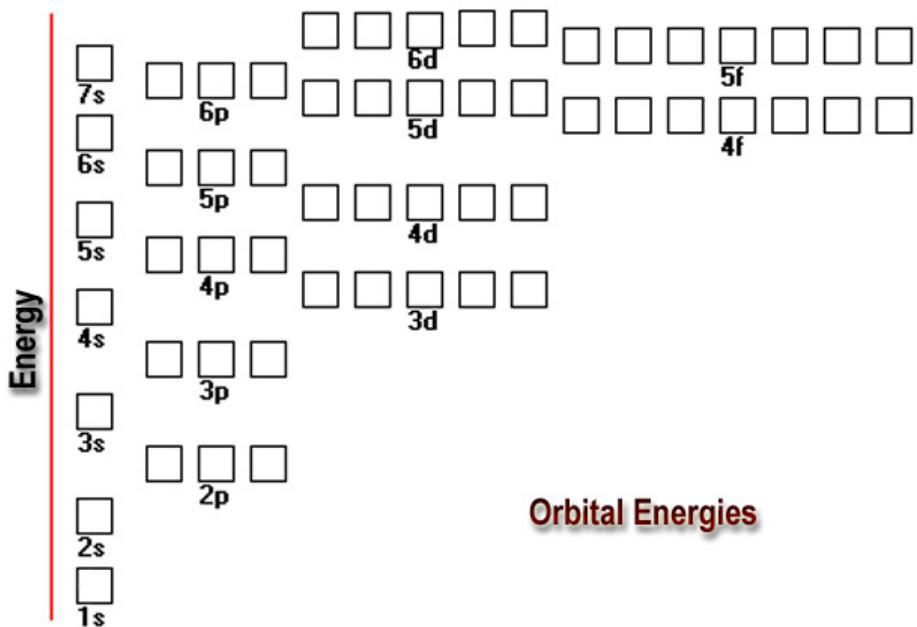


Element	# Electrons	Electronic Configuration	Valence Configuration	# Valence Electrons
H	_____	_____	_____	_____
He	_____	_____	_____	_____
Li	_____	_____	_____	_____
Be	_____	_____	_____	_____
B	_____	_____	_____	_____
C	_____	_____	_____	_____
N	_____	_____	_____	_____
O	_____	_____	_____	_____
F	_____	_____	_____	_____
Ne	_____	_____	_____	_____
Na	_____	_____	_____	_____
Mg	_____	_____	_____	_____
Al	_____	_____	_____	_____
Si	_____	_____	_____	_____
P	_____	_____	_____	_____
S	_____	_____	_____	_____
Cl	_____	_____	_____	_____
Ar	_____	_____	_____	_____



Element	# Electrons	Electronic Configuration	Valence Configuration	# Valence Electrons
Gp 2A				
Be	4	[He]2s <sup>2</sup>	_____	
Mg	12	[Ne]3s <sup>2</sup>	_____	
Ca	20	[Ar]4s <sup>2</sup>	_____	
Sr	38	[Kr]5s <sup>2</sup>	_____	
Gp 6A				
O	8	[He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>4</sup>	_____	
S	16	[Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>4</sup>	_____	
Se	34	[Ar]4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>4</sup>	_____	
Te	52	[Kr]5s <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup> 5p <sup>4</sup>	_____	
Gp 8A				
He	2	1s <sup>2</sup>	_____	
Ne	10	[He]2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup>	_____	
Ar	18	[Ne]3s <sup>2</sup> 3p <sup>6</sup>	_____	
Kr	36	[Ar]4s <sup>2</sup> 3d <sup>10</sup> 4p <sup>6</sup>	_____	
Xe	54	[Kr]5s <sup>2</sup> 4d <sup>10</sup> 5p <sup>6</sup>	_____	
Rn	86	[Xe]6s <sup>2</sup> 5d <sup>10</sup> 4f <sup>14</sup> 6p <sup>6</sup>	_____	