Reaktionen der Alkohole (Teil 2)

Bei <u>primären Alkoholen</u> kann die **Hydroxygruppe** durch Oxidation zunächst in eine **Carbonylgruppe** und anschließend in eine **Carboxygruppe** umgewandelt werden:

$$\begin{array}{c|c} H \\ \hline \\ R_1 & \hline \\ C & O \\ \hline \\ Primärer Alkohol \end{array}$$

Bei <u>sekundären Alkoholen</u> muss die Oxidation auf der Stufe der Carbonylverbindungen stoppen, sonst würde das Kohlenstoff-gerüst zerstört.

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & \\ R_1 & & \\ \hline & & \\ &$$

Bei <u>tertiären Alkoholen</u> könnte eine Oxidation überhaupt nur unter Zerstörung des Kohlenstoffgerüstes stattfinden.

$$\begin{array}{c} R_1 \\ R_2 \\ \text{tertiärer Alkohol} \end{array}$$

HA: S. 86 - 87 + Formuliert sowohl die Teilgleichungen als auch die Gesamtgleichung für die Redoxreaktion von Butan-1-ol zu Butanal in saurer Permangant-Lsg. (MnO₄⁻).