17. 过氧化尿素(化学式为 $CO(NH_2)_2 \cdot H_2O_2$,简称 UP,相对分子质量是 94)因其可消毒杀菌而广泛应用于洗涤剂中,UP 在空气中或遇水缓慢分解, MnO_2 ,能催化该反应,化学方程式如下:

 $2\text{CO}\left(\text{NH}_2\right)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}_2 \stackrel{\text{MnO}_2}{=\!=\!=\!=} \text{CO}\left(\text{NH}_2\right)_2 + \text{O}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$,为测定某品牌洗涤剂中 UP 的含量,取 100g 该洗涤剂样品溶于一定量的水中,再加大 2g MnO_2 ,共产生 0.32g O_2 。

- (1) 计算该洗涤剂中 UP 的质量分数 (请写出计算过程)
- (2)上述实验测定结果比该洗涤到标示的 UP 质量分数低,可能的原因是____(填字母号)
- A. 实际称量的洗涤剂样品多于 100g
- B. 实际称量的 MnO_2 多于 2g
- C. 实验前该样品暴露在空气中时间过长
- D. 实验产生的 O_2 未完全逸出