


x=0.73g	(2)玻璃棒 加速溶解 防止局部	(2)KH ₂ PO ₄
则废液中盐酸的溶质质量分数	温度过高而造成液滴飞溅	10.(1)D
为:	(3)①称量 ②100	(2)氨气
$\frac{0.73\text{g}}{20\text{g}}\times 100\%=3.65\%$	第 2 课时 复分解反应	(3)土壤污染
答:废液中盐酸的溶质质量分数	一、选择题	(4)3NO ₂ +H ₂ O ══ 2HNO ₃ +NO N
为 3.65%。	1~6.DBABDD	11.(1)密封保存,防潮防晒
(3)<	二、填空题	(2)NH ₄ HCO ₃ +Ca(OH) ₂ ══
提示:(3)恰好完全反应时烧杯中	7.(1)NaNO ₃ 溶液 MgCl ₂ 溶液	CaCO ₃ +2H ₂ O+NH ₃ ↑ 蓝
溶液中的溶质有氯化钙和氯化钠两种	Na ₂ CO ₃ 溶液	12.(1)①A ②不能 二者混合施
物质,氯化钙是由钙离子与氯离子构	(2)MgCl ₂ +2NaOH ══ 2NaCl+	用会生成氨气,降低肥效
成的,氯化钠是由钠离子与氯离子构	Mg(OH) ₂ ↓	(2)①光合 ②甲 CO ₂ 与NaHCO ₃
成的。由氯化钠电离产生的钠离子与	(3)Na ₂ CO ₃ +2HCl ══ 2NaCl+	不会发生反应而 SO ₂ 与 NaHCO ₃ 能反
氯离子的个数相等,氯化钙电离产生	H ₂ O+CO ₂ ↑	应,不但能除去 SO ₂ , 还能增加 CO ₂
钙离子和氯离子,所以恰好完全反应	8.(1)气体	的含量
时烧杯中的溶液所含粒子数目关系:	(2)能发生反应 水 2HCl+K ₂ CO ₃	13.(1)NH ₃
Na ⁺ <Cl ⁻ 。	═ 2KCl+H ₂ O+CO ₂ ↑	(2)①硫酸钡 ②因为步骤一引
第 20 期	(3)两种反应物没有相互交换成	入了氯离子,干扰判断 将步骤一中
§11.1 生活中常见的盐	分	稀盐酸改成稀硝酸
第 1 课时 生活中常见的盐的认识	§11.2 化学肥料	(3)NH ₄ NO ₃ 、KNO ₃ 、HNO ₃ 不能
一、选择题	一、选择题	14.(1)3
1~5.AACBA	1~5.CBDBB	(2)1:1:2:4
二、填空题	6~8.BAD	(3)2.5
6.(1)过滤	二、填空题	(4)易潮解 受热易分解

