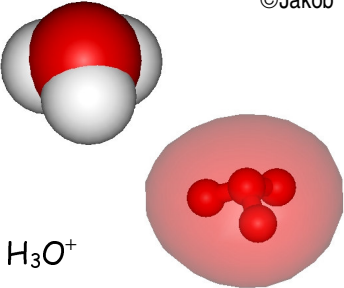


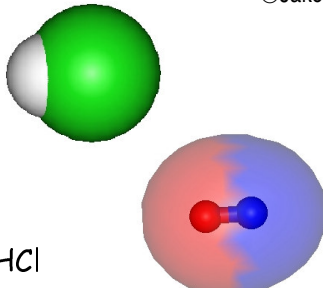
**Oxoniumion**  
(in allen verdünnten Säuren)  
©Jakob



$H_3O^+$

pK <sub>s</sub> -Wert	- 1,7
Säurestärke	stark
korrespondierende Base	H <sub>2</sub> O

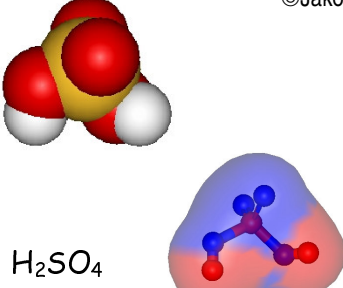
**Chlorwasserstoff**  
(gasförmig)  
©Jakob



HCl

pK <sub>s</sub> -Wert	kleiner als - 1,7
Säurestärke	sehr stark
korrespondierende Base	Cl <sup>-</sup>

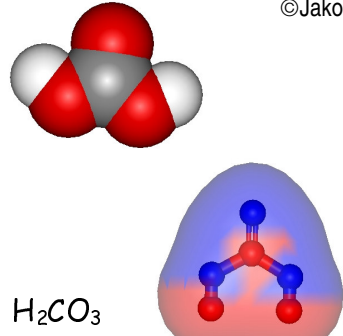
**Schwefelsäure**  
(konzentriert)  
©Jakob



H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

pK <sub>s</sub> -Wert	kleiner als - 1,7
Säurestärke	sehr stark
korrespondierende Base	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>

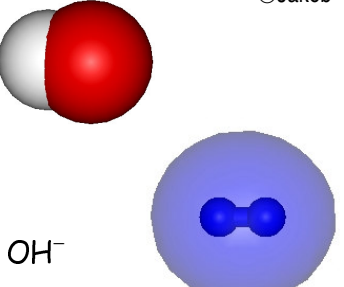
**Kohlensäure**  
©Jakob



H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>

pK <sub>s</sub> -Wert	6,5
Säurestärke	schwach
korrespondierende Base	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>

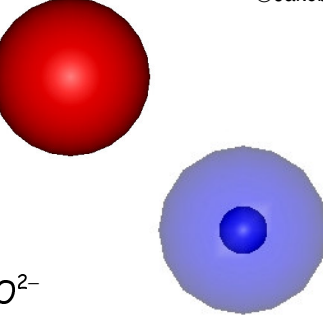
**Hydroxidion**  
(in allen verdünnten Laugen)  
©Jakob



OH<sup>-</sup>

pK <sub>B</sub> -Wert	- 1,7
Basenstärke	stark
korrespondierende Säure	H <sub>2</sub> O

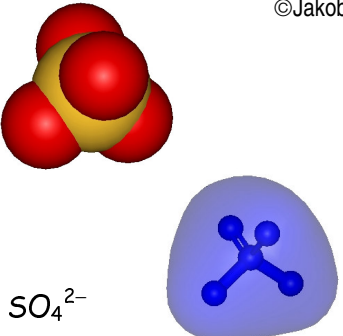
**Oxidion**  
©Jakob



O<sup>2-</sup>

pK <sub>B</sub> -Wert	kleiner als - 1,7
Basenstärke	sehr stark
korrespondierende Säure	OH <sup>-</sup>

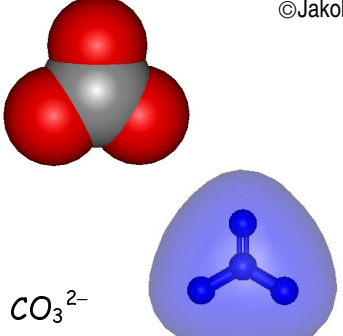
**Sulfation**  
©Jakob



SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>

pK <sub>B</sub> -Wert	12,1
Basenstärke	sehr schwach
korrespondierende Säure	HSO <sub>4</sub> <sup>-</sup>

**Carbonation**  
©Jakob



CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

pK <sub>B</sub> -Wert	3,6
Basenstärke	stark
korrespondierende Säure	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>

