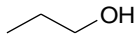



**VERSUCH: OXIDATION IN DER ORGANISCHEN CHEMIE**

1. Bearbeite zuerst das Arbeitsblatt *Oxidation und Reduktion in der Organischen Chemie*.
2. Führe folgende Versuche durch:

**Vorsicht! Die Lösungsmittel sind leicht brennbar und gesundheitsschädlich!  
Etikett beachten!**

An deinem Arbeitsplatz befinden sich ein Kupferdraht; Kartuschenbrenner,

Pinzette, 1-Propanol  und 2-Propanol  Pipetten, kleine Reagenzgläser, sowie RGG-Ständer.

**Achte auf genügend Abstand zwischen Bunsenbrenner und Lösungsmittel!  
Schutzbrille tragen! lange Haare zusammenbinden!**

Fülle ein Reagenzglas zur Hälfte mit 1-Propanol und eines zur Hälfte mit 2-Propanol.

Halte einen Kupferdraht in eine kleine blaue Bunsenbrennerflamme, bis er eine dunkle Farbe angenommen hat und tauche den noch glühenden Draht anschließend in ein Reagenzglas mit 1-Propanol.

Wiederhole diesen Versuch mit 2-Propanol.

3. Gib die Strukturformeln der zwei organischen Edukte an. Was bedeutet die „2“ in 2-Propanol?
4. Welche Produkte (Name, Struktur- und Strichformel) entstehen bei den Reaktionen? Erstelle die Reaktionsgleichungen.

*(Zusatzinformation 1: Wenn Kupferblech erhitzt wird, entsteht Kupfer(II)oxid CuO. Wenn CuO unter diesen Bedingungen reagiert, entsteht als Nebenprodukt Wasser;*

*Zusatzinformation 2: Die Reaktion läuft immer an dem Kohlenstoff mit der funktionellen Gruppe ab)*

5. Lösungsblatt mit Versuchsbeschreibung und Skizze in die Mappe einheften.