

**Oxirane (Epoxide)** sind Verbindungen, bei denen 2 C-Atome mit Sauerstoff einen Dreiering bilden. Das einfachste Epoxid, Ethylenoxid, kann als „innerer Ether“ des Glycols aufgefasst werden. Die Bedeutung der Epoxide liegt in ihrer Fähigkeit, mit Verbindungen, die einen positiv polarisierten Wasserstoff („aktiven Wasserstoff“) besitzen, unter Ringöffnung zu reagieren. Es entstehen Verbindungen mit zwei funktionellen Gruppen.

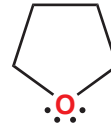
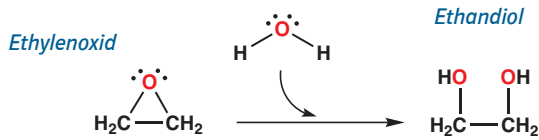


Abb. 6: Strukturformel des inneren Ethers Tetrahydrofuran (THF)

Auch das wichtige Lösungsmittel Tetrahydrofuran (THF) (Abb. 6) ist eine ringförmige Verbindung mit Sauerstoff. Häufig zählt man diese ringförmigen Verbindungen auch zu den Heterocyclen.