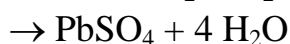
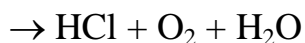
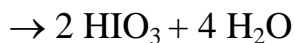




ВСЕРОССИЙСКАЯ ОЛИМПИАДА ШКОЛЬНИКОВ 2019/20 гг.  
ШКОЛЬНЫЙ ЭТАП  
ХИМИЯ  
9 КЛАСС

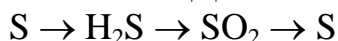
*Время работы 4 часа*

**Задание 1. Восстановите левую часть уравнений:**



3 балла

**Задание 2. Дана цепочка превращений неорганических веществ:**



Составьте текстовое описание превращения в виде задания. Составьте уравнения реакций для придуманного Вами задания.

8 баллов

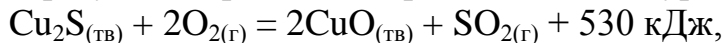
**Задание 3.**

При взаимодействии 13,9 г кристаллогидрата сульфата железа(II) с избытком раствора гидроксида натрия в осадок выпало 4,5 г осадка. Определите формулу кристаллогидрата сульфата железа(II).

7 баллов

**Задание 4.**

В результате реакции, термохимическое уравнение которой



выделилось 795 кДж теплоты. Сколько молекул кислорода участвовало в реакции, и какова масса образовавшегося при этом оксида меди (II)?

5 баллов

**Задание 5.**

Определите, не пользуясь другими реактивами, в какой из пяти пробирок находятся растворы следующих веществ: KOH,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{CaCl}_2$ ,  $\text{K}_2\text{CO}_3$ ,  $\text{AlCl}_3$

Составьте план (схему) определения веществ, напишите уравнения и укажите признаки проведенных реакций.

12 баллов