



扫码查看解析

三、解答题（共1小题，满分0分）

6. 近几年，诺如病毒日趋严重，并出现了许多变种，尤其是教室内空气流通不畅，学生比较容易感染。最有效的预防方法之一就是消毒液对教室空气消毒。学校采用的二氧化氯消毒液是国际上公认的新一代强力、广谱、安全、高效的消毒剂，已被世界卫生组织（WHO）列为A₁级安全消毒剂。二氧化氯消毒液能够迅速，彻底杀灭各种细菌（大肠杆菌，白色念珠菌等）和病毒（肝炎病毒，流感病毒等）。

小科同学观察到瓶上的标签如表所示。

| | |
|-------------------------------|----------------------|
| 二氧化氯（ClO ₂ ）1000毫升 | |
| 溶质质量分数 | 80% |
| 密度 | 1.2克/厘米 ³ |
| 强腐蚀性，阴冷，密封储藏 | |

(1) 这1000毫升二氧化氯消毒液中含溶质二氧化氯多少克；

(2) 若将这1000毫升二氧化氯消毒液与5000克水均匀混合，所得稀二氧化氯消毒液中二氧化氯的质量分数是多少；（保留小数点后一位）

(3) 我校欲配制30千克质量分数为20%的稀二氧化氯消毒液用来消毒，需要多少千克这样的二氧化氯消毒液和多少升水？