

**Using the Periodic Table to Write e-Configurations**

**Example:**

Phosphorus  
15 electrons  
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

- 1) Sulfur
- 2) Bromine
- 3) Neon
- 4) Lithium
- 5) Strontium
- 6) Aluminum
- 7) Argon
- 8) Helium
- 9) Fluorine
- 10) Nitrogen
- 11) Potassium
- 12) Calcium
- 13) Iodine
- 14) Vanadium
- 15) Krypton

**Using the Periodic Table to Write e-Configurations**

**Example:**

Phosphorus  
15 electrons  
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

- 1) Sulfur
- 2) Bromine
- 3) Neon
- 4) Lithium
- 5) Strontium
- 6) Aluminum
- 7) Argon
- 8) Helium
- 9) Fluorine
- 10) Nitrogen
- 11) Potassium
- 12) Calcium
- 13) Iodine
- 14) Vanadium
- 15) Krypton

**Using the Periodic Table to Write e-Configurations**

**Example:**

Phosphorus  
15 electrons  
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

- 1) Sulfur
- 2) Bromine
- 3) Neon
- 4) Lithium
- 5) Strontium
- 6) Aluminum
- 7) Argon
- 8) Helium
- 9) Fluorine
- 10) Nitrogen
- 11) Potassium
- 12) Calcium
- 13) Iodine
- 14) Vanadium
- 15) Krypton

**Using the Periodic Table to Write e-Configurations**

**Example:**

Phosphorus  
15 electrons  
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

- 1) Sulfur
- 2) Bromine
- 3) Neon
- 4) Lithium
- 5) Strontium
- 6) Aluminum
- 7) Argon
- 8) Helium
- 9) Fluorine
- 10) Nitrogen
- 11) Potassium
- 12) Calcium
- 13) Iodine
- 14) Vanadium
- 15) Krypton

**Using the Periodic Table to Write e-Configurations**

**Example:**

Phosphorus  
15 electrons  
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$

- 1) Sulfur
- 2) Bromine
- 3) Neon
- 4) Lithium
- 5) Strontium
- 6) Aluminum
- 7) Argon
- 8) Helium
- 9) Fluorine
- 10) Nitrogen
- 11) Potassium
- 12) Calcium
- 13) Iodine
- 14) Vanadium
- 15) Krypton