П. 16, составить конспект и выучить его (Для тех, кто не выполнил). В рабочей тетради выполнить следующие задания:

 **1. Выполнить превращения:**

1. C\_\_\_\_CO2\_\_\_CaCO3\_\_\_\_\_CaO\_\_\_\_ CaCl2\_\_\_\_CaCO3 \_\_\_\_ Ca(HCO3)2
2. N2\_\_\_\_ NH3\_\_\_\_NO\_\_\_ NO2\_\_\_\_\_ HNO3\_\_\_\_\_ Zn(NO3)2 \_\_\_\_ ZnO \_\_\_ ZnSO4
3. S\_\_\_SO2\_\_\_\_SO3\_\_\_\_Na2SO4 \_\_\_\_ BaSO4
4. P\_\_\_\_P2O5\_\_\_\_H3PO4 \_\_\_\_\_ Na3PO4 \_\_\_\_ Ag3PO4

**2. Расставьте коэффициенты методом электронного баланса:**

H2S + Cl2 + H2O -> H2SO4 + HCl

H2O2 + HIO3 -> O2 + I2 + H2O

P2O3 + HClO3 + H2O ->H3PO4 + HCl

Ag + HClO3 ->AgCl +AgClO3 + H2O

**3. Решите задачи:**

1) Чтобы пирожные получились пышными, в тесто добавляют питьевую соду – Na2CO3, которая при нагревании разлагается. Образующийся углекислый газ делает изделие пышным. 2NaHCO3 → Na2CO3 + H2O + + CO2↑. Вычислите, какой объём углекислого газа образуется при использовании 2,1 г соды?

2) Химик поставил цель: растворить кусочек мрамора (СаСО3) в соляной кислоте: СаСО3 + 2HCl → СаCl2 + Н2О + СО2↑. Какая масса 12%-ного раствора кислоты израсходуется на растворение 10 г мрамора.