











Arbeitsblatt 1 Elektronenpaarbindung (Atombindung bzw. kovalente Bindung)

Übung Atombindungen (Elektronenpaarbindung bzw. kovalente Bindungen)

Element	Hauptgruppe	Darstellung nach Bohr	Anzahl der Außen- elektronen	Darstellung nach Lewis	Erfüllung der Oktett Regel
Wasserstoff	1	 H	1	H•	Nein
Lithium	1	 Li	1	Li•	Nein
Beryllium	2	4  Be	2	Be• •	Nein
Bor	3	 B	3	• B• •	Nein
Kohlenstoff	4	 C	4	• • C • •	Nein
Stickstoff	5	 N	5	• N • •	Nein
Sauerstoff	6	 O	6	— • O • —	Nein
Fluor	7	 F	7	— F • —	Nein
Helium	8	 He	8	He	Ja
Neon	8	 Ne	8	— NE —	Ja