

Учитель: Егорьевич Денис  
Домославцев

Рабочий лист №1

Дата " " 20 г.

Шифр \_\_\_\_\_  
(заполняется оргкомитетом)

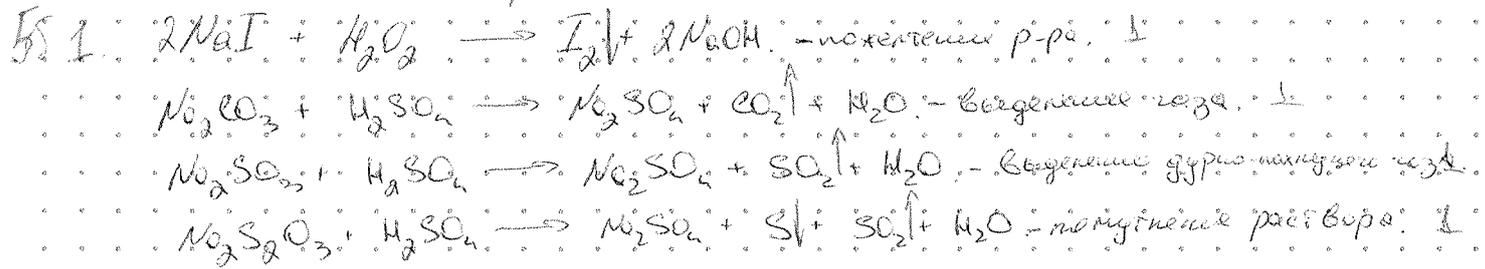
9, Алексеев М.В.  
(класс участия)

Оценка работы

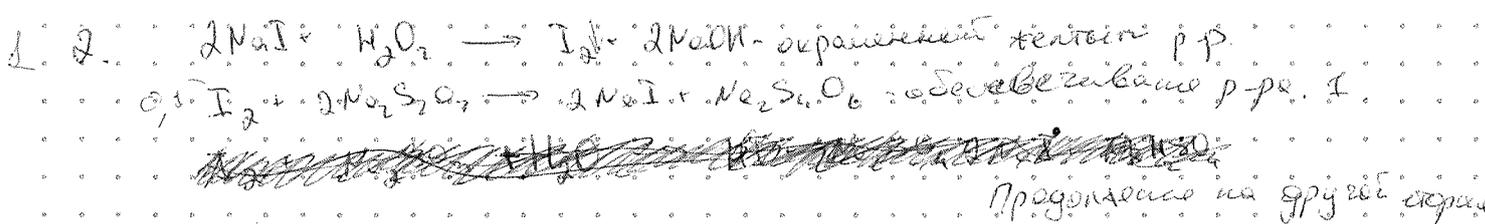
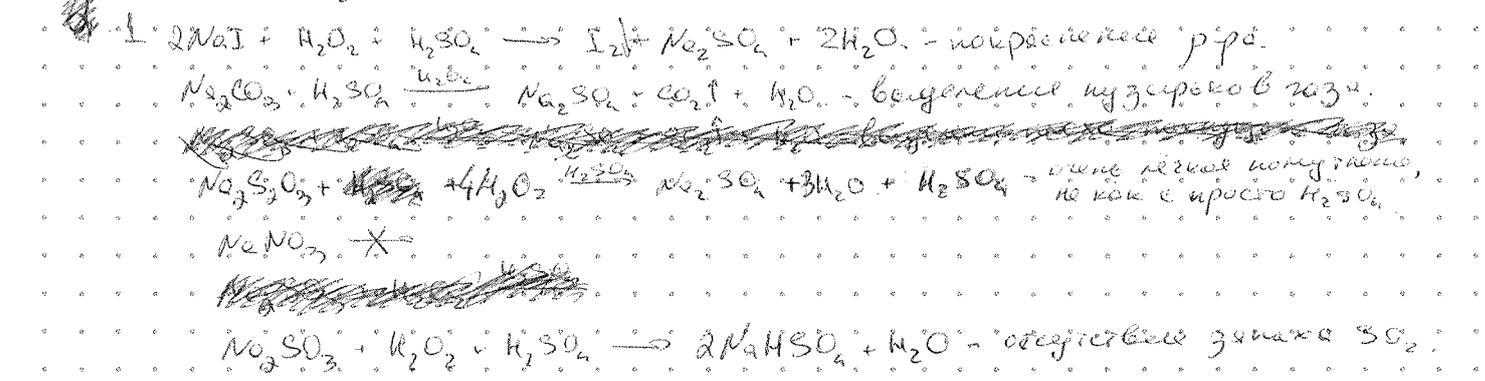
(таблица заполняется по итогам проверки работы членами жюри олимпиады)

