

为什么说分子是保持物质化学性质的最小粒子 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/95/2021_2022__E4_B8_BA_E4_BB_80_E4_B9_88_E8_c64_95638.htm

物质的化学性质，取决于物质的组成和结构。对于由分子组成的物质来说，其化学性质取决于分子的组成和结构。当分子的组成和结构发生变化时才能表现出该物质的化学性质。例如，水在直流电的作用下分解成氢气和氧气这个化学性质，只有在水分子的结构受到破坏时才会表现出来。水分子的结构不破坏，水分子就不会发生化学变化，水的化学性质就无法知道。也就是说，物质的化学性质和物质结构是密切相关的。物质的物理性质，除了和分子结构有关外，还和分子的大小、分子间距离有密切关系。另外，很多物理性质是无数个分子的集体表现，单个分子是无法表现的，并且表现时也不需要破坏分子的结构。如物质的三态变化，熔沸点高低，密度的大小。主要是受分子大小，分子间的距离的影响，而且是很多分子的集体影响的结果。单个分子是保持不了物质的物理性质的。因此说，分子只能是保持物质化学性质的微粒，不能说是保持物质性质的微粒。来源：www.examda.com 我们知道，物质并非都是由分子构成的。有些物质是由离子构成的，如氯化钠、碘化钾等，这些物质的化学性质主要通过构成它们的离子及其相互作用来表现的；有些物质是由原子构成的，例如金刚石、晶体硅等，它们之中不存在分子，原子就是化学性质的保持者。可见，构成物质的粒子不仅限分子一种，还有原子、离子等多种粒子。但对于由分子构成的物质来说，分子是保持它们的化学性质的最小粒子。来源：www.examda.com

100Test 下载频道开通，各类考试题目直接下载。详细请访问
www.100test.com