**Complete et équilibrer les réactions chimiques**

1. \_\_\_Al + \_\_\_N2 →

2. \_\_\_Fe2O3 →

3. \_\_\_KI + \_\_\_ Cl2 →

6. \_\_\_Pb(NO3)2 + \_\_\_ HCl →

7. \_\_\_BaO→

8. \_\_\_Al + \_\_\_ H2SO4 →

9. \_\_\_MgCl2 + \_\_\_ NaOH →

10. \_\_\_AgNO3 + \_\_\_CuCl2 →

11. \_\_\_ZnS + \_\_\_O2 →

12. \_\_\_BaCl2 + \_\_\_ (NH4)2CO3 →

13. \_\_\_C6H6 + \_\_\_O2 →

14. \_\_\_Ba(OH)2 + \_\_\_ AlCl3 →

15. H2C2O4 + KOH →

16. Méthane + oxygène →

17. Le potassium réagit avec l’eau →

18. Chlore + bromure de potassium →

19. zinc + chlorure d’hydrogène →

20. \_\_\_Ca + \_\_\_ O2 →

21. \_\_\_C10H16  + \_\_\_Cl2 →

**Écrit les équations chimiques équilibrées**

1. sulfure de zinc + oxygène → oxyde de zinc + dioxyde de soufre

2. Fer + l’eau → oxyde de fer(III) + hydrogène

3. Ammoniac + oxygène → monoxyde d’azote et l’eau

4. sulfure cuivrique + oxygène → oxyde de cuivre(I) + dioxyde de soufre

5. bicarbonate de soude + sulfate d’hydrogène → sulfate de sodium + l’eau + dioxyde

de carbone

6. Carbonate de sodium + nitrate d’argent → nitrate de sodium + carbonate d’argent.

7. Octane + oxygène → dioyxde de carbone + eau

8. bromure de sodium + chlore → brome et chlorure de sodium