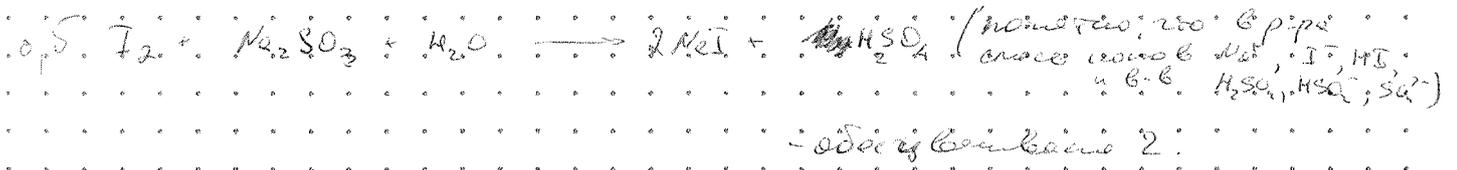
№ задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	Итого (итоговый балл, подпись председателя жюри)
Балл	125	3,5														22,5

Вариант № 18  
Теоретическая часть

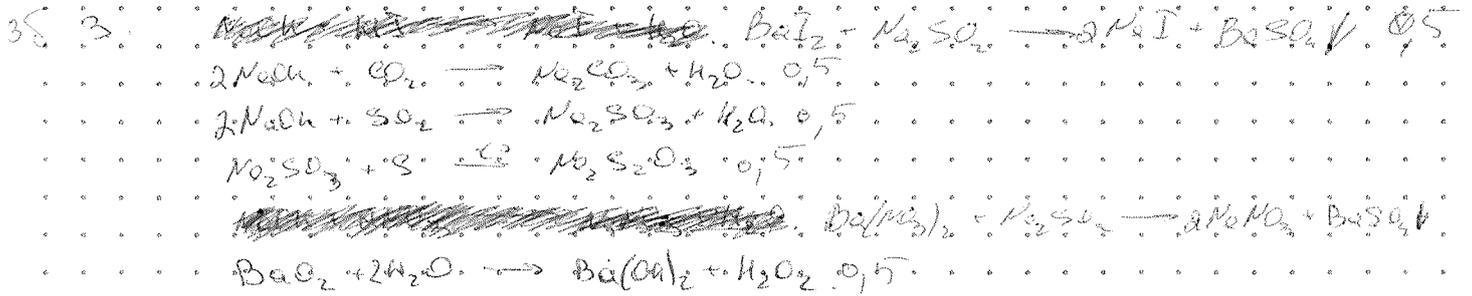


смесь  $H_2O_2$  +  $H_2SO_4$





(также р-р  $I_2$  обесцвечивается добавлением избытка  $Na_2CO_3$ ,  
 т.е. в щелочной среде диспропорционирует  ~~$I_2 + 2OH^- \rightleftharpoons I^- + IO^- + H_2O$~~   
 $I_2 + 2OH^- \rightleftharpoons I^- + IO^- + H_2O$ )



$CaSO_4 + H_2O \rightleftharpoons Ca^{2+} + SO_4^{2-} + \frac{1}{2}O_2 \uparrow$  0,5  
 В растворах с осадком можно сразу отделить 2 продукта, а в solu-  
 ции перемешать перед фильтрованием  
 0,5 4.  $H_2O_2$  и  $Na_2SO_4$  - раствор пероксида | (то если пероксид выделит  
 или нет отсюда можно  
 и по ф-лу определить, что в растворе  
 будет именно с-во)

Экспериментальная часть

№ пробы	вещество
1	$H_2SO_4$
2	$NaNO_3$
3	$Na_2CO_3$
4	$Na_2S_2O_3$
5	$NaI$
6	$H_2O_2$
7	$Na_2SO_3$

Для определения использовались  
 реакции, написанные в теоретической  
 части. Сравните таблицы с извлече-  
 ны существующих и таблицы в лаборатори-  
 пробирок (в обеих случаях видны  
 признаки реакции при нагревании  
 или кипении) можно тогда установить  
 в какой пробирке какое вещество.  
 Для определения пероксида можно также  
 заметить густой белый осадок, что на  
 свету она медленно разлагается и  
 выделяет пузырьки  $O_2$ .