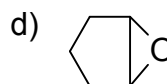
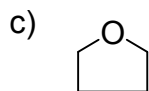
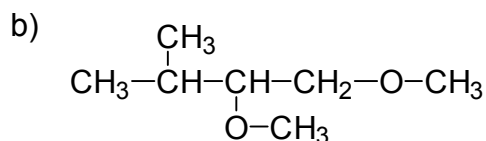
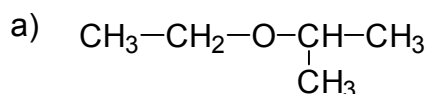


Übung

1. Geben Sie Struktur und Name je eines symmetrischen, gemischten und einfachen Ethers an.

2. Wie heißen die folgenden Verbindungen ?



3. a) Warum haben Ether die niedrigeren Siedepunkte als die entsprechenden Alkohole ?

b) Worauf ist die relativ gute Wasserlöslichkeit der niederen Ether zurückzuführen ?

4. Wie stellt man folgende Stoffe her (Gleichungen angeben) ?

a) Diethylether

b) Ethylenoxid

c) Methoxybenzen

d) Dioxan

e) Ethoxypropan

f) Tetrahydropyran

5. Welche Hauptprodukte (Formel oder Name) entstehen aus den folgenden Reaktionspartnern ?

a) Methoxymethan und Iodwasserstoff

b) 1,2-Epoxypropan und Ethanol

c) Ethylenoxid und $\text{CH}_3\text{-MgBr}$

d) 2,3-Epoxybutan und HCl