2020-2021 学年		
化学·中考版答案页第 5 期		
第 17 期	浊,是因为温度升高,氢氧化钙的溶解	(2)①120 不饱和 ②136 饱和
单元测试	度减小,有氢氧化钙析出,固体 X 可能	12.(1)+5 价
一、选择题	是 NaOH,A 选项正确。硝酸铵溶于水	(2)饱和
1.D	吸热,使温度降低,不可能有氢氧化钙	(3)升高温度(或加入一定量水)
2.A	析出,B 选项错误。由图示可知,①中溶	13.(1)15g 3g 82
3.A	解的氢氧化钙多,则 Ca(OH) ₂ 溶解度:	(2)加速溶解
4.D	①>②,C 选项正确。①、③中溶质和溶	(3)偏大
5.D	剂的质量相等,Ca(OH) ₂ 质量分数:①=	(4)A
提示:操作 I 是将不饱和溶液转	③,D 选项正确。	(5)18 胶头滴管
化为饱和溶液,可能是降温,也可能是	10.A	三、计算题
增加溶质,A、B 选项说法错误。①是一	提示:A 曲线图表示随固体质量	14.解:(1)铁粉与碳粉混合物中加
定温度下的不饱和溶液,②转化为③	增加,溶液的溶质质量分数也在变大,	入足量的稀硫酸,铁能与稀硫酸反应,
的过程中,有硝酸钾析出,①与③的溶	当达到一定值时不再改变,A 选项正	碳不能与硫酸反应,所以混合物中铁
质质量不相等,C 选项说法错误。②与	确;不饱和的硝酸钾溶液升温,溶解度	的质量是:10g-4.4g=5.6g。
③均为相同温度下的饱和溶液,溶质	增加,但溶液中溶质质量、溶剂质量不	(2)根据质量守恒定律,反应生成
质量分数一定相等,D 选项说法正确。	变,溶质质量分数不变,B 选项不正确;	氢气的质量为:50g+10g-55.4g-4.4g=
6.D	饱和的硝酸钾溶液中加水,溶质质量	0.2g。
7.A	分数逐渐减小,但不会为 0,C 选项不	设稀硫酸中溶质的质量为 x。
8.B	正确;加热蒸发酒精溶液,酒精比水更	Fe+H ₂ SO ₄ ====FeSO ₄ +H ₂ ↑
9.B	易挥发,溶液中溶质的质量分数要减	98 2
提示:氢氧化钙的溶解度随着温	小,D 选项不正确。	x 0.2g
度的升高而减小,加入 X 后,溶液变浑	二、填空题	$\frac{98}{2}=\frac{x}{0.2\text{g}}$ x=9.8g
11.(1)稀 饱和		

5 所用稀硫酸溶液中溶质的

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

(3)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 。

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

$$\text{解得:}y=160\text{g}$$

答:(1)混合物中铁的质量是 5.6g。

(2)所用稀硫酸溶液中溶质的质
量分数是 19.6%。

(3)需要水的质量为 160g。

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



换反应

(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

三、计算题

1~4.BCCA

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 $\text{Ca}(\text{OH})_2+\text{CO}_2\text{====}$



§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

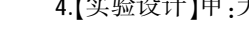
二、填空题

3.(1)NaOH(或 KOH)

(2)反应无明显现象



4.【实验设计】甲:无色 $\text{HCl}+\text{NaOH}$



【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 。



$$40\qquad 36.5$$

$$\frac{10\text{g}\times 8\%}{36.5}=\frac{10\text{g}\times 8\%}{10\%x},x=7.3\text{g}$$

答:这时共用去稀盐酸的质量为

7.3g。

化学·中考版答案页第 5 期



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

第 19 期

单元测试

一、选择题

1.D

2.B

3.D

4.B

5.A

6.B

7.D

8.C

9.D

10.A

提示:铁和稀盐酸反应生成氯化亚

铁和氢气,向一定量的稀盐酸中加入铁

粉,溶液中铁元素的质量不断增加,直

至反应结束,A 选项正确;浓硫酸具有吸

水性,浓硫酸敞口放置一段时间溶质质

量分数变小,B 选项错误;氢氧化钠和盐

酸反应产生氯化钠和水,因此氯化钠的

质量会随着反应的进行逐渐增加,但

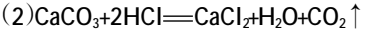
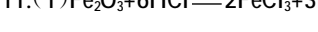
反应结束后再滴加稀 HCl,氯化钠的质

量分数将减小,C 选项错误;氢氧化钠溶

液的pH 大于 7,加水稀释其 pH 变小,

但不会等于或小于 7,D 选项错误。

二、填空题



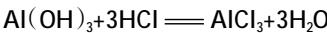
CaCl_2 和 HCl <

三、实验与探究题

13.【实验过程 1】

实验步骤	实验现象	实验结论
	溶液为无色	
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	

【实验过程 2】白色固体逐渐溶解



【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)

(2)酸碱指示剂颜色

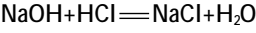
四、计算题

14.(1)2.5

(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 。



$$40\qquad 36.5$$

$$0.8\text{g}\qquad x$$

$$\frac{40}{36.5}=\frac{0.8\text{g}}{x}$$