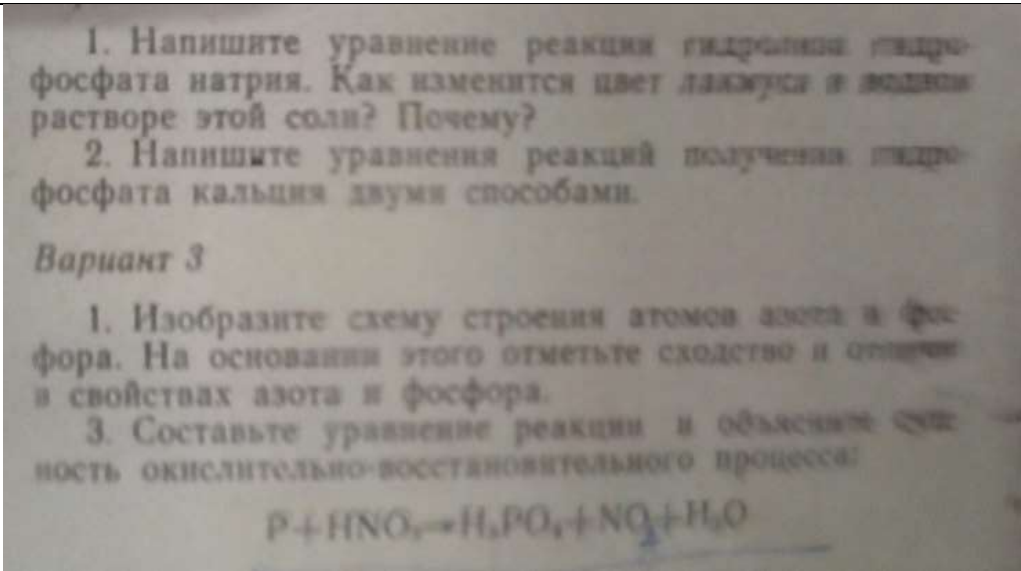
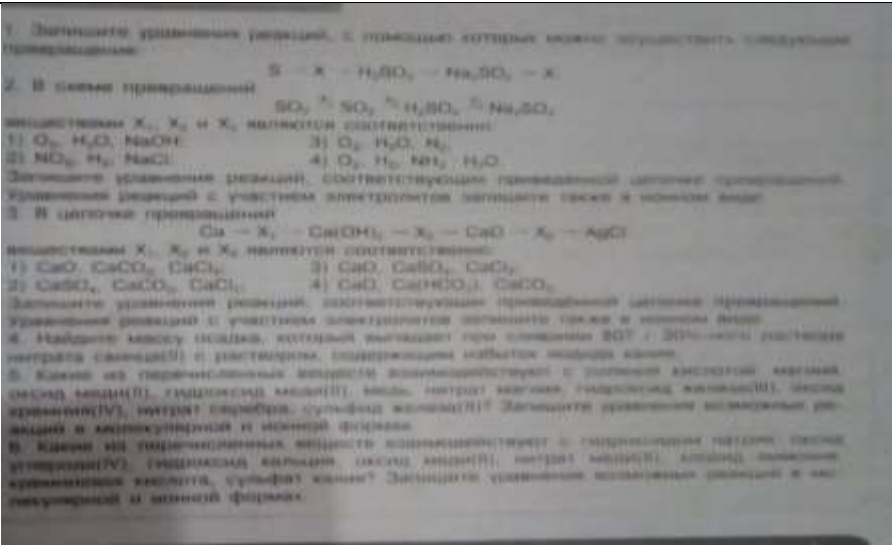


День недели	Тема урока	Домашнее задание	Форма сдачи
18 05 9 «в»		 <p>1. Напишите уравнение реакции гидролиза гидрофосфата натрия. Как изменится цвет лакмуса в водном растворе этой соли? Почему?</p> <p>2. Напишите уравнения реакций получения гидрофосфата кальция двумя способами.</p> <p><i>Вариант 3</i></p> <p>1. Изобразите схему строения атомов азота и фосфора. На основании этого отметьте сходство и отличие в свойствах азота и фосфора.</p> <p>3. Составьте уравнение реакции и объясните окислительно-восстановительный процесс:</p> $P + HNO_3 \rightarrow H_3PO_4 + NO_2 + H_2O$	Переслать на почту: krasnoborova.nadi@mail.ru
22 05 9 «в»		 <p>1. Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:</p> $S \rightarrow X \rightarrow H_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 \rightarrow X$ <p>2. В схеме превращений $SO_2 \xrightarrow{A} SO_3 \xrightarrow{B} H_2SO_4 \xrightarrow{C} Na_2SO_4$ веществами X_1, X_2 и X_3 являются соответственно:</p> <p>1) O_2, H_2O, $NaOH$ 3) O_2, H_2O, K_2O 2) NO_2, H_2, $NaCl$ 4) O_2, H_2, MnO_2, H_2O</p> <p>Запишите уравнения реакций, соответствующих приведенной цепочке превращений. Уравнения реакций с участием электролитов запишите также в ионном виде.</p> <p>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:</p> <p>1) CaO, $CaCO_3$, $CaCl_2$ 3) CaO, $Ca(OH)_2$, $CaCl_2$ 2) $CaSO_4$, $CaCO_3$, $CaCl_2$ 4) CaO, $Ca(OH)_2$, $CaCO_3$</p> <p>Запишите уравнения реакций, соответствующих приведенной цепочке превращений. Уравнения реакций с участием электролитов запишите также в ионном виде.</p> <p>4. Напишите массу осадка, который выпадает при смешивании 50 г 20%-ного раствора нейтрата свинца(II) с раствором, содержащим избыток меди(II) хлорида.</p> <p>5. Какие из перечисленных веществ взаимодействуют с раствором азотистой кислоты: оксид меди(II), гидроксид меди(II), медь, нитрат магния, гидроксид алюминия(III), оксид азота(IV), нитрат серебра, сульфид железа(II)? Запишите уравнения возможных реакций в молекулярной и ионной формах.</p> <p>6. Какие из перечисленных веществ взаимодействуют с гидроксидом натрия: оксид азота(IV), гидроксид алюминия, оксид меди(II), нитрат меди(II), оксид азота(II), хлоридная кислота, сульфат кальция? Запишите уравнения возможных реакций в молекулярной и ионной формах.</p>	Переслать на почту: krasnoborova.nadi@mail.ru