

Name \_\_\_\_\_

## Molecular Compounds

Write the names for the following molecular compounds:

- 1)  $\text{CO}_2$
- 2)  $\text{SCl}_4$
- 3)  $\text{N}_2\text{O}$
- 4)  $\text{XeO}_3$
- 5)  $\text{P}_4\text{O}_6$
- 6)  $\text{BrF}_5$
- 7)  $\text{S}_2\text{Cl}_2$
- 8)  $\text{P}_3\text{N}_5$
- 9)  $\text{SO}_3$
- 10)  $\text{CCl}_4$

Write the formulas for the following molecular compounds:

- 11) Krypton difluoride
- 12) Nitrogen trioxide
- 13) Silicon tetrachloride
- 14) Dichlorine monoxide
- 15) Tetraphosphorous decasulfide
- 16) Sulfur hexafluoride
- 17) DiNitrogen pentasulfide
- 18) Tetraarsenic decoxide
- 19) Trisulfur dinitride
- 20) Carbon disulfide

Write the Lewis dot (electron dot) structure for the following molecules:

- 21) Carbon Dioxide
- 22) Carbon tetrachloride
- 23) Sodium Chloride
- 24)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- 25) Magnesium Bromide
- 26) Calcium Hydroxide
- 27) Ammonia ( $\text{NH}_3$ )
- 28) Water