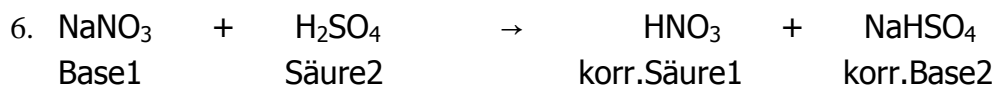
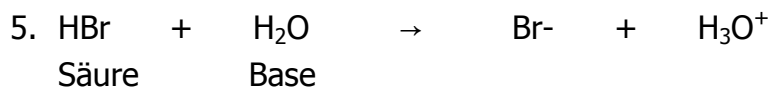
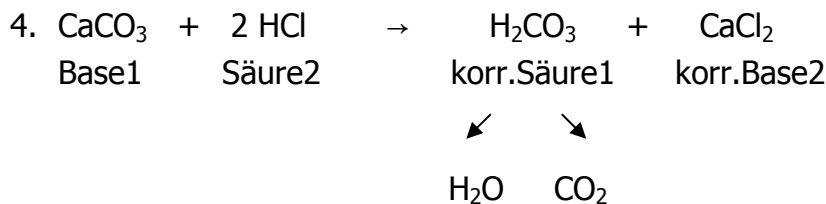


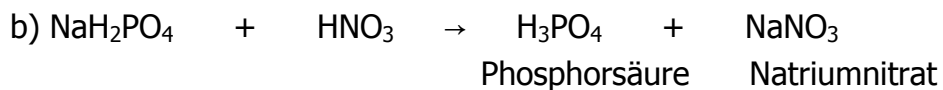
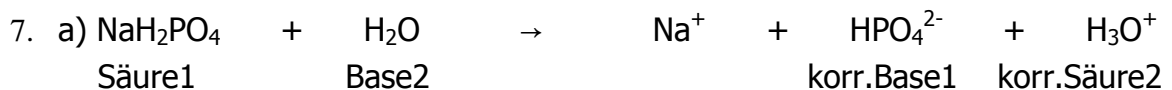
Säure-Base-Reaktionen

- Lösung -

1. negative Ladung, bzw. freies Elektronenpaar
2. Damit ein Proton abgespalten werden kann, muss die Bindung zum Wasserstoff stark polarisiert, der Wasserstoff also positiv polarisiert sein. Beim Methan haben C und H nahezu die gleiche Elektronegativität, es wird also kein Proton abgespalten.
3. Schwefelsäure (H_2SO_4): HSO_4^- ; Hydrogensulfat (HSO_4^-): SO_4^{2-} ; Oxonium-Ion (H_3O^+): H_2O ; Hydroxid-Ion (OH^-): O^{2-}



Protonenübergang (=Protolyse) von Schwefelsäure auf das Nitrat-Anion!



c) Bei a) reagiert Natriumdihydrogenphosphat als Säure, bei b) als Base. Solche Verbindungen, die je nach Reaktionspartner als Säure oder als Base reagieren können, bezeichnet man als **Ampholyte!**

