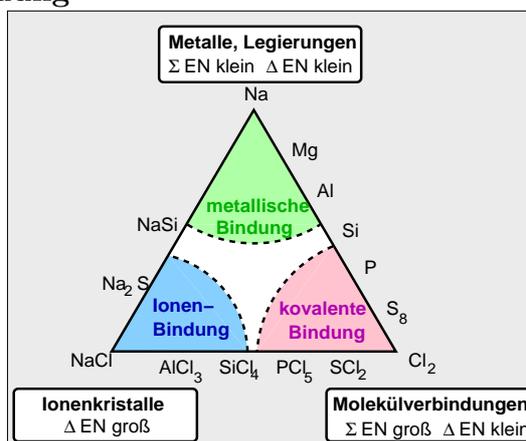


1. Einleitung (Forts.)

1.2. Chemische Bindung



Inhaltsübersicht

1	Einleitung	6	Pentele: N, P, As
1.1	Abgrenzung Nichtmetalle – Metalle	6.1	Elemente
1.2	Chemische Bindung in Nichtmetallen und ihren Verbindungen	6.2	Wasserstoffverbindungen
		6.3	Halogenide
		6.4	Chalkogenide
2	Wasserstoff: H	6.5	Sauerstoffsäuren
2.1	Element	6.6	Phosphor-Stickstoff-Verbindungen
2.2	Verbindungen (Übersicht)	6.7	Nitride, Phosphide, Arsenide
3	Edelgase: He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn	7	Tetrel: C, Si
3.1	Elemente	7.1	Elemente
3.2	Clathrathydrate	7.2	Wasserstoffverbindungen
3.3	Edelgasverbindungen	7.3	Halogenide
3.4	VSEPR/Gillespie-Nyholm-Konzeption	7.4	Chalkogenide
		7.5	Organische Verbindungen
4	Halogene: F, Cl, Br, I, At	7.6	Carbide und Silicide
4.1	Elemente	7.7	Weitere wichtige Verbindungen
4.2	Wasserstoffverbindungen	8	Nichtmetall der 3. Hauptgruppe: B
4.3	Interhalogenverbindungen	8.1	Allgemeines und Element
4.4	Sauerstoffhalogenide – Halogenoxide	8.2	Boride
4.5	Sauerstoffsäuren und ihre Salze	8.3	Borane
5	Chalkogene: O, S, Se, Te, Po	8.4	Halogenverbindungen
5.1	Elemente	8.5	Chalkogenide
5.2	Wasserstoffverbindungen	8.6	N- und P-Verbindungen
5.3	Chalkogen-Halogenide		
5.4	Chalkogen-Oxide		
5.5	Sauerstoffsäuren von S, Se und Te		

Literatur (Auswahl)

- R. Stedel: Chemie der Nichtmetalle, de Gruyter
- Th. Klapötke, I. C. Torniepoth-Oetting: Nichtmetallchemie, VCH
- Ch. Janiak: Nichtmetallchemie, Shaker-Verlag (das gelbe Heft)
- E. Riedel, Ch. Janiak: Anorganische Chemie, de Gruyter
- M. Binnewies, M. Jäckel, H. Willner: Allgemeine und Anorganische Chemie, Spektrum
- J. Huheey, E. Keiter, R. Keiter: Anorganische Chemie, de Gruyter
- C. E. Housecroft, A. G. Sharpe: Anorganische Chemie, Pearson
- ...
- Holleman, Wiberg: Lehrbuch der Anorganischen Chemie, de Gruyter
- ...
- Web-Seite: http://ruby.chemie.uni-freiburg.de/nichtmetalle_0.html