

2. Erläutere die Benennung von Nebengruppenhalogeniden am Beispiel der Eisenchloride.

Metallatom	Metallion	Halogenatom	Halogenidion	Formel des Halogenids	Name des Halogenids
Ca	Ca ²⁺	Cl	Cl ⁻	CaCl ₂	Calciumchlorid
Al		Br			
Na		I			
	Fe ²⁺	Cl	Cl ⁻	FeCl ₂	Eisen(II)-chlorid
	Fe ³⁺	Cl			Eisen(III)-chlorid
	Cu ⁺	Br			
	Cu ²⁺	Cl			
	Ag ⁺	Cl			Silberchlorid
Ba		F			
	Pb ²⁺	I			Blei(II)-iodid
	Hg ₂ ²⁺	Cl			
K		I			

1. Bilde jeweils die Formeln von Halogeniden. Die Ladung der Ionen der Hauptgruppenmetalle kannst du selbst ermitteln. Die Ladung der Ionen der Nebengruppenmetalle ist in der Tabelle vorgegeben.

Fluor, Chlor, Brom und Iod gehören zu den Halogenen. Ihre Atome bilden durch Aufnahme von jeweils einem Elektron einfach negativ geladene Ionen. Die Elektronenkonfiguration des Halogenidions entspricht dann immer dem im Periodensystem benachbarten Edelgas. Halogenidionen bilden zusammen mit Metallionen Salze, die sogenannten Halogenide.

Chemie	Klasse 9	Thema: Ionenbindung	
		Übungen zum Aufstellen von Verhältnisformeln für Salze	
		Name:	Datum: