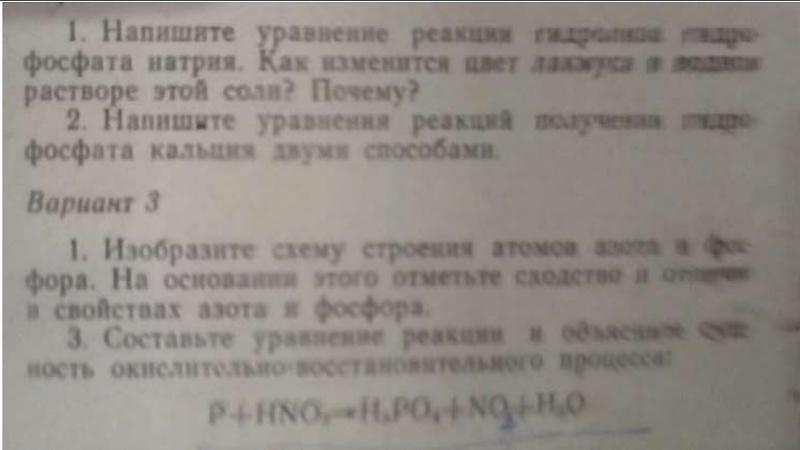
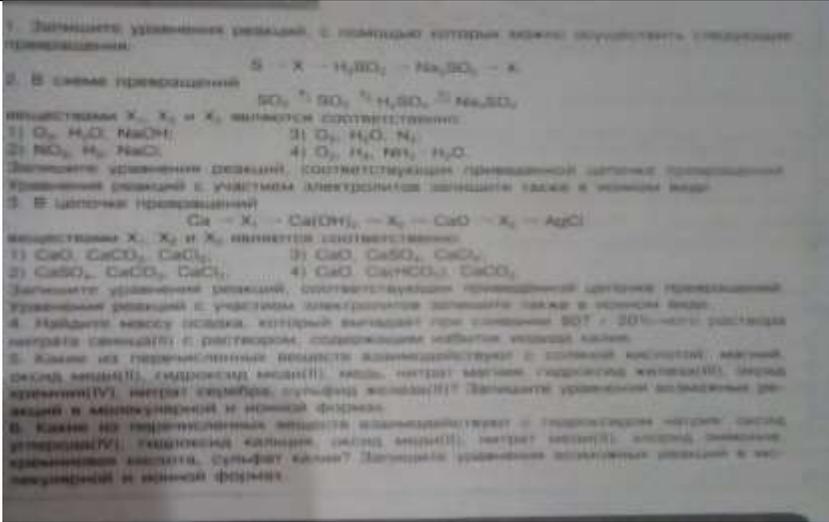


Химия – биология

День недели	Тема урока	Домашнее задание	Форма сдачи
18 05 9 «а»		 <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 сущность окислительно-восстановительного процесса:</p> $P + HNO_3 \rightarrow H_3PO_4 + NO_2 + H_2O$	Переслать на почту: krasnoborova.nadi@mail.ru
20 05 9 «а»		 <p>1. Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:</p> $S \rightarrow X \rightarrow H_2BO_3 \rightarrow Na_2BO_3 \rightarrow K$ <p>2. В схеме превращений <math>SO_2 \xrightarrow{1} SO_3 \xrightarrow{2} H_2SO_4 \xrightarrow{3} Na_2SO_4</math> веществами <math>X_1</math>, <math>X_2</math> и <math>X_3</math> являются соответственно:</p> <p>1) <math>O_2</math>, <math>H_2O</math>, <math>KOH</math>; 2) <math>NO_2</math>, <math>H_2</math>, <math>KNO_3</math>; 3) <math>O_2</math>, <math>H_2O</math>, <math>N_2</math>; 4) <math>O_2</math>, <math>H_2</math>, <math>PH_3</math>, <math>H_2O</math>.</p> <p>3. Запишите уравнения реакций, соответствующих приведенной цепочке превращений. Уравнения реакций с участием электролитов запишите также в ионном виде.</p> <p>4. В цепочке превращений <math>Ca \rightarrow X_1 \rightarrow Ca(OH)_2 \rightarrow X_2 \rightarrow CaO \rightarrow X_3 \rightarrow AgCl</math> веществами <math>X_1</math>, <math>X_2</math> и <math>X_3</math> являются соответственно:</p> <p>1) <math>CaO</math>, <math>CaCO_3</math>, <math>CaCl_2</math>; 2) <math>CaSO_4</math>, <math>CaCO_3</math>, <math>CaCl_2</math>; 3) <math>CaO</math>, <math>CaSO_4</math>, <math>CaCl_2</math>; 4) <math>CaO</math>, <math>CaHCO_3</math>, <math>CaCO_3</math>.</p> <p>5. Какими из перечисленных веществ взаимодействует с соляной кислотой, магнием, оксидом меди(II), гидроксидом меди(II), медью, нитратом магния, гидроксидом железа(III), оксидом хрома(III), нитратом скандия, сульфидом железа(II)? Запишите уравнения соответствующих реакций в молекулярной и ионной формах.</p> <p>6. Какими из перечисленных веществ взаимодействует с гидроксидом натрия, оксидом углерода(IV), гидроксидом калия, оксидом меди(II), нитратом меди(II), оксидом цинка, хромовой кислотой, сульфатом калия? Запишите уравнения соответствующих реакций в молекулярной и ионной формах.</p>	Переслать на почту: krasnoborova.nadi@mail.ru