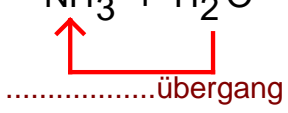
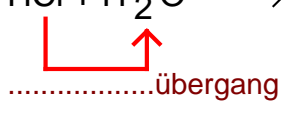


| Arbeitsblatt | Reaktion von HCl bzw. NH ₃ mit Wasser im Vergleich | | Sek II |
|------------------------|--|--|--------|
| | Ammoniak + Wasser | Chlorwasserstoff + Wasser | |
| Gemeinsamkeiten | | | |
| Reaktionswärme |therme Reaktion | | |
| Reaktionsart | Reaktion mitübergang | | |
| Unterschiede | | | |
| chemische Gleichung | $\text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$ übergang | $\text{HCl} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$ übergang | |
| Charakter der Lösung | Lösung (Ionen:) | Lösung (Ionen:) | |
| Protonenabgabe | \longrightarrow | \longrightarrow | |
| Protonenaufnahme | \longrightarrow | \longrightarrow | |
| Rolle des Wassers | Wasser als $\text{H}_2\text{O} \longrightarrow \dots + \dots$ Ist Wasser bei einer chemischen Reaktion entsteht immer eine Lösung. | Wasser als $\text{H}_2\text{O} + \dots \longrightarrow \dots$ Ist Wasser bei einer chemischen Reaktion entsteht immer eine Lösung. | |

