苏打小苏打和大苏打的化学常识 PDF转换可能丢失图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/156/2021_2022__E8_8B_8F_E6_89_93_E5_B0_8F_E8_c64_156053.htm

1、苏打 苏打是Soda的音译，化学式为 Na_2CO_3 。学名碳酸钠，俗名除叫苏打外，又称纯碱或苏打粉。带有结晶水的叫水合碳酸钠。无水碳酸钠是白色粉末或细粒，易溶于水，水溶液呈碱性。它有很强的吸湿性，在空气中能吸收水分而结成硬块。在三种苏打中，碳酸钠的用途最广。它是一种十分重要的化工产品，是玻璃、肥皂、纺织、造纸、制革等工业的重要原料。冶金工业以及净化水也都用到它。它还可用于其他钠化合物的制造。

2、小苏打 小苏打的化学式是 NaHCO_3 。学名碳酸氢钠，俗名小苏打。来源：www.examda.com 小苏打是白色晶体，溶于水，水溶液呈弱碱性。在热空气中，它能缓慢分解，放出一部分二氧化碳；加热至 270°C 时全部分解放出二氧化碳。小苏打生产和生活中有许多重要的用途。在灭火器里，它是产生二氧化碳的原料之一；在食品工业上，它是发酵粉的一种主要原料；在制造清凉饮料时，它也是常用的一种原料；在医疗上，它是治疗胃酸过多的一种药剂。

3、大苏打 大苏打是硫代硫酸钠的俗名，又叫海波(Hypo的音译)，带有五个结晶水($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$)，故也叫做五水硫代硫酸钠。大苏打是无色透明的晶体，易溶于水，水溶液显弱碱性。它在 33°C 以上的干燥空气中风化而失去结晶水。在中性、碱性溶液中较稳定，在酸性溶液中会迅速分解。大苏打具有很强的络合能力，能跟溴化银形成络合物。它可以作定影剂。大苏打还具有较强的还原性，能将氯气等物质还原。它还可以作为绵织物

漂白后的脱氯剂。类似的道理，织物上的碘渍也可用它除去。另外，大苏打还用于鞣制皮革、电镀以及由矿石中提取银等。在中学阶段，我们主要学习苏打和小苏打的相关知识。大苏打一般不强调。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