+H₂SO₄== CuSO₄+H₂O(答案合理给分)
 - (3) K₂CO₃ +2HCl== 2KCl + H₂O + CO₂↑ (答案合理给分)
- 21. (8分)
 - (1) 盐酸和氯化钠溶液 (2分)
 - (2) Na₂CO₃ + Ca(OH)₂ —— CaCO₃↓+2NaOH Na₂CO₃ Ca(OH)₂和 NaOH (2分)
 - (3) NaCl

九年级化学结课试卷答案 第1页(共2页)

```
五、实验题(共20分)(每空1分,方程式2分)
 22. (6分)
     (1) AC (或AD) 2KMnO_4 \stackrel{\triangle}{=} K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2 \uparrow
     (2) BD CaCO_3+2HCl = CaCl_2+CO_2\uparrow+H_2O
 23. (7分)
     (1) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> CuSO<sub>4</sub> NaCl
     (2) ① Na_2CO_3 + 2HCl = 2NaCl + H_2O + CO_2\uparrow
         ② CaCl_2 + Na_2CO_3 = CaCO_3 \downarrow + 2NaCl
24. (7分)
     (1) 2NaHCO<sub>3</sub> → Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> + H<sub>2</sub>O + CO<sub>2</sub>↑ 分解
     (2) NaCl+NH<sub>3</sub>+H<sub>2</sub>O+CO<sub>2</sub>=NH<sub>4</sub>Cl+NaHCO<sub>3</sub>↓
    (3) CO<sub>2</sub>、NH<sub>3</sub> (2分)
六、计算题(共10分)
25. (3分)
解: 设硫酸的质量为 x
    2NaOH + H_2SO_4 = Na_2SO_4 + 2H_2O
      80
          98
    80g×15% x (1分)
      x = 14.7g (2分)
    答: 略
26. (7分)
解:设硫酸钠的质量为 x, 氯化钡的质量为 y
     Na_2SO_4 + BaCl_2 = BaSO_4 \downarrow + 2NaCl
      142 208
                         233
                y 2.33g
      142:233=x:2.33g x=1.42g (2分)
      208: 233=y: 2.33g y=2.08g (2分)
      (1) 硫酸钠溶液=1.42g÷14.2%=10g (1分)
```

(2) 氯化钠的质量分数为=[(20.8g-2.08g)÷20.8g]×100%=90% (2分) 答: 略