**Тема: «Уравнения химических реакций»**

**Задание 1.** Расставьте коэффициенты в схемах реакций, назовите все вещества:

1. CaO + HNO3 → Ca(NO3)2 + H2O
2. AlCl3 + NaOH → Al(OH)3 + NaCl
3. Cu(NO3)2 + LiOH → Cu(OH)2 + LiNO3
4. SO2 + O2 → SO3
5. C4H10 + O2 → CO2 + H2O
6. C2H5OH + O2 → CO2 + H2O
7. CO + O2 → CO2
8. P + Cl2 → PCl3
9. Na + O2 → Na2O2
10. Al + O2 → Al2O3
11. Mg + HCl → MgCl2 + H2
12. СaO + HNO3→ Ca(NO3)2 + H2O
13. C2H6+О2→CO2↑+H2O
14. Na+Cl2→ NaCl
15. Fe+Cl2→FeCl3
16. C+O2→CO

**Задание 2.** Составьте уравнения реакций:

1. Гидроксид магния + соляная кислота → хлорид магния + вода
2. Хлорид железа (III) + гидроксид кальция → гидроксид железа (III) + хлорид кальция
3. Сульфат натрия + нитрат бария → сульфат бария + нитрат натрия
4. Кремниевая кислота → оксид кремния (IV) + вода
5. Оксид лития + вода → гидроксид лития
6. Алюминий + соляная кислота → хлорид алюминия + водород
7. Хлор + бромид лития → хлорид лития + бром
8. Азот + кислород → оксид азота (II)
9. Гидроксид железа (III) → оксид железа (III) + вода
10. Оксид серы (VI) + вода → серная кислота
11. Оксид марганца (IV) + водород →вода + марганец
12. Фосфор + хлор → хлорид фосфора (III)
13. Алюминий + сера → сульфид алюминия
14. Оксид азота (IV) → оксид азота (II) + кислород
15. Хлорид железа (III) + цинк → хлорид цинка + железо
16. Гидроксид хрома (III) → оксид хрома (III) + вода
17. Оксид азота (V) + вода → азотная кислота
18. Железо + соляная кислота → хлорид железа (II) + водород
19. Железо + хлор → хлорид железа (III)
20. Гидроксид алюминия + серная кислота → сульфат алюминия + вода