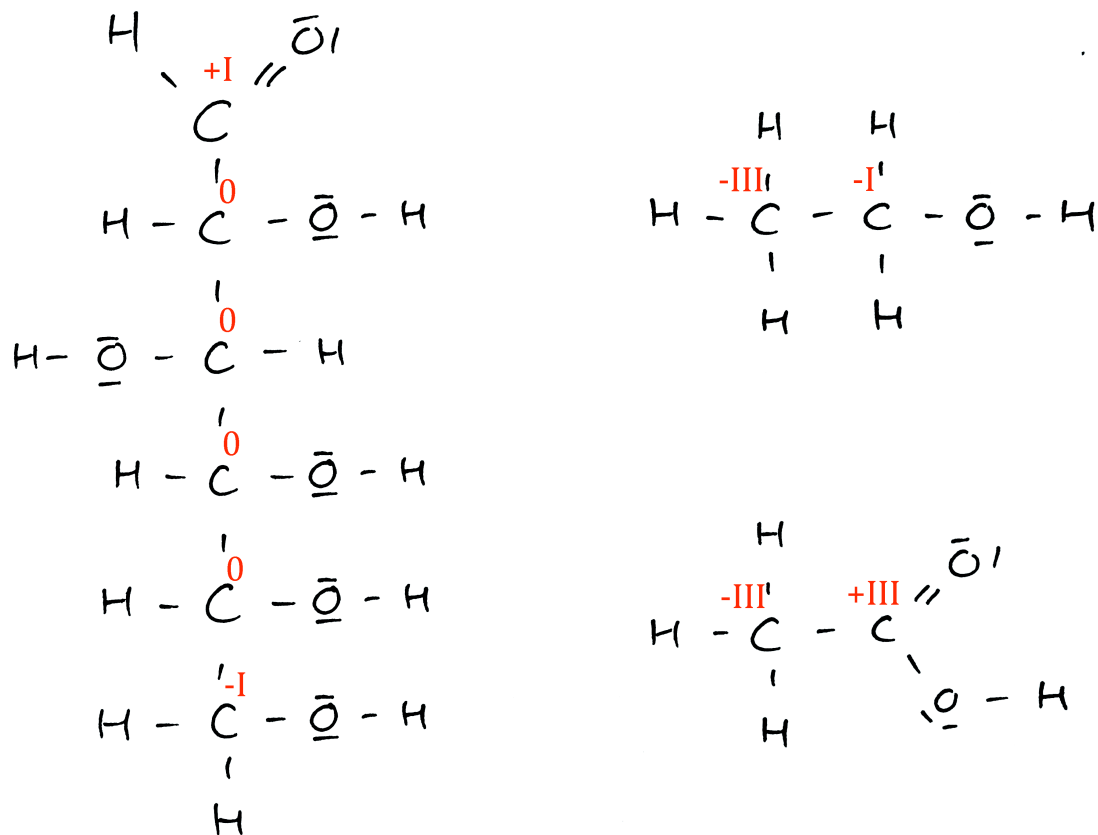


Lösungen zu den Übungsaufgaben in VideoC9-06:

+I +VII -II	+VI -II	-IV +I	-III +I -I
KMnO <sub>4</sub>	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	CH <sub>4</sub>	NH <sub>4</sub> Cl
+I +VI -II	+I +V -II	+V -II	+IV -II
Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	HNO <sub>3</sub>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	NO <sub>2</sub>
-III +I +V -II			
NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>			

An den Beispielen HNO<sub>3</sub> und NO<sub>3</sub><sup>-</sup> sieht man, dass sich Verbindungen auch in Ionen zerlegen und anschließend die OZ separat bestimmt werden können. Im Fall des Ammoniumnitrats (NH<sub>4</sub>NO<sub>3</sub> → NH<sub>4</sub><sup>+</sup> und NO<sub>3</sub><sup>-</sup>) ist das notwendig, da ansonsten die Beurteilung der unterschiedlichen OZ der beiden N-Atome nicht möglich wäre.



Der Übersichtlichkeit halber wurde auf die OZ von H (immer +I) und O (immer -II) verzichtet.