

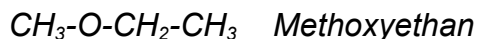
Übung

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

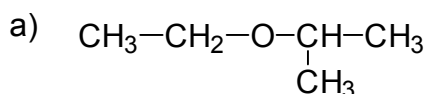
symmetrisch oder einfach:



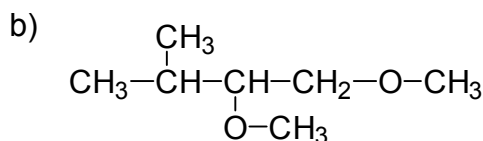
gemischt:



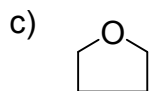
2. Wie heissen die folgenden Verbindungen ?



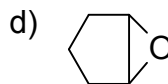
2-Ethoxypropan



3-Methyl-1,2-dimethoxybutan



Tetrahydrofuran



1,2-Epoxycyclopentan

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

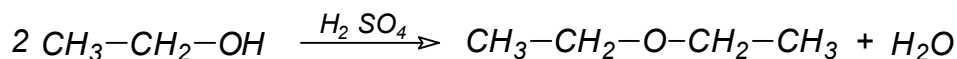
Keine intermolekularen H-Brücken, da der polarisiert gebundene H fehlt.

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

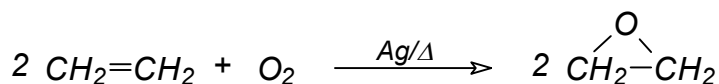
Der polarisiert gebundene O kann mit dem Wasser H-Brücken bilden.

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

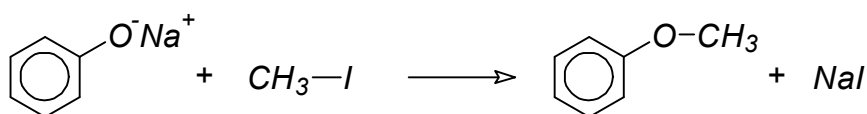
- a) Diethylether



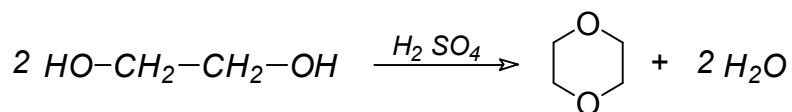
- b) Ethylenoxid



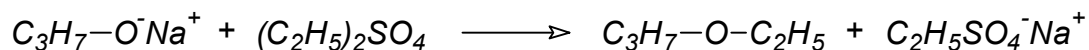
- c) Methoxybenzen



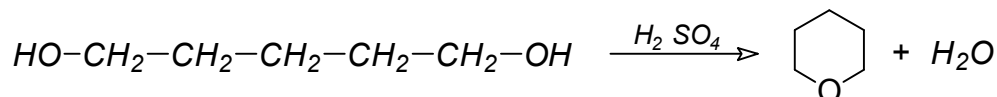
d) Dioxan



e) Ethoxypropan



f) Tetrahydropyran

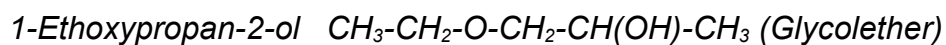


5. Welche Hauptprodukte (Formel oder Name) entstehen aus den folgenden Reaktionspartnern ?

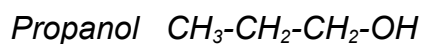
a) Methoxymethan und Iodwasserstoff



b) 1,2-Epoxypropan und Ethanol



c) Ethylenoxid und CH_3-MgBr



d) 2,3-Epoxybutan und HCl

