# 2024-2024学年人教版（五四学制）化学九年级全册第十一单元复分解反应专题复习学案

来源：网络 作者：诗酒琴音 更新时间：2024-06-27

*复分解反应专题复习[基础扫描]1..不溶于水也不溶于酸的物质是和，治疗胃酸过多的两种不溶性碱是和；蓝色沉淀是，红褐色沉淀是，最常见的两个不溶性碳酸盐是和2．常见能在溶液中反应的12对离子是：、、、、、、、、、、3．填写鉴定下列离子可用的物质...*

复分解反应专题复习

[

基础扫描

]

1..不溶于水也不溶于酸的物质是

和，治疗胃酸过多的两种不溶性碱是

和

；蓝色沉淀是，红褐色沉淀是，最常见的两个不溶性碳酸盐是

和

2．常见能在溶液中反应的12对离子是：、、、、、、、、、、3．填写鉴定下列离子可用的物质和现象。

CO32-

:先加入\_\_\_\_\_\_\_\_\_，有

产生，再将产生的气体通入\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，现象

SO42-

:先加入\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_,有\_\_\_\_\_\_产生再加入\_\_\_\_\_\_\_\_\_，现象

Cl-

:先加入\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_,有\_\_\_\_\_\_产生再加入\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，现象

NH4+

:先加入\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，研磨，现象有\_\_\_\_\_

\_\_\_产生.H+

：加入石蕊试液，有\_\_\_\_\_\_\_\_现象；加入Zn有\_\_\_\_\_\_\_\_现象；加入CuO有\_\_\_\_\_\_\_\_现象产生；加入Cu(OH)2，有\_\_\_\_\_\_\_现象；加入NaHCO3溶液或Na2CO3溶液有\_\_\_\_\_\_\_\_现象

OH-

:加入氯化铵溶液,有\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_现象；若加入酚酞溶液，有\_\_\_\_\_\_\_\_现象；若加入Cu(NO3)2溶液有\_\_\_\_\_\_\_\_\_现象；若加入Fe(NO3)3溶液有\_\_\_\_\_\_\_\_\_现象

4.写出下列反应的化学方程式：

碳酸钠与氯化钙反应：

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；盐酸与硝酸银反应：

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

碳酸钠与氢氧化钡反应：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；硫酸铜与氢氧化钡反应：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

氢氧化铝与胃酸反应：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；氢氧化镁与胃酸反应：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

氯化铁与氢氧化钠反应：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；碳酸钠与稀盐酸反应：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

氯化铵与氢氧化钠反应：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

[

要点探究

]

要点探究一：物质的鉴定、鉴别和检验

1．草木灰中有一种可溶液性盐，已经通过焰色反应测知其阳离子是K+离子，若要证明其为碳酸钾，需采取的方法是\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。

2．不用其它任何试剂，下列物质①MgSO4

②NaOH　③CuCl2　　④KCl

⑤Ba(NO3)2

被鉴别出来的顺序正确的是（）

A．①②③④⑤

B．③②①④⑤

C．③②④⑤①

D．④③①②⑤

3.有一包固体粉末，是由CaCO3、Na2SO4、KNO3、BaCl2、CuSO4中的一种或多种物质组成的，通过实验得出以下结果：

（1）将此固体粉末加到水中，得到白色沉淀，上层清液为无色；

（2）该白色沉淀能全部溶于稀硝酸．

（3）取上层清液，滴加Ba(OH)2溶液，出现白色沉淀

从实验可以判断，该固体粉末中一定不含有\_\_\_\_\_\_\_，一定含有：\_\_\_\_\_\_\_\_，可能含有\_\_\_\_\_

\_\_\_\_

要点探究二：除杂

1．请用化学反应方程式除去下列物质中所含的杂质：NaNO3溶液（NaCl）\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_

NaCl溶液（Na2CO3）\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_；Na2CO溶液（NaOH）

要点探究三：离子共存

1．能共存于水溶液中的一组物质是（）

A．KCl和AgNO3

B．CuSO4和NaOH

C．Ca(OH)2和HCl

D．NaCl和ZnSO4

2.下列各组离子在pH值为14的某溶液中能大量共存的是（）

A

Ba2+,、K

+,、SO42-、NO3

–

B、Ca2+、Al3+、Cl-、NO3-

C

K+、Na+、SO42-、CO32-

D

NH4+、Na+、SO42-、NO3-

要点探究四：物质定性分析

1.张同学向一定量的氢氧化钠溶液中加入了稀盐酸，充分反应。请对反应后溶液中溶质的组成作出猜想，并设计实验验证你的猜想

你的猜想

实验设计及实验现象

结

论

[

拓展提升

]

一：1．如何证明一种氮肥是铵盐氮肥？\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_

2．区分稀盐酸和稀硫酸的试剂是

；区别NaOH

溶液和Ca(OH)2

溶液的试剂是

3．只用一种试剂鉴别下列物质，在横线上填所加试剂的化学式或名称

（l）BaCl2

NaCl

K2CO3

（2）NaNO3

MgCl2

(NH4)2SO4

（3）CaCl2

NaNO3

H2SO4

（4）NaCl

H2SO4

Ca(OH)2

4．为鉴别失去标签的五瓶溶液：稀盐酸、碳酸钠溶液、硝酸钡溶液、硫酸钠溶液和硝酸钠溶液，将其任意编号，进行两两混合，其部分实验现象见下表：

实验

A+D

A+B

B+C

现象

产生气体

产生沉淀

产生沉淀

①写出有关的化学式：C

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_，D

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

②写出A与B反应的化学方程式：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

二：5．请写出除去杂质所用的试剂

NaCl溶液中混有Na２SO4\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

NaCl中混有CaCO3\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

三：6．在甲、乙两瓶溶液中共有H+、Cu2+、Na+、OH-、SO42-、CO32-六种离子，已知甲溶液的PH大于7，则乙溶液中三种离子的符号是。

四：7、某化学兴趣小组在完成实验室制取二氧化碳的试验后，对剩余溶液的溶质组成进行了探究。请对反应后溶液中溶质的组成作出猜想，并设计实验验证你的猜想

你的猜想

实验设计及实验现象

结

论

★8．有一包固体粉末，是由氯化银、碳酸钠、氢氧化镁、氯化钡、硫酸钠和硝酸钾中的几种物质组成的，为了鉴定其成份，实验如下：

（1）将此固体粉末加到水中，搅拌、静置、过滤得到白色沉淀，和无色滤液；

（2）向所得沉淀中加入足量稀硝酸，沉淀全部溶解，但无气体产生。

（3）向滤液中加入硝酸银，有白色沉淀产生，且不溶液于稀硝酸。

从实验可以判断，该固体粉末中一定不含有\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_，一定含有：\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_，可能含有\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_。（填化学式）

本DOCX文档由 www.zciku.com/中词库网 生成，海量范文文档任你选，，为你的工作锦上添花,祝你一臂之力！