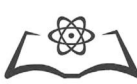


【实验反思】(1)酚酞溶液 紫色石蕊溶液遇碱溶液变蓝,遇中性溶液变紫,视觉观察不够明显(答案合理均可)	溶液中的溶质有氯化钙和氯化钠两种物质,氯化钙是由钙离子与氯离子构成的,氯化钠是由钠离子与氯离子构成的。由氯化钠电离产生的钠离子与氯离子的个数相等,氯化钙电离产生钙离子和氯离子,所以恰好完全反应时烧杯中的溶液所含粒子数目关系:Na ⁺ <Cl ⁻ 。	(3)两种反应物没有相互交换成分
(2)酸碱指示剂颜色		§11.2 化学肥料
23.(1)能		一、选择题
(2)碱性		1-5.CBDBB
(3)红色		6-8.BAD
(4)紫甘蓝显蓝色的 pH 范围并未确定		二、填空题
(5)AlCl ₃ 溶液的 pH 在 3~4 之间,对应的提取液颜色应为红色		9.(1)N、P、K
(6)在某些盐溶液中,紫甘蓝提取液的颜色与溶液的 pH 不一致		(2)KH ₂ PO ₄
五、计算题	第 20 期	10.(1)D
24.(1)2.5	§11.1 生活中常见的盐	(2)氨气
(2)解:16g 氢氧化钠溶液中含氢氧化钠的质量为:16g×5%=0.8g。设 20g 废液样品中含氯化氢的质量为 x。	第 1 课时 生活中常见的盐的认识	(3)土壤污染
NaOH+HCl=NaCl+H ₂ O	一、选择题	(4)3NO ₂ +H ₂ O=2HNO ₃ +NO N
40 36.5	1-5.AACBA	11.(1)密封保存,防潮防晒
0.8g x	二、填空题	(2)NH ₄ HCO ₃ +Ca(OH) ₂ =CaCO ₃ +2H ₂ O+NH ₃ ↑ 蓝
$\frac{40}{36.5}=\frac{0.8g}{x}$	6.(1)过滤	12.(1)①A ②不能 二者混合施用会生成氨气,降低肥效
x=0.73g	(2)玻璃棒 加速溶解 防止局部温度过高而造成液滴飞溅	(2)①光合 ②甲 CO ₂ 与NaHCO ₃ 不会发生反应而 SO ₂ 与 NaHCO ₃ 能反应,不但能除去 SO ₂ ,而且还能增加 CO ₂ 的含量
则废液中盐酸的溶质质量分数为:	(3)①称量 ②100	13.(1)NH ₃
$\frac{0.73g}{20g}\times 100\%=3.65\%$	第 2 课时 复分解反应	(2)①硫酸钡 ②因为步骤一引入了氯离子,干扰判断 将步骤一中稀盐酸改成稀硝酸
答:废液中盐酸的溶质质量分数为 3.65%。	一、选择题	(3)NH ₄ NO ₃ 、KNO ₃ 、HNO ₃ 不能
(3)<	1-6.DBABDD	14.(1)3
提示:(3)恰好完全反应时烧杯中	二、填空题	(2)1:1:2:4
	7.(1)NaNO ₃ 溶液 MgCl ₂ 溶液	(3)2.5
	Na ₂ CO ₃ 溶液	(4)易潮解 受热易分解
	(2)MgCl ₂ +2NaOH=2NaCl+Mg(OH) ₂ ↓	
	(3)Na ₂ CO ₃ +2HCl=2NaCl+H ₂ O+CO ₂ ↑	
	8.(1)气体	
	(2)能发生反应 水 2HCl+K ₂ CO ₃ =2KCl+H ₂ O+CO ₂ ↑	

