

## Übungsblatt – Ionenbindung - Salze

Vervollständige die Tabelle (Beachte die Wertigkeit der Ionen!)

Elementepaar	Kation	Anion	Formeleinheit	Name
Na, Cl	Na <sup>+</sup>	Cl <sup>-</sup>	NaCl	Natriumchlorid
Ca, Cl				
				Magnesiumfluorid
	Li <sup>+</sup>	O <sup>2-</sup>		
Sr, Br				
Ca, F				
Mg, N				
Al, O				
				Natriumsulfid
				Calciumnitrat
				Natriumdihydrogenphosphat
	K <sup>+</sup>	CN <sup>-</sup>		
				Lithiumcarbonat
			NH <sub>4</sub> HCO <sub>3</sub>	
Mg, Cl				
				Calciumphosphat
				Natriumsulfit
				Kaliumhydrogensulfit
				Ammoniumsulfat
	Na <sup>+</sup>	NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>		

## Übungsblatt – Ionenbindung - Salze

Vervollständige die Tabelle (Beachte die Wertigkeit der Ionen!)

Elementepaar	Kation	Anion	Formeleinheit	Name
<b>Na, Cl</b>	<b>Na<sup>+</sup></b>	<b>Cl<sup>-</sup></b>	<b>NaCl</b>	<b>Natriumchlorid</b>
<b>Ca, Cl</b>	Ca <sup>2+</sup>	Cl <sup>-</sup>	CaCl <sub>2</sub>	Calciumchlorid
Mg, F	Mg <sup>2+</sup>	F <sup>-</sup>	MgF <sub>2</sub>	<b>Magnesiumfluorid</b>
Li, O	<b>Li<sup>+</sup></b>	<b>O<sup>2-</sup></b>	Li <sub>2</sub> O	Lithiumoxid
<b>Sr, Br</b>	Sr <sup>2+</sup>	Br <sup>-</sup>	SrBr <sub>2</sub>	Strontiumbromid
<b>Ca, F</b>	Ca <sup>2+</sup>	F <sup>-</sup>	CaF <sub>2</sub>	Calciumfluorid
<b>Mg, N</b>	Mg <sup>2+</sup>	N <sup>3-</sup>	Mg <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	Magnesiumnitrid
<b>Al, O</b>	Al <sup>3+</sup>	O <sup>2-</sup>	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	Aluminiumoxid
Na, S	Na <sup>+</sup>	S <sup>2-</sup>	Na <sub>2</sub> S	<b>Natriumsulfid</b>
	Ca <sup>2+</sup>	NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Ca(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	<b>Calciumnitrat</b>
	Na <sup>+</sup>	H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	NaH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub>	<b>Natriumdihydrogenphosphat</b>
	<b>K<sup>+</sup></b>	<b>CN<sup>-</sup></b>	KCN	Kaliumcyanid
	Li <sup>+</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Li <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	<b>Lithiumcarbonat</b>
	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	<b>NH<sub>4</sub>HCO<sub>3</sub></b>	Ammoniumhydrogencarbonat
<b>Mg, Cl</b>	Mg <sup>2+</sup>	Cl <sup>-</sup>	MgCl <sub>2</sub>	Magnesiumchlorid
	Ca <sup>2+</sup>	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	<b>Calciumphosphat</b>
	Na <sup>+</sup>	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	<b>Natriumsulfit</b>
	K <sup>+</sup>	HSO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	KHSO <sub>3</sub>	<b>Kaliumhydrogensulfit</b>
	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	<b>Ammoniumsulfat</b>
	<b>Na<sup>+</sup></b>	<b>NO<sub>2</sub><sup>-</sup></b>	NaNO <sub>2</sub>	Natriumnitrit