

## Naming Ionic Compounds #1

Give the name of the following ionic compounds:

- 1)  $\text{Na}_2\text{O}$  sodium oxide
- 2)  $\text{NaCl}$  sodium chloride
- 3)  $\text{MgBr}_2$  magnesium bromide
- 4)  $\text{KCl}$  potassium chloride
- 5)  $\text{FeCl}_2$  iron (II) chloride
- 6)  $\text{FeCl}_3$  iron (III) chloride
- 7)  $\text{Zn(OH)}_2$  zinc hydroxide
- 8)  $\text{Be}_2\text{SO}_4$  beryllium sulfate
- 9)  $\text{CrF}_2$  chromium fluoride
- 10)  $\text{Al}_2\text{S}_3$  aluminum sulfide
- 11)  $\text{PbO}$  lead (II) oxide
- 12)  $\text{Li}_3\text{N}$  lithium nitride
- 13)  $\text{TiI}_4$  titanium (IV) iodide
- 14)  $\text{Co}_3\text{N}_2$  cobalt (II) nitride
- 15)  $\text{Mg}_3\text{P}_2$  magnesium phosphide
- 16)  $\text{Ga}_3\text{O}_2$  gallium oxide
- 17)  $\text{Ag}_2\text{SO}_3$  silver sulfite
- 18)  $\text{NaOH}$  sodium hydroxide