

Всероссийская олимпиада школьников по математике

(индивидуальный тур)

МГ1505

ученик 9.М. класса МОБУ СОШ №