

镁合金的危害及防护原理安全工程师考试 PDF转换可能丢失
图片或格式，建议阅读原文

https://www.100test.com/kao_ti2020/646/2021_2022__E9_95_81_E5_90_88_E9_87_91_E7_c62_646155.htm 镁在高温下可与多种物质发生放热反应。镁在高温下与氧气发生反应，生成MgO，并有白光及热量产生。 $2\text{Mg} + \text{O}_2 = 2\text{MgO}$ 镁在高温下与水发生反应，生成氢气，同时产生氢爆。来源：考试大的美女编辑们 $\text{Mg} + \text{H}_2\text{O} = \text{MgO} + \text{H}_2$ $2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$ 镁与铁锈在高温下发生反应，并产生大量的热本文来源:百考试题网 $3\text{Mg} + \text{Fe}_2\text{O}_3 = 3\text{MgO} + 2\text{Fe}$ 但在常温下，镁是安全的，与水和氧气也不会发生反应。传统上，镁合金压铸在熔炼时采用覆盖剂覆盖在镁液表面，但这种方法影响镁液的质量，易产生夹渣，现在已很少采用。现在的镁合金压铸一般采用SF₆\CO₂\N₂气体保护。保护的机理是在镁液表面形成一层连续的致密保护膜，阻止镁液与氧气的接触和进一步氧化。因此，镁合金的防护要点即是阻止镁在高温下与含氧物质，如氧气、水、铁锈的接触。2010年注册安全工程师网络辅导火热招生中!!! 更多信息请访问：百考试题安全工程师网校 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