

(問題 7 のつづき)

- (c) 設問 (b) で、生成物 (エチレンオキシド) 1 mol 当たり、どれだけのエチレンを放出しているか。
- (d) プロピレン ( $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$ ) を出発原料としたときには、エチレンの場合のような酸素分子による接触酸化ではプロピレンオキシド ( $\text{H}_3\text{C}-\text{CH}-\text{CH}_2$ ) を効率よく合成することができない。その理由を簡潔に記せ。
- $\begin{array}{c} \diagdown \\ \text{O} \\ \diagup \end{array}$
- (e) エチレンオキシドが工業的に重要なのは、種々の化合物に変換することができるからである。どのような変換の例があるかを簡潔に記せ。