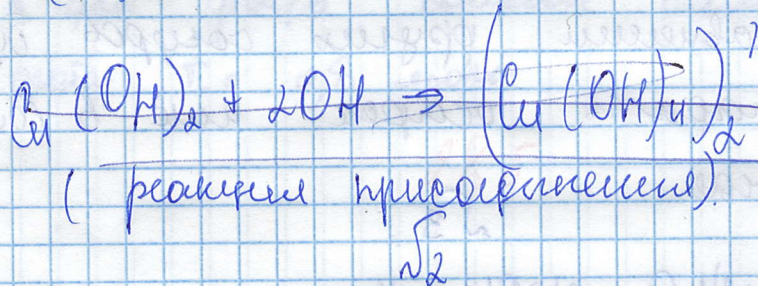
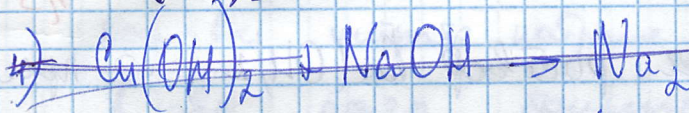
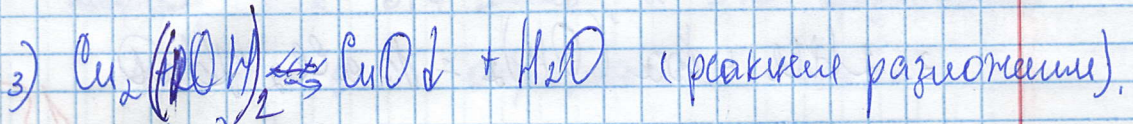
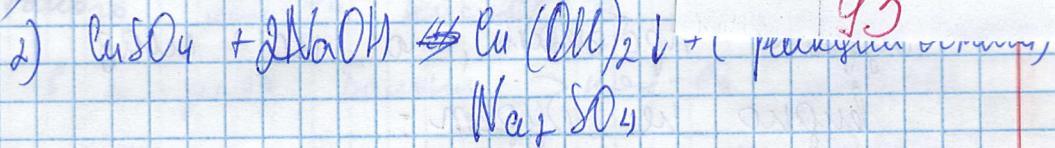
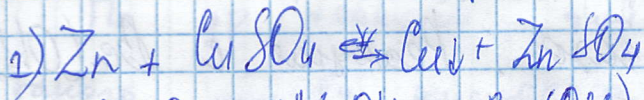


коч. 93

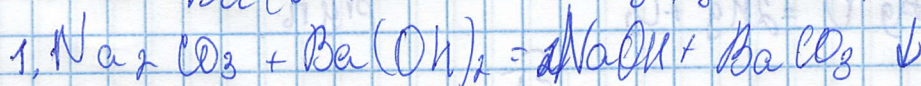
66,5 бал.

5 л.

Фамилия \* Тутаев  
Имя Марат  
Класс 9а  
предмет химия  
Код

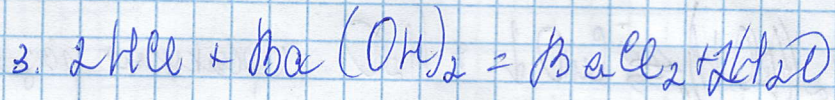


1) В сосуде  $Na_2CO_3$ , при добавлении  
туда других веществ образуются осадок,  
либо  $Ba(OH)_2$  или газ, зр. HCl, смел:





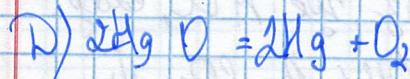
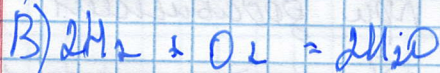
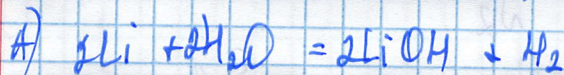
2) В киселе раствор  $KCl$ , то при добав. других солей будет только выделение газа. Реакция с  $Ba(OH)_2$  будет протекать, но на глаз видно не будет:



150.

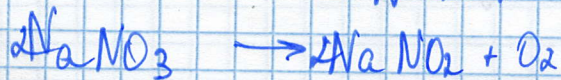
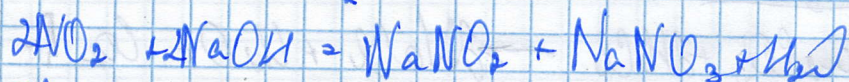
3) В киселе раствор  $Ba(OH)_2$ , то при добавлении других солей будет выпадать осадок или в том случае.

53.



160.

55.





$$n(\text{O}_2) = \frac{4,48}{22,4} = 0,2 \text{ моль}$$

По ур. реакции при образовании такого количества кислорода потребуются

в 2 раза больше количество нитрата

натрия, т.е. 0,4 моль, а по приведенной

ур-ю при образовании такого

количества нитрата натрия потребуются

в два раза больше оксида

железа, т.е. 0,8 моль

285.