24. AgNO3 溶液是实验室中的常用试剂。AgNO3 的化学性质不稳定,在温度稍高或光照条件下可以发生反应:

 $2AgNO_3$ <u>光照</u> 2Ag ↓ $+2NO_2$ ↑ $+O_2$ ↑ (假设气体全部逸出)。现有一瓶 100g10%的 $AgNO_3$ 溶液,久置后(不 考虑水分挥发),将瓶内物质过滤,得到固体 1.08g 和若干滤液。试计算:

- (1) AgNO₃ 中 N 和 O 的质量比为 。
- (2) 滤液中 AgNO₃ 的质量分数(结果精确到 0.1%)。
- (3) 若要将滤液中的 $AgNO_3$ 恢复到原来的质量分数,并把溶液质量增加到 200g。应在滤液出加入一定量水和 $AgNO_3$ 固体,计算加入 $AgNO_3$ 的质量。