

# Übungsaufgaben für die Klausur am 02.11.2011 (gN 12, Ma)

## Aufgabe 1:

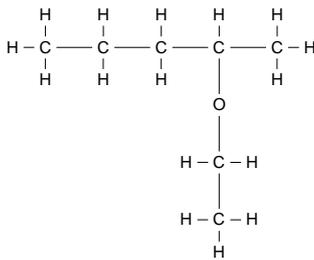
Leitet man Ethen solange durch eine wässrige Bromlösung, bis diese entfärbt ist, dann kann 1,2-Dibromethan als Produkt nachgewiesen werden.

*Erläutern Sie den für elektrophile Additionen typischen Zweischritt-Mechanismus und zeigen Sie so die Bildung von 1,2-Dibromethan!*

*Erläutern Sie, welche experimentellen Befunde für diesen Mechanismus sprechen!*

## Aufgabe 2:

Sie erhalten die Aufgabe, ausgehend von Pentan folgenden Ether herzustellen:



- Stellen Sie die Reaktionsgleichungen auf!
- Beschreiben Sie jeweils den Reaktionsmechanismus unter Verwendung von Strukturformeln!
- Erläutern Sie, ob sich 2-Ethoxypentan in Wasser, Ethanol oder Pentan besser löst!

(2-Ethoxypentan)

## Aufgabe 3:

Benennen Sie die folgenden Verbindungen:

