

# LÖSUNGEN ZU DEN SALZFORMELN

Lithiumphosphat:	$\text{Li}_3(\text{PO}_4)_2$	$3 \text{ Li}^+ + \text{PO}_4^{3-}$
Magnesiumcarbonat:	$\text{MgCO}_3$	$\text{Mg}^{2+} + \text{CO}_3^{2-}$
Alumnumnitrat:	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$	$\text{Al}^{3+} + 3 \text{NO}_3^-$
Ammoniumsulfat:	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$	$2 \text{NH}_4^+ + \text{SO}_4^{2-}$
Barumnitrat:	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Ba}^{2+} + 2 \text{NO}_3^-$
Calciumphosphat:	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	$3 \text{Ca}^{2+} + 2 \text{PO}_4^{3-}$
Ammoniumcarbonat:	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$	$2 \text{NH}_4^+ + \text{CO}_3^{2-}$
Chrom(III)nitrat:	$\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$	$\text{Cr}^{3+} + 3 \text{NO}_3^-$
Silber(I)phosphat:	$\text{Ag}_3\text{PO}_4$	$3 \text{Ag}^+ + \text{PO}_4^{3-}$
Kupfer(II)carbonat:	$\text{CuCO}_3$	$\text{Cu}^{2+} + \text{CO}_3^{2-}$
Zink(II)phosphat:	$\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2$	$3 \text{Zn}^{2+} + 2 \text{PO}_4^{3-}$
Ammoniumsulfid:	$(\text{NH}_4)_2\text{S}$	$2 \text{NH}_4^+ + \text{S}^{2-}$
Eisen(II)nitrat:	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Fe}^{2+} + 2 \text{NO}_3^-$
Nickel(II)sulfat:	$\text{NiSO}_4$	$\text{Ni}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$
Chrom(III)carbonat:	$\text{Cr}_2(\text{CO}_3)_3$	$2 \text{Cr}^{3+} + 3 \text{CO}_3^{2-}$
Kalumphosphat:	$\text{K}_3\text{PO}_4$	$3 \text{K}^+ + \text{PO}_4^{3-}$
Strontiumcarbonat:	$\text{SrCO}_3$	$\text{Sr}^{2+} + \text{CO}_3^{2-}$
Ammoniumfluorid:	$\text{NH}_4\text{F}$	$\text{NH}_4^+ + \text{F}^-$
Natriumcarbonat:	$\text{Na}_2\text{CO}_3$	$2 \text{Na}^+ + \text{CO}_3^{2-}$
Galliumsulfat:	$\text{Ga}_2(\text{SO}_4)_3$	$2 \text{Ga}^{3+} + 3 \text{SO}_4^{2-}$
Eisen(III)nitrat:	$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$	$\text{Fe}^{3+} + 3 \text{NO}_3^-$
Silber(I)nitrat:	$\text{AgNO}_3$	$\text{Ag}^+ + \text{NO}_3^-$
Silber(I)phosphat:	$\text{Ag}_3\text{PO}_4$	$3 \text{Ag}^+ + \text{PO}_4^{3-}$
Berylliumcarbonat:	$\text{BeCO}_3$	$\text{Be}^{2+} + \text{CO}_3^{2-}$
Lithiumsulfat:	$\text{Li}_2\text{SO}_4$	$2 \text{Li}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
Mangan(II)nitrat:	$\text{Mn}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Mn}^{2+} + 2 \text{NO}_3^-$
Kupfer(I)phosphat:	$\text{Cu}_3\text{PO}_4$	$3 \text{Cu}^+ + \text{PO}_4^{3-}$
Alminiumsulfat:	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	$2 \text{Al}^{3+} + 3 \text{SO}_4^{2-}$
Aluminiumnitrat:	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$	$\text{Al}^{3+} + 3 \text{NO}_3^-$
Aluminiumcarbonat:	$\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$	$2 \text{Al}^{3+} + 3 \text{CO}_3^{2-}$
Calciumphosphat:	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$	$3 \text{Ca}^{2+} + 2 \text{PO}_4^{3-}$
Calciumnitrat:	$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Ca}^{2+} + 2 \text{NO}_3^-$
Magnesiumsulfat:	$\text{MgSO}_4$	$\text{Mg}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$
Cobalt(II)nitrat:	$\text{Co}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Co}^{2+} + 2 \text{NO}_3^-$
Zink(II)phosphat:	$\text{Zn}_3(\text{PO}_4)_2$	$3 \text{Zn}^{2+} + 2 \text{PO}_4^{3-}$
Eisen(II)sulfat:	$\text{FeSO}_4$	$\text{Fe}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$
Cäsumcarbonat:	$\text{Cs}_2\text{CO}_3$	$2 \text{Cs}^+ + \text{CO}_3^{2-}$
Barumnitrat:	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$	$\text{Ba}^{2+} + 2 \text{NO}_3^-$
Franciumphosphat:	$\text{Fr}_3\text{PO}_4$	$3 \text{Fr}^+ + \text{PO}_4^{3-}$
Ammoniumphosphat:	$(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$	$3 \text{NH}_4^+ + \text{PO}_4^{3-}$