

**Pg. 229 #1-6**

1. (a) atom  
(b) molecular compound  
(c) ion  
(d) atom  
(e) molecular compound  
(f) ionic compound  
(g) molecular compound

2. (a)  $\text{Li}^+$   
(b)  $\text{Sr}^{2+}$   
(c)  $\text{V}^{5+}$ ,  $\text{V}^{4+}$   
(d)  $\text{Cl}^-$   
(e)  $\text{S}^{2-}$

3. (a) lithium oxide  
(b) calcium fluoride  
(c) potassium fluoride  
(d) sodium nitride  
(e) magnesium hydroxide  
(f) iron(II) chloride  
(g) aluminum sulphate

4. (a)  $\text{MgCl}_2$   
(b)  $\text{Na}_2\text{S}$   
(c)  $\text{Ca}_3\text{P}_2$   
(d)  $\text{K}_3\text{N}$   
(e)  $\text{CaF}_2$   
(f)  $\text{Al}_2\text{O}_3$

5. (a)  $\text{NI}_3$   
(b)  $\text{CO}_2$   
(c)  $\text{SF}_6$   
(d)  $\text{CH}_4$   
(e)  $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$

6. (a) carbon tetrabromide  
(b) nitrogen monoxide  
(c) oxygen difluoride  
(d) iodine dibromide  
(e) phosphorus trichloride  
(f) dinitrogen trioxide