# 人教版初中化学复习课：酸 碱 盐 复 习学案

来源：网络 作者：紫竹清香 更新时间：2024-12-27

*酸碱盐复习班级\_\_\_\_\_\_\_\_姓名\_\_\_\_\_\_\_\_\_活动：想象中的花瓶1、可以组成的化合物（写化学式）。2、把所组成的物质进行分类。讨论与思考一：1、能写出的化学方程式2、鉴别浓盐酸与浓硫酸的方法。物理方法：化学方法讨论与思考二：能写出的化...*

酸

碱

盐

复

习

班级\_\_\_\_\_\_\_\_

姓名\_\_\_\_\_\_\_\_\_

活动：想象中的花瓶

1、可以组成的化合物（写化学式）。

2、把所组成的物质进行分类。

讨论与思考一：

1、能写出的化学方程式

2、鉴别浓盐酸与浓硫酸的方法。

物理方法：

化学方法

讨论与思考二：能写出的化学方程式

讨论与思考三：完成下列化学方程式

CuSO4

+

Fe

==

CaCO3

+HCl

==

AgNO3

+

Cu

==

Na2CO3

+

H2SO4

==

Na2CO3

+

Ca(OH)2

==

NaCl

+

AgNO3

==

CuSO4

+

Ba(OH)2

==

CaCl2

+

Na2CO3

==

提炼：\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_的化学性质1、2、3、4、学生活动一：

“探险队员”-----盐酸，不小心走进了化学迷宫（如图所示），迷宫中有许多“吃人的野兽”（即能与盐酸发生反应的物质），盐酸必须避开它，请你帮助它走出迷宫（写序号)\_\_\_\_\_\_\_\_

学生活动二：

实验室里有5瓶常见的溶液：稀HCl、Ca(OH)2、BaCl2、AgNO3、另一瓶溶液标签受损，只能看“Na”的字迹。

问题1：肯定属于酸的是\_\_\_\_\_\_；肯定属于碱的是\_\_\_\_；肯定属于盐的是\_\_\_\_\_\_\_\_

问题2：未知溶液不可能是酸、碱、盐中的哪一类?为什么?可能是什么物质?

学生活动三：有关NaOH与

CO2一系列的问题探究

查阅资料：

NaOH长期暴露在空气中会变质生成Na2CO3，Na2CO3的PH>7，某兴趣小组围绕以一瓶NaOH固体是否变质展开了探究活动，请你也一起参与。

问题1：请写出

NaOH变质生成Na2CO3的化学方程式

问题2：小红用酚酞试液检验NaOH是否变质，你认为她能否成功？

问题3：取少量固体于试管中，滴加某种试剂，发现有大量气泡产生，由此证明NaOH已经变质了。你认为她所加的试剂可能是什么？你还能设计出其它方案吗？请说出你的操作方法和实验现象。

问题4:某同学欲证明变质的固体中是否尚存NaOH，设计了如右图的方案，请你把其补充完整。

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！