

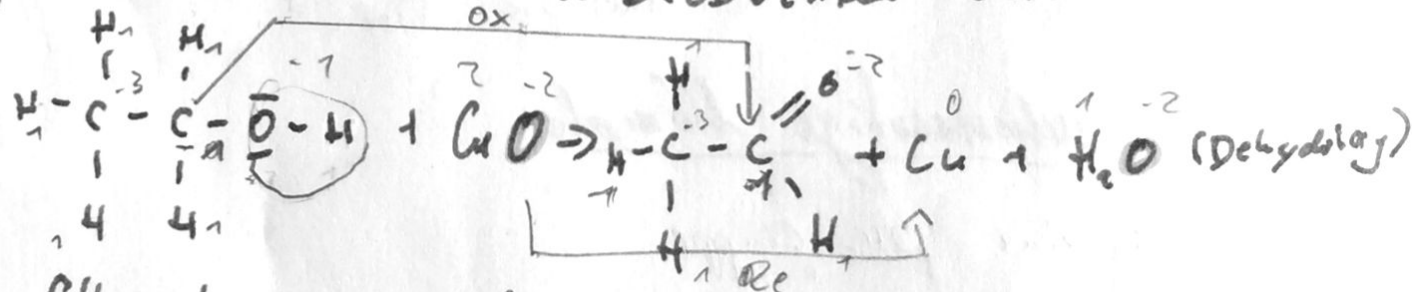
2016-04-25
Primäre, sekundäre und tertiäre Alkohole: Experiment

Exp. S. 64/7

- (1) Warum fand eine chem. Reaktion statt?
- (2) Teilchenveränderung beschreiben! (LB)
- (3) Warum ist dies eine Oxidation?

(1) Es fand ein Stoffumwandlungs stoff. im Experiment

(2) Was $\text{CuO} \rightarrow \text{Cu}$ zu beobachten + Geruch



Ethanol

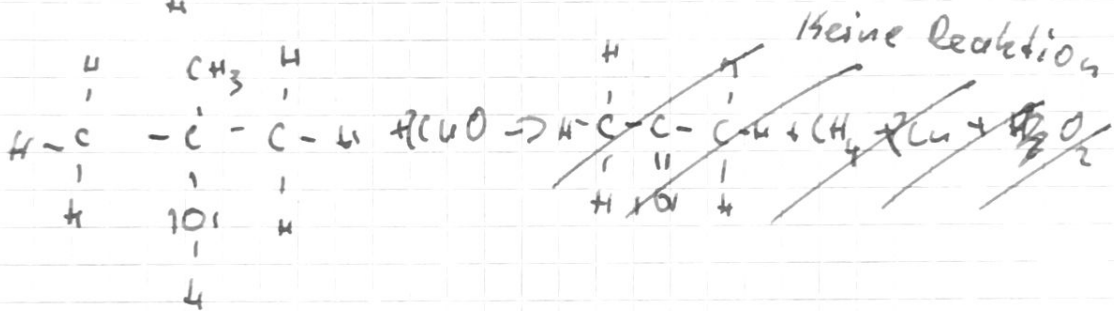
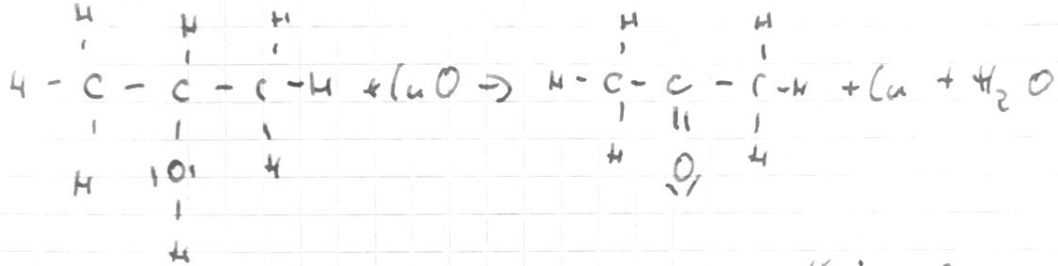
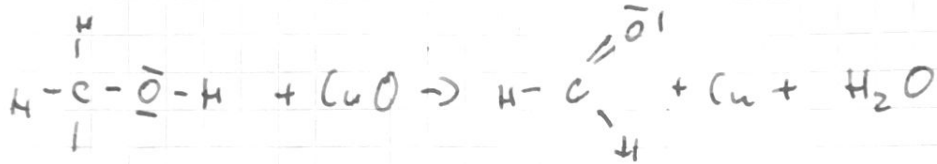
+ Kupferoxid \rightarrow Ethanal + Kupfer + Wasser

(3) Es findet eine Oxidation eines der C-Atome statt (s. Reaktionsgleichung)

Formuliere die Reaktionsgleichung für die Reaktion mit CuO:

Methanol
2-Propanol

2-Methylpropan-2-ol



⇒ Oxidationen laufen nur bei sekundären und primären Alkoholen ab.