- 24. 小明同学准备用 24.5gKC1O<sub>3</sub> 来制取 O<sub>2</sub>,在加热时忘记加入催化剂。经查阅资料,KC1O<sub>3</sub> 加热时先发生 反应①:  $2KClO_3 \stackrel{\triangle}{=} KClO_4 + KCl + O_2 \uparrow$ ,升高温度继续发生反应② $2KClO_4 \stackrel{\triangle}{=} KCl + 2O_2 \uparrow$ 。试计算:
- (1) KClO<sub>3</sub> 中 K 和 O 的质量比为。
- (2) 当反应①中生成  $O_2$  的质量为 1.6g 时(假设反应②尚未进行),KCl 在剩余固体中的质量分数(结果精确到 0.1%)。
- (3) 反应②完全进行后, 共生成 KCl14.9g, 把它制成 10%的 KCl 溶液, 需要加入多少克水?