

Figure [graphic 1.26]. Electron Energy Diagrams for The First Ten Elements

	<u>H (1e)</u>	<u>He (2e)</u>	<u>Li (3e)</u>
	3s ____	3s ____	3s ____
≠	2p ____ 2p ____ 2p ____	2p ____ 2p ____ 2p ____	2p ____ 2p ____ 2p ____
E	2s ____	2s ____	2s ≠
	1s ≠	1s ≠ Ø	1s ≠ Ø
	<u>Be (4e)</u>	<u>B (5e)</u>	<u>C (6e)</u>
	3s ____	3s ____	3s ____
≠	2p ____ 2p ____ 2p ____	2p ≠ 2p ____ 2p ____	2p ≠ 2p ≠ 2p ____
E	2s ≠ Ø	2s ≠ Ø	2s ≠ Ø
	1s ≠ Ø	1s ≠ Ø	1s ≠ Ø
	<u>N (7e)</u>	<u>O (8e)</u>	<u>F (9e)</u>
	3s ____	3s ____	3s ____
≠	2p ≠ 2p ≠ 2p ≠	2p ≠ Ø 2p ≠ 2p ≠	2p ≠ Ø 2p ≠ Ø 2p ≠
E	2s ≠ Ø	2s ≠ Ø	2s ≠ Ø
	1s ≠ Ø	1s ≠ Ø	1s ≠ Ø
	<u>Ne (10e)</u>		
	3s ____		
≠		2p ≠ Ø 2p ≠ Ø 2p ≠ Ø	
E		2s ≠ Ø	
		1s ≠ Ø	