

21. 漂白粉是一种常用的杀菌消毒剂和漂白剂，其有效成分是次氯酸钙【Ca (ClO) ₂】。

生产原理是： $2\text{Cl}_2 + 2\text{Ca}(\text{OH})_2 = \text{Ca}(\text{ClO})_2 + \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ 。某化工厂将 1420kg 氯气通入盛有过量冷消石灰的密闭容器中被完全吸收，反应后容器中所有物质形成的混合物即为漂白粉，其质量为 4000kg，请回答下列问题：

- (1) 密闭容器中盛放的消石灰质量是_____kg。
- (2) 该漂白粉中次氯酸钙的质量是多少 kg？（写出计算过程，下同）
- (3) 该漂白粉中+1 价氯元素的质量分数是多少？

