

# Übungsblatt – Ionenbindung – Salze

Vervollständige die Tabelle (Beachte die Ladung 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
Mg, Cl				

# Übungsblatt – Ionenbindung – Salze

Vervollständige die Tabelle (Beachte die Ladung 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
Mg, Cl				

# Übungsblatt – Ionenbindung – Salze

## LÖSUNG

Vervollständige die Tabelle (Beachte die Ladung der Ionen!)

Elementepaar	Kation	Anion	Formeleinheit	Name
Na, Cl	Na <sup>+</sup>	Cl <sup>-</sup>	NaCl	Natriumchlorid
Ca, Cl	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>	Magnesiumfluorid
Li, O	Li <sup>+</sup>	O <sup>2-</sup>	Li <sub>2</sub> O	Lithiumoxid
Sr, Br	Sr <sup>2+</sup>	Br <sup>-</sup>	SrBr <sub>2</sub>	Strontiumbromid
Ca, F	Ca <sup>2+</sup>	F <sup>-</sup>	CaF <sub>2</sub>	Calciumfluorid
Mg, N	Mg <sup>2+</sup>	N <sup>3-</sup>	Mg <sub>3</sub> N <sub>2</sub>	Magnesiumnitrid
Al, O	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	Natriumsulfid
Mg, Cl	Mg <sup>2+</sup>	Cl <sup>-</sup>	MgCl <sub>2</sub>	Magnesiumchlorid