**QUIMICA II**
**TEMA: BALANCEO DE ECUACIONES POR TANTEO**

Nombre: _____ Curso: _____

1. ___ $KOH$ + ___ $H_3PO_4$ → ___ $K_3PO_4$ + ___ $H_2O$

2. ___ $NH_3$ + ___ $O_2$ → ___ $NO$ + ___ $H_2O$

3. ___ $Al$ + ___ $O_2$ → ___ $Al_2O_3$

4. ___ $CaS$ + ___ $H_2O$ → ___ $Ca(HS)_2$ + ___ $Ca(OH)_2$

5. ___ $Au_2S_3$ + ___ $H_2$ → ___ $Au$ + ___ $H_2S$

6. ___ $PCl_5$ + ___ $H_2O$ → ___ $H_3PO_4$ + ___ $HCl$

7. ___ $Ba_3N_2$ + ___ $HF$ → ___ $BaF_2$ + ___ $NH_3$

8. ___ $CaCl_2$ + ___ $Na_3PO_4$ → ___ $Ca_3(PO_4)_2$ + ___ $NaCl$

9. ___ $FeS$ + ___ $O_2$ → ___ $Fe_2O_3$ + ___ $SO_2$

10. ___ $HClO_4$ + ___ $P_4O_{10}$ → ___ $H_3PO_4$ + ___ $Cl_2O_7$

LIVEWORKSHEETS