**Тема: Химические свойства металлов**

**Дописать уравнения возможных реакций и расставить коэффициенты:**

1. Li + C=
2. Sn + H2O=
3. Cu + H2 SO4(Конц)= Cu SO4 + SO2 + H2O
4. Ba + KOH=
5. Fe + PbCl2=
6. Cu + H2O=
7. Ba+ P=
8. Al + HCl=
9. Hg+ AgNO3 =
10. Na + Cl2=
11. K + H2O=
12. Cu + H NO3(Конц)=
13. Zn + KOH=
14. Fe + AlCl3=

**15.**Al + S=

 16. Fe + H2O=

1. ZnCl2+Sn =
2. Cu + H2O=
3. Al+ KOH=
4. Ni + MgO=
5. Br2+ Ca=
6. Zn + H2O=
7. Mg+ H3 PO4=
8. Fe + NaOH=
9. Al + CoO=
10. Sn + H2O=
11. Ba + KOH=
12. Al + FeO=
13. Au + H2O=
14. Be+ O2=
15. Ni+ HCl=
16. Sn+ AgNO3 =
17. К+ Cl2=
18. Ca + H2O=
19. Zn+ NaOH=
20. Fe + AlCl3=
21. Fe + H2O=
22. Zn + H2 SO4(разб)=
23. Be+ KOH=
24. ZnCl2+Sn =
25. Li + I2=
26. Ni + MgO=
27. Br2+ Ca=
28. Zn + H2O=
29. Mg+ H3 PO4=
30. Fe + NaOH=