# 2025-2025学年人教版（五四学制）化学专题复习物质的分类学案

来源：网络 作者：月落乌啼 更新时间：2025-06-08

*《物质的分类》学案一、议一议，我能完成1、找出下列物质中的纯净物与混合物，并说出你的判断依据。①空气②氯化钠③冰水混合物④氢氧化钠⑤铁⑥稀盐酸⑦铝合金属于纯净物的有，属于混合物的有你的判断依据：纯净物由组成，混合物则是由组成2、根据下列物质...*

《物质的分类》学案

一、议一议，我能完成1、找出下列物质中的纯净物与混合物，并说出你的判断依据。

①空气

②氯化钠

③冰水混合物

④氢氧化钠

⑤铁

⑥稀盐酸

⑦铝合金

属于纯净物的有，属于混合物的有

你的判断依据：纯净物由

组成，混合物则是由

组成2、根据下列物质的化学式，你能找出其中的单质和化合物吗？

铁

Fe

氯化钠

NaCl

氢气

H2

碳酸钠Na2CO3

氢氧化钙

Ca(OH)2

二氧化硫

SO2

硝酸钾

KNO3

（1）上述物质都是纯净物吗？

（2）属于单质的有，化合物的有。

（3）怎样区别一种纯净物是单质还是化合物？

单质是由

组成的；

化合物是由

组成的。

3、请先写出下列物质的化学式，分析它们的元素组成特点，并进行归纳总结规律。

水

氧化钙

四氧化三铁

氧化镁

五氧化二磷

总结：这些物质都是

（化合物、混合物），它们都是由

种元素组成的，其中都含有一种相同的元素，所以它们都属于。

4、给下列化合物分类，并说出分类依据。

①碳酸

②氯化钠

③熟石灰

④氢氧化钠

⑤硫酸铜

⑥硫酸

⑦硝酸银

属于酸的是

属于碱的是

属于盐的是

你的判断依据：酸是由

组成，碱是由

组成，盐中含有

组成。

二、练一练，我会运用

1.填表（类别选填“单质”、“氧化物”、“酸”、“碱”、“盐”）

名称

硝酸

氯化钠

氢氧化镁

氧化铝

银

化学式

Ag

类别

2、从H、O、S、Na四种元素中，选择适当元素，按下列要求各写出一种物质的化学式：

氧化物。

酸。

碱。

盐。

3、物质的分类标准有多种。自拟两个分类标准，将氢气、氧气、水、一氧化碳四种物质中的三种包括在标准内，而其余一种不在标准内。

标准一：

无毒；

包括物质：

氢气、氧气、水。

标准二：；

包括物质：。

标准三：；

包括物质：。

4.下列各组均有四种物质，其中有一种物质与其他三种物质的类别不同，请将该物质的化学式或名称填在横线上。

(1)CuO、NO2、NaOH、Fe2O3，\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

(2)O2、N2、Al、C\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

(3)空气，氢气，碘酒，盐酸

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_；

(4)食盐，蔗糖，酒精，醋酸\_\_

\_\_\_\_\_\_。

5、下列微粒表示混合物的是（）

课后练习：

1、下图是表示气体分子的示意图，图中“●”和“○”分别表示两种不同质子数的原子，其中表示化合物的是（）

。表示混合物的是（）；表示单质的是（）

2、填写下表(类别指：酸、碱、盐、氧化物、单质)。

名称

硝酸

烧碱

碳酸钙

化学式

NO2

Hg

CH3COOH

类别

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！