2020-2021 学年	化学·江西中考版(人教)答案页第 5 期	 学习周报® ⑤
第 17 期	①>②,C 选项正确。①、③中溶质和溶剂的质量相等,Ca(OH) ₂ 质量分数:①=③,D 选项正确。	(3)13.04% NaOH 固体溶于水时放出大量热,温度上升,溶解度增大
单元测试		19.(1)溶剂的种类
一、单项选择题	10.A	(2)① <i>ab</i> ②继续添加硝酸钾晶体 ③31.5
1.D	提示:A 曲线图表示随固体质量增加,溶液的溶质质量分数也在变大,当达到一定值时不再改变,A 选项正确;不饱和的硝酸钾溶液升温,溶解度增加,但溶液中溶质质量、溶剂质量不变,溶质质量分数不变,B 选项不正确;饱和的硝酸钾溶液中加水,溶质质量分数逐渐减小,但不会为 0,C 选项不正确;加热蒸发酒精溶液,酒精比水更易挥发,溶液中溶质的质量分数要减小,D 选项不正确。	提示:(1)当胡萝卜以食用油烹调后,人体对 β-胡萝卜素的吸收率达95%;而生吃胡萝卜吸收率仅 25%,说明影响物质溶解性的因素是:溶剂的种类。
2.A		(2)① <i>a、b</i> 两点在溶解度曲线上, <i>c</i> 点在溶解度曲线的下方,所以图中表示饱和溶液的点是 <i>a、b</i> 。
3.A		②欲使 KNO ₃ 溶液的状态从 <i>c</i> 点转化为 <i>b</i> 点,可采取的措施是:继续添加硝酸钾晶体。
4.D		③80℃时, 硝酸钾的溶解度是 110g, 所以 15g 水能配制 $\frac{110g}{100g}\times 15g+15g=31.5g$ KNO ₃ 饱和溶液。
5.D		20.(1)不变
提示:操作 I 是将不饱和溶液转化为饱和溶液,可能是降温,也可能是增加溶质,A、B 选项说法错误。①是一定温度下的不饱和溶液,②转化为③的过程中,有硝酸钾析出,①与③的溶质质量不相等,C 选项说法错误。②与③均为相同温度下的饱和溶液,溶质质量分数一定相等,D 选项说法正确。	二、选择填空题	(2)引流
6.D	11.B NaCl 溶液等	(3)①33.3%
7.A	12.C ③	②AC
8.B	13.B 氢氧化钙	四、实验与探究题
9.B	14.A 需要加蒸馏水 50g 等	21.(1)15g 3g 82
提示:氢氧化钙的溶解度随着温度的升高而减小,加入 X 后,溶液变浑浊,是因为温度升高,氢氧化钙的溶解度减小,有氢氧化钙析出,固体 X 可能是 NaOH,A 选项正确。硝酸铵溶于水吸热,使温度降低,不可能有氢氧化钙析出,B 选项错误。由图示可知,①中溶解的氢氧化钙多,则 Ca(OH) ₂ 溶解度:	15.C 温度不变增加溶剂的量等	(2)加速溶解
	三、填空与说明题	(3)偏大
	16.(1)稀 饱和	(4)A
	(2)①120 不饱和 ②136 饱和	(5)18 胶头滴管
	17.(1)+5 价	
	(2)饱和	
	(3)升高温度(或加入一定量水)	
	18.(1)NaCl	
	(2)NH ₄ NO ₃	

⑤ 22.(1)滴管伸入试管内
(2)上升 不变

(3)吸收
(4)有

(5)石灰水变浑浊 氢氧化钠固体溶于水放出大量的热,使溶液温度升高,而氢氧化钙的溶解度随温度的升高而减小,故析出固体

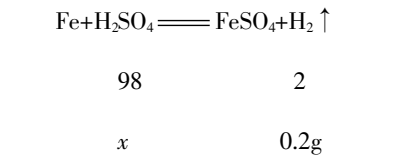
23.(1)紫(或紫红、或红)
(2)液体分层,上层为无色,下层为紫红色,试管底部无固体残留

(3)微
(4)碘的汽油溶液 强
(5)①不分层
②与水不互溶,碘在这种液体中的溶解度远大于在水中的溶解度

五、计算题
24.(1)5.6

(2)根据质量守恒定律,反应生成氢气的质量为:50g+10g-55.4g-4.4g=0.2g。

设稀硫酸中溶质的质量为 x 。



$$\frac{98}{2} = \frac{x}{0.2\text{g}}$$

所用稀硫酸溶液中溶质的质量分

数是: $\frac{9.8\text{g}}{50\text{g}} \times 100\% = 19.6\%$ 。

答:所用稀硫酸溶液中溶质的质量分数是 19.6%。

(3)160
提示:欲用 98%的浓硫酸配制该

浓度的稀硫酸 200g,设需要水的质量为 y 。

$$(200\text{g}-y) \times 98\% = 200\text{g} \times 19.6\%$$

解得: $y=160\text{g}$ 。

第 18 期

§10.1 常见的酸和碱

第 1 课时 酸、碱与指示剂的作用
一、选择题

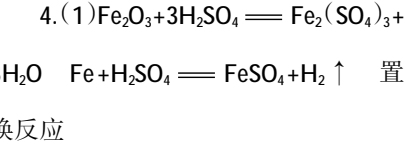
1~3.AAA
二、填空题

4.(1)黄菊花 在酸性、中性和碱性溶液中呈现相同的颜色 (2)(操作及结论合理即可)

操作方法	可能观察到的现象	分析及结论
取待测溶液少许,滴入红梅花浸出液	溶液变成红色(或无色或草绿色)	溶液呈酸性(或中性或碱性)

第 2 课时 常见的酸
一、选择题

1~3.DBA
二、填空题



(2)水的密度较小,会浮在浓硫酸上面,溶解时放出的热会使水沸腾,造成酸液飞溅

(3)【验证实验】①纸上显示黑色字迹 ②滴有浓硫酸的部位变黑甚至烧成洞

【反思与交流】①炭 ②应立即用大量水冲洗,再涂上 3%~5%的碳酸氢钠溶液 随着水分的蒸发,稀硫酸会逐渐变浓

第 3 课时 常见的碱
一、选择题
1~4.BCCA

二、填空题
5.向试管中滴入约 2mL 该溶液,向其中通入二氧化碳气体,有白色沉淀生成的是氢氧化钙溶液,其反应的化学方程式为 $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$

§10.2 酸和碱的中和反应
第 1 课时 中和反应

一、选择题
1~2.CD

二、填空题
3.(1)NaOH(或 KOH)
(2)反应无明显现象
(3) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$
4.【实验设计】甲:无色 $\text{HCl} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ 乙:左

【评价反思】乙 氢氧化钠固体溶于水也会放出热量

三、计算题
5.(1)判断反应进行和进行的程度

(2)解 设:这时共用去稀盐酸的质量为 x 。

化学·江西中考版(人教)答案页第 5 期

NaOH + HCl \longrightarrow NaCl + H₂O
40 36.5
10g×8% 10%x
 $\frac{40}{36.5} = \frac{10\text{g} \times 8\%}{10\%x}$, $x=7.3\text{g}$
答:这时共用去稀盐酸的质量为 7.3g。

第 2 课时 溶液酸碱度的表示
一、选择题
1~4.CDDA
二、填空题
5.(1)酸性 红
(2)178 3:4
6.(1)乙
(2)红色变为无色
(3)盐酸和氢氧化钠刚好完全中和,此时溶液的 pH 为 7

二、选择填空题
11.B 烧碱
12.A 熟石灰等
13.C 向氢氧化钠溶液中加入少许水等
14.B 酸雨的 pH 越小,小麦减产幅度越大等

15.B 盐酸(合理即可)
三、填空与说明题
16.(1) $\text{CaCO}_3 + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$
 $2\text{Al} + 6\text{HCl} \longrightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2 \uparrow$
(2) $\text{SO}_2 + 2\text{NaOH} \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

17. $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \longrightarrow \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
 CaCl_2 HCl <
18.(1)无氧酸 (2)氢氯酸 HBr
(3)硒酸 H₂Se

第 19 期
单元测试
一、单项选择题
1.D
2.B
3.D
4.B
5.A
6.B
7.D
8.C
9.D

学习周报®

19.(1)微粒之间的间隔变小(或氯化氢微粒之间的间隔变小)
(2)①有气泡产生,溶液由无色变成浅绿色
②Cl⁻ Fe²⁺
③B
(3) $\text{Zn} + 2\text{CH}_3\text{COOH} \longrightarrow (\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Zn} + \text{H}_2 \uparrow$

20.(1)②→④→⑥→⑨→⑧→⑪
(2)SO₂(或 CO₂或 CaO 或 Fe₂O₃)
KCl(或 CaCO₃)

(3) $\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \longrightarrow \text{CaCO}_3 \downarrow + \text{H}_2\text{O}$
(4) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} \longrightarrow 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
四、实验与探究题
21.(1)浓硫酸 酸液飞溅
(2)升高 $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 \longrightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

(3)固体逐渐溶解,溶液变为黄色
 $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
22.【实验过程 1】

【实验过程 2】白色固体逐渐溶解

实验步骤	实验现象	实验结论
①向试管中加入 1~2mL 稀氢氧化钠溶液	溶液为无色	NaOH 与 HCl 发生了中和反应
②再向步骤①的试管中滴入几滴酚酞溶液,振荡	溶液由无色变为红色	
③再向步骤②的试管中慢慢滴入稀盐酸,振荡	溶液由红色变为无色	

$\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{HCl} \longrightarrow \text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$