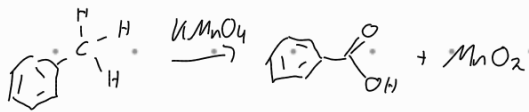
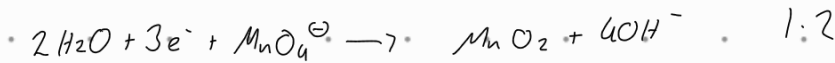


Seminar: Oxidation + Carbonsäure und -derivate

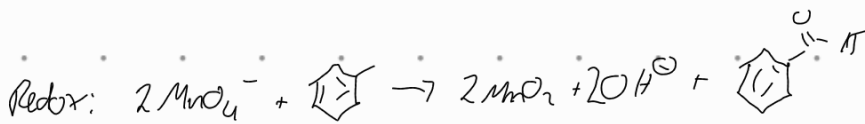
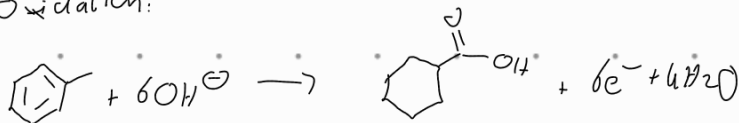
Oxidation:



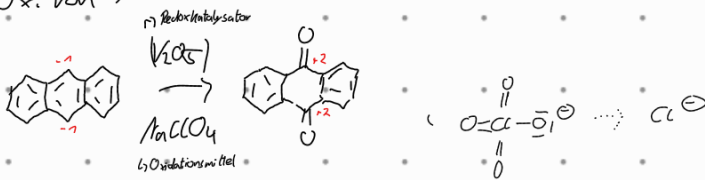
Reduktion:



Oxidation:



Bsp. Ox. von Anthracen zu Anthraquinon



Reduktion:



• Metalle in elementarer Form ($\text{Na}, \text{K}, \text{Li}, \text{Mg}, \text{etc.}$)

• Bsp. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ (Deaktivieren von Brom Br_2)

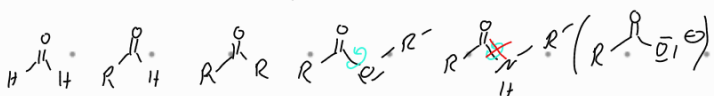
Hydrid-Donoren

- salzartige (z.Bsp. $\text{Na}^+ \text{H}^-$) immer Base, nicht nucleophil

- komplexe Metallhydride

↳ typisch $\text{NaBH}_4, \text{LiAlH}_4$

↓
schwächerer EH als B,
deshalb stärkerer H-Donor



$\text{R} = \text{Alkyl Rest}$

Elektrophilie

NaBH_4

LiAlH_4