

Elektron	1.	2.	3.	4.	5.	6.	7.
	14,5	27,6	37,4	77,5	97,9	551,9	666,8
2p-Elektronen				2s-Elektronen		1s-Elektronen	

Mit dem Angeben der Ionisierungsenergien aller sieben Elektronen des Stickstoffatoms wird es möglich, energetische Unterschiede der Elektronen eines BOHRschen Energieniveaus zu verdeutlichen (siehe Unterschiede in der Ionisierungsenergie zwischen 3. und 4. Elektron). Somit wird an einem einfachen Atom die Notwendigkeit der Erweiterung des BOHRschen zum BOHR-SOMMERFELDSchen Atommodell deutlich.