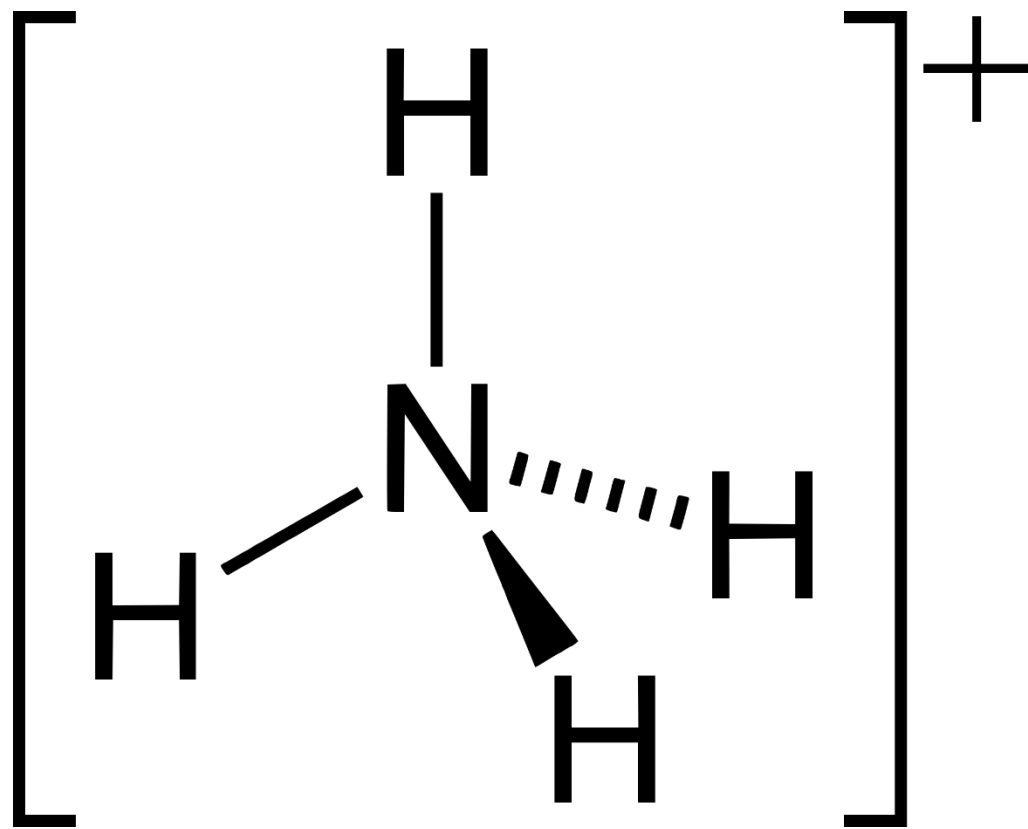


Ammonium-ion NH_4^+



Sulfaat (SO_4^{2-})

- ▶ $2 \text{NH}_4^+ (\text{aq}) + \text{SO}_4^{2-} (\text{aq}) \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 (\text{aq})$
- ▶ Geen neerslag
- ▶ Naam: diammoniumsulfaat



Nitraat (NO_3^-)

- ▶ $\text{NH}_4^+ (\text{aq}) + \text{NO}_3^- (\text{aq}) \rightarrow \text{NH}_4\text{NO}_3 (\text{aq})$
- ▶ Geen neerslag
- ▶ Naam: ammoniumnitraat



Chloride (Cl⁻)

- ▶ $\text{NH}_4^+_{(\text{aq})} + \text{Cl}^-_{(\text{aq})} \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl}_{(\text{aq})}$
- ▶ Geen neerslag
- ▶ Naam: ammoniumchloride



Bromide (Br⁻)

- ▶ $\text{NH}_4^+ (\text{aq}) + \text{Br}^- (\text{aq}) \rightarrow \text{NH}_4\text{Br} (\text{aq})$
- ▶ Geen neerslag
- ▶ Naam: ammoniumbromide



Carbonaat (CO_3^{-2})

- ▶ $2 \text{NH}_4^+_{(\text{aq})} + \text{CO}_3^{-2}_{(\text{aq})} \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3_{(\text{aq})}$
- ▶ Geen neerslag
- ▶ Naam: diammoniumcarbonaat



Bicarbonaat (HCO_3^-)

- ▶ $\text{NH}_4^+ (\text{aq}) + \text{HCO}_3^- (\text{aq}) \rightarrow \text{NH}_4\text{HCO}_3 (\text{aq})$
- ▶ Geen neerslag
- ▶ Naam: ammoniumbicarbonaat



Nitriet (NO_2^-)

- ▶ $\text{NH}_4^+ (\text{aq}) + \text{NO}_2^- (\text{aq}) \rightarrow \text{NH}_4\text{NO}_2 (\text{aq})$
- ▶ Geen neerslag
- ▶ Naam: ammoniumnitriet



Chloraat (ClO_3^-)

- ▶ $\text{NH}_4^+ (\text{aq}) + \text{ClO}_3^- (\text{aq}) \rightarrow \text{NH}_4\text{ClO}_3^- (\text{aq})$
- ▶ Geen neerslag
- ▶ Naam: ammoniumchloraat



Fosfaat (PO_4^{-3})

- ▶ $3 \text{NH}_4^+ (\text{aq}) + \text{PO}_4^{-3} (\text{aq}) \rightarrow (\text{NH}_4)_3\text{PO}_4 (\text{aq})$
- ▶ Geen neerslag
- ▶ Naam: triammoniumfosfaat



Fluoride (F⁻)

- ▶ $\text{NH}_4^+ (\text{aq}) + \text{F}^- (\text{aq}) \rightarrow \text{NH}_4\text{F} (\text{aq})$
- ▶ Geen neerslag
- ▶ Naam: ammoniumfluoride



Jodaat (IO_3^-)

- ▶ $\text{NH}_4^+ (\text{aq}) + \text{IO}_3^- (\text{aq}) \rightarrow \text{NH}_4 \text{IO}_3 (\text{aq})$
- ▶ Geen neerslag
- ▶ Naam: ammoniumjodaat



Sulfiet (SO_3^{-2})

- ▶ $2 \text{NH}_4^+ (\text{aq}) + \text{SO}_3^{-2} (\text{aq}) \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{SO}_3 (\text{aq})$
- ▶ Geen neerslag
- ▶ Naam: ammoniumsulfiet



Hydroxide (OH⁻)

- ▶ $2 \text{NH}_4^+_{(\text{aq})} + \text{OH}^-_{(\text{aq})} \rightarrow \text{NH}_4\text{OH}_{(\text{aq})}$
- ▶ Geen neerslag
- ▶ Naam: ammoniumhydroxide



Sulfide (S^{-2})

- ▶ $2 \text{NH}_4^+_{(aq)} + \text{S}^{-2}_{(aq)} \rightarrow (\text{NH}_4)_2\text{S}_{(aq)}$
- ▶ Geen neerslag
- ▶ Naam: ammoniumsulfide



Oplosbaarheidstabel ammonium

	NH_4^+
SO_4^{2-}	<i>Geen neerslag</i>
NO_3^-	<i>Geen neerslag</i>
Cl^-	<i>Geen neerslag</i>
Br^-	<i>Geen neerslag</i>
CO_3^{2-}	<i>Geen neerslag</i>
HCO_3^{2-}	<i>Geen neerslag</i>
NO_2^-	<i>Geen neerslag</i>
ClO_3^-	<i>Geen neerslag</i>
PO_4^{3-}	<i>Geen neerslag</i>
F^-	<i>Geen neerslag</i>
IO_3^-	<i>Geen neerslag</i>
SO_3^-	<i>Geen neerslag</i>
OH^-	<i>Geen neerslag</i>
S^{2-}	<i>Geen neerslag</i>