

江苏省仪征中学 2020—2021 学年度第一学期高一化学导学单

专题 5 微观结构与物质的多样性

第三单元 从微观结构看物质的多样性

第 2 课时 晶体与非晶体

编制人：杨震

审核人：李萍

授课时间：1.6

【学业要求】

1. 熟知晶体的类型及其分类依据，学会判断晶体类型的方法。
2. 知道晶体类型与物质性质的关系，会比较晶体的熔、沸点。

【学习过程】

课前预习：

阅读教材 138-140

《创新设计》P89：“课前自主学习”知识点一晶体

知识点二几种常见的晶体类型

预习作业：微自测 1-5

课堂学习：

《创新设计》P90：“课堂互动探究”

知识点一、二 → 探究：常见的晶体

探究角度 1：多角度判断晶体的类型

探究角度 2：熔沸点高低判断

练习巩固：

1. 下表给出几种物质的熔、沸点：

	NaCl	MgCl ₂	AlCl ₃	SiCl ₄	单质 B
熔点/°C	801	710	180	68	2 300
沸点/°C	1 465	1 418	160	57	2 500

判断下列有关说法中错误的是()

- A. SiCl₄ 是分子晶体
 - B. 单质 B 可能是原子晶体
 - C. AlCl₃ 加热能升华
 - D. NaCl 中离子键的强度比 MgCl₂ 中的小
2. SiCl₄ 的分子结构与 CCl₄ 类似，对其作出如下推测，其中不正确的是 ()
- A. SiCl₄ 晶体是分子晶体
 - B. 常温常压下 SiCl₄ 是气体
 - C. SiCl₄ 的分子内部原子以共价键结合
 - D. SiCl₄ 熔点高于 CCl₄

知识梳理：**1. 几种常见晶体比较**

晶体类型		离子晶体	原子晶体	分子晶体	金属晶体
组成微粒					
微粒间的相互作用					
典型实例					
晶体的物理特性	熔点、沸点				
	导热性				
	导电性				
	硬度				

2. 晶体类型的判断**【课后作业】**

1. 订正：《创新设计》P89：“课前自主学习”
2. 完成《创新设计》P91：“课堂即时达标”1—5
3. 完成《分层训练》P152-153：“基础巩固”、“能力提升”

【感悟反思】