

### **Ion Charges**

*Instructions: Write the charge that each of the following elements would form in an ionic compound.*

- |                 |                  |                 |
|-----------------|------------------|-----------------|
| a) Al _____     | h) Li _____      | o) Ba _____     |
| b) S _____      | i) Sn(IV) _____  | p) Pb(IV) _____ |
| c) K _____      | j) Cd _____      | q) Zn _____     |
| d) F _____      | k) O _____       | r) Na _____     |
| e) Cs _____     | l) Br _____      | s) Ca _____     |
| f) Ag _____     | m) N _____       | t) Cl _____     |
| g) Fe(II) _____ | n) Cu (II) _____ | u) P _____      |

### **Naming Ion Charges**

*Instructions: Name each of the following ions correctly.*

- |                    |                    |
|--------------------|--------------------|
| a) $N^{3-}$ _____  | l) $Ag^+$ _____    |
| b) $Cl^-$ _____    | m) $Zn^{2+}$ _____ |
| c) $Na^+$ _____    | n) $Fe^{2+}$ _____ |
| d) $Cd^{2+}$ _____ | o) $Se^{2-}$ _____ |
| e) $Fe^{3+}$ _____ | p) $Sn^{4+}$ _____ |
| f) $S^{2-}$ _____  | q) $Mg^{2+}$ _____ |
| g) $Cu^+$ _____    | r) $F^-$ _____     |
| h) $O^{2-}$ _____  | s) $Cu^{2+}$ _____ |
| i) $Br^-$ _____    | t) $Pb^{4+}$ _____ |
| j) $P^{3-}$ _____  | u) $Ca^{2+}$ _____ |
| k) $I^-$ _____     |                    |