



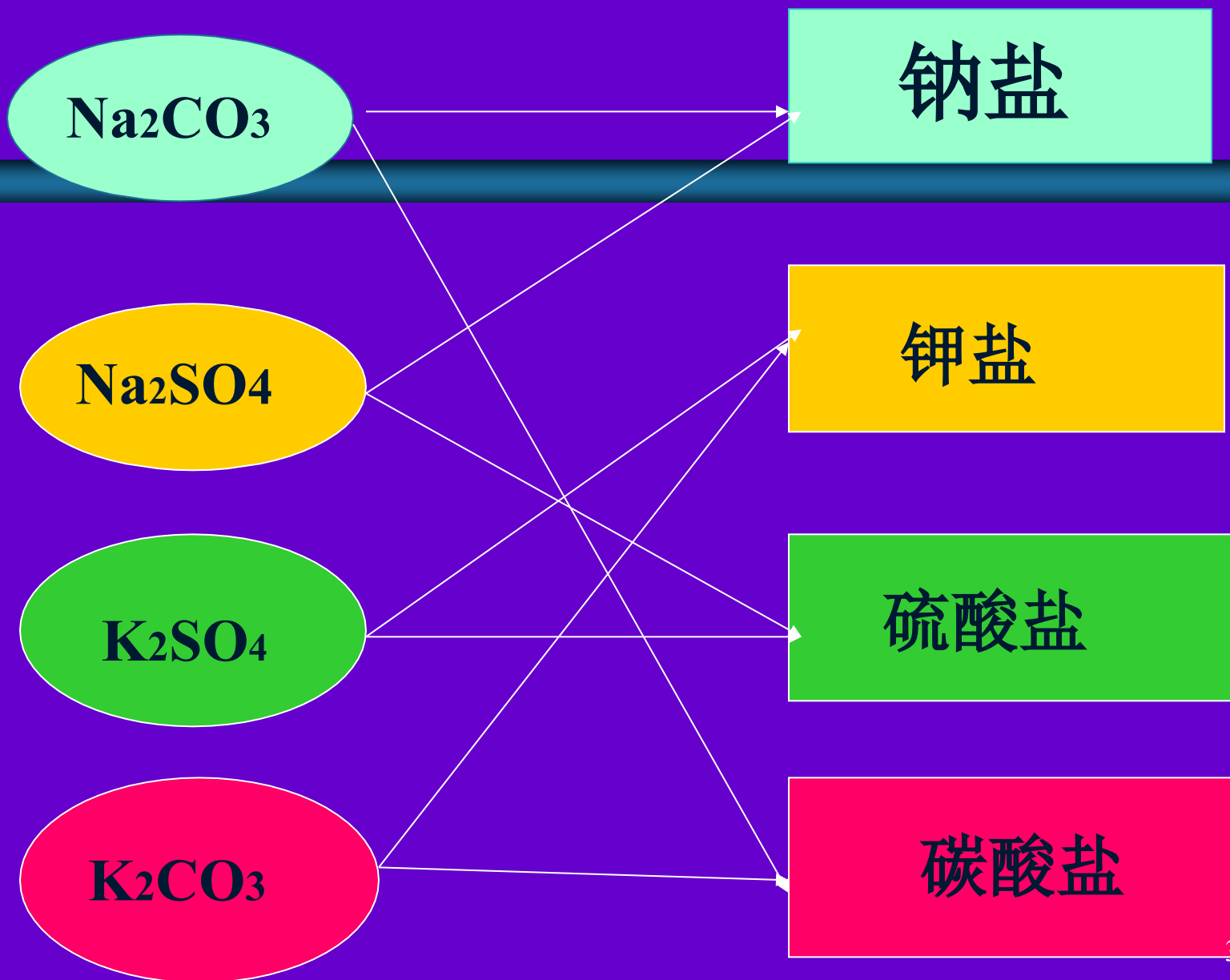
第二章 化学物质及其变化

第一节 物质的分类

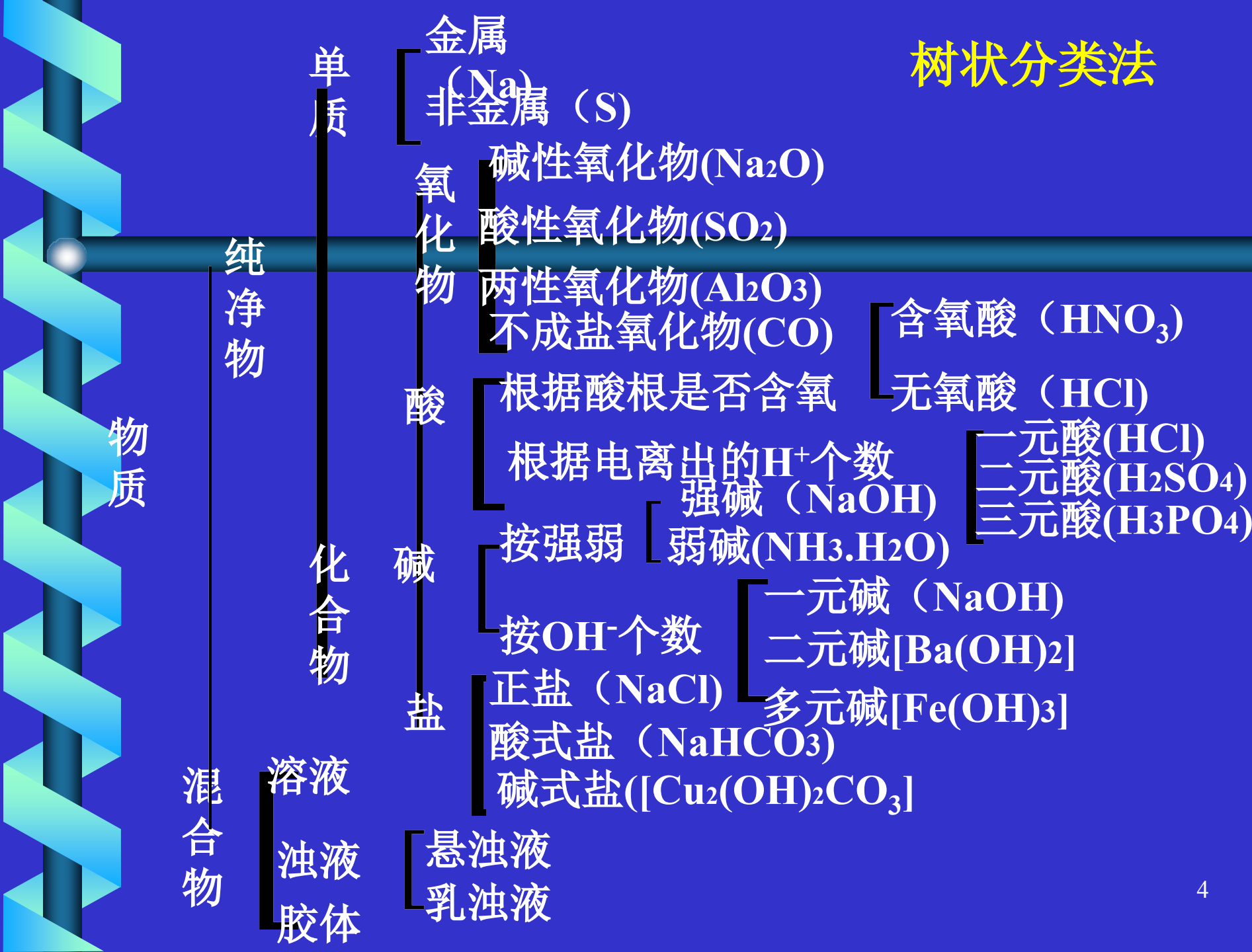
一 简单分类法及其应用

分类方法	交叉分类法	树状分类法
特点	某一事物 多种分类 方法	同类物质 进行再分类

交叉分类法



树状分类法



二、分散系及其分类

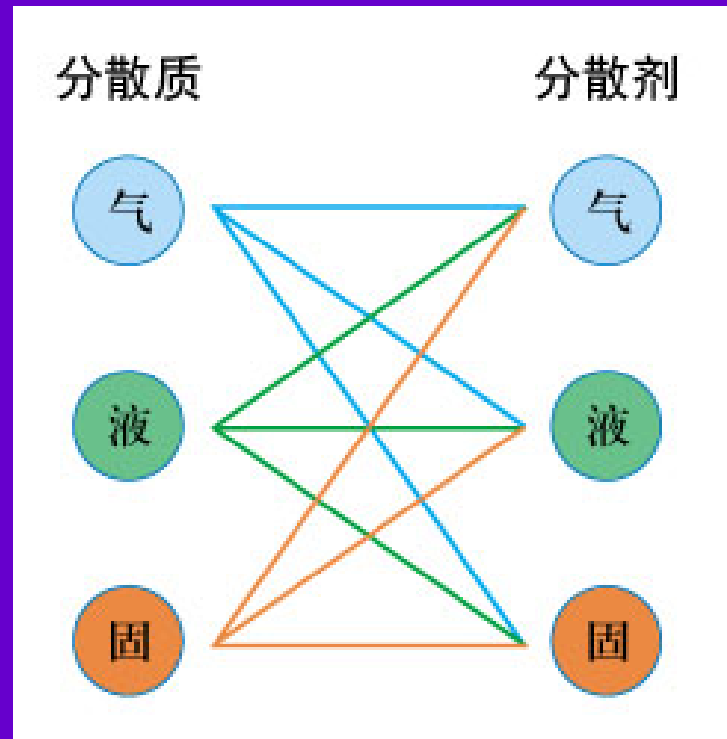
1、分散系

把一种（或多种）物质分散在另一种（或多种）物质中所得到的体系

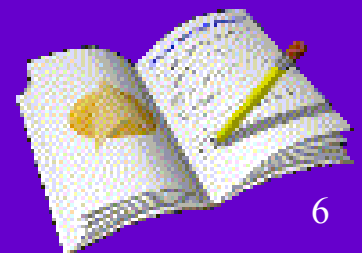
被分散的物质——分散质

微粒分布在其中的物质——分散剂

按照分散质或分散剂的聚集状态（气、液、固）来分，有9种类型：



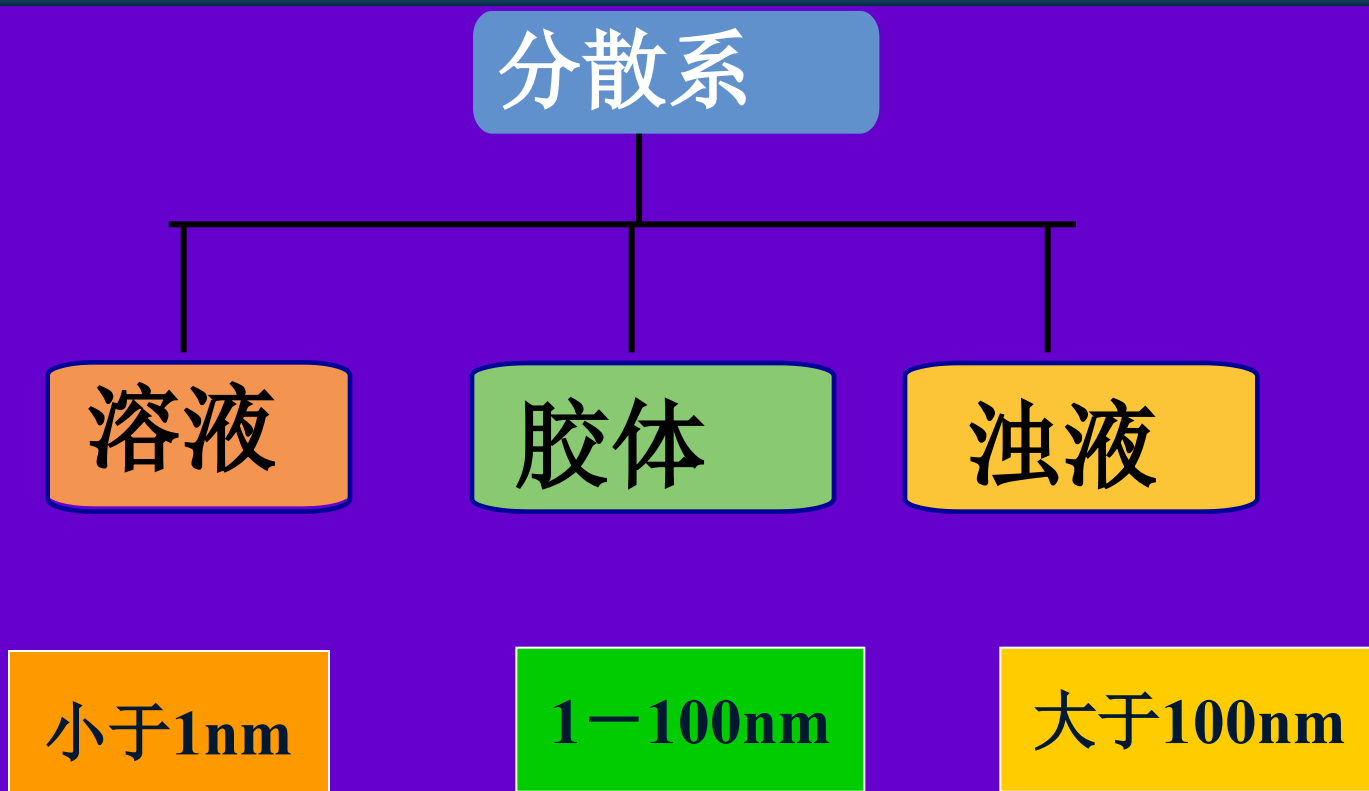
请试着举出几种分散系的实例，并与周围的同学交流。





分散质	分散剂	实 例
气	气	空气
液	气	云、雾
固	气	烟灰尘
气	液	盐酸
液	液	牛奶、酒精的水溶液
固	液	糖水、盐水
固	固	有色玻璃、合金

当分散剂是水或其它液体时，
按分散质粒子的大小将分散系分类





2、胶体

(1). 概念：分散质微粒的直径大小在 $1\sim 100\text{nm}$ 之间的分散系

（即胶体区别于其他分散系的本质特征）



科学探究1



胶体的配制

取一个小烧杯，加入25mL蒸馏水，并加热至**沸腾**，向**沸水**中逐滴加入1—2 mL**饱和**FeCl₃溶液。**继续煮沸**至溶液呈红褐色，停止加热。请将制得的Fe(OH)₃胶体与CuSO₄溶液比较。



(2) 胶体的性质



科学探究2

a. 分别用激光笔照射 $\text{Fe}(\text{OH})_3$ 胶体和 CuSO_4 溶液，在与光束垂直的方向进行观察。
—该实验称为丁达尔效应





b. 布朗运动

c. 电泳现象

胶体粒子带有电荷

以上内容仅为本文档的试下载部分，为可阅读页数的一半内容。如要下载或阅读全文，请访问：<https://d.book118.com/858044032010006123>