BALANCING CHEMICAL EQUATIONS

1. ___ H_2 + ___ O_2 → ___ H_2O
2. ___ H_2 + ___ N_2 → ___ NH_3
3. ___ Al_2O_3 → ___ Al + ___ O_2
4. ___ $KClO_3$ → ___ KCl + ___ O_2
5. ___ S_8 + ___ O_2 → ___ SO_2
6. ___ C_2H_6 + ___ O_2 → ___ CO_2 + ___ H_2O
7. ___ $Al_2(SO_4)_3$ + ___ $Ca(OH)_2$ → ___ $Al(OH)_3$ + ___ $CaSO_4$
8. ___ P_4 + ___ O_2 → ___ P_2O_5
9. ___ Ag + ___ S_8 → ___ Ag_2S
10. ___ Al + ___ Br_2 → ___ $AlBr_3$
11. ___ Cr + ___ O_2 → ___ Cr_2O_3
12. ___ $NaClO_3$ → ___ NaCl + ___ O_2
13. ___ $AlBr_3$ + ___ Cl_2 → ___ $AlCl_3$ + ___ Br_2
14. ___ Na + ___ H_2O → ___ NaOH + ___ H_2
15. ___ AlI_3 + ___ $HgCl_2$ → ___ $AlCl_3$ + ___ HgI_2
16. ___ $Ca(OH)_2$ + ___ H_3PO_4 → ___ $Ca_3(PO_4)_2$ + ___ H_2O
17. ___ $AgNO_3$ + ___ K_3PO_4 → ___ Ag_3PO_4 + ___ KNO_3
18. ___ C_3H_8 + ___ O_2 → ___ CO_2 + ___ H_2O
19. ___ C_2H_2 + ___ O_2 → ___ CO_2 + ___ H_2O
20. ___ C_6H_6 + ___ O_2 → ___ CO_2 + ___ H_2O