Химия – биология

День недели	Тема урока	Домашнее задание	Форма сдачи
20 05 **9 «б»**		1. Напишите уравнение реакции гидролиза гидрофосфата натрия. Как изменится цвет лакмуса в водном растворе этой соли? Почему? 2. Напишите уравнения реакций получения гидрофосфата кальция двумя способами. *Вариант 3* 1. Изобразите схему строения атомов азота и фосфора. На основании этого отметьте сходство и отличие в свойствах азота и фосфора. 3. Составьте уравнение реакции и объясните сущность окислительно-восстановительного процесса: $P + HNO_3 \rightarrow H_3PO_4 + NO_2 + H_2O$	Переслать на почту: krasnoborova.nadi@mail.ru
22 05 **9 «б»**		1. Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения: $S \rightarrow X \rightarrow H_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 \rightarrow X$ 2. В схеме превращений $SO_2 \xrightarrow{X_1} SO_3 \xrightarrow{X_2} H_2SO_4 \xrightarrow{X_3} Na_2SO_4$ веществами X_1, X_2 и X_3 являются соответственно: 1) O_2, H_2O, NaOH; 2) NO_2, H_2, NaCl; 3) O_2, H_2O, N_2; 4) O_2, H_2, $NH_3 \cdot H_2O$. Запишите уравнения реакций, соответствующих приведенной цепочке превращений. Уравнения реакций с участием электролитов запишите также в ионном виде. 3. В цепочке превращений $Ca \rightarrow X_1 \rightarrow Ca(OH)_2 \rightarrow X_2 \rightarrow CaO \rightarrow X_3 \rightarrow AgCl$ веществами X_1, X_2 и X_3 являются соответственно: 1) CaO, $CaCO_3$, $CaCl_2$; 2) $CaSiO_3$, $CaCO_3$, $CaCl_2$; 3) CaO, $CaSO_4$, $CaCl_2$; 4) CaO, $Ca(HCO_3)_2$, $CaCO_3$. Запишите уравнения реакций, соответствующих приведенной цепочке превращений. Уравнения реакций с участием электролитов запишите также в ионном виде. 4. Найдите массу осадка, который выпадает при сливании 80 г 20%-ного раствора нитрата свинца(II) с раствором, содержащим избыток иодида калия. 5. Какие из перечисленных веществ взаимодействуют с соляной кислотой: магний, оксид меди(II), гидроксид меди(II), медь, нитрат магния, гидроксид железа(III), оксид кремния(IV), нитрат серебра, сульфид железа(II)? Запишите уравнения возможных реакций в молекулярной и ионной формах. 6. Какие из перечисленных веществ взаимодействуют с гидроксидом натрия: оксид углерода(IV), гидроксид кальция, оксид меди(II), нитрат меди(II), хлорид аммония, кремниевая кислота, сульфат калия? Запишите уравнения возможных реакций в молекулярной и ионной формах.	Переслать на почту: krasnoborova.nadi@mail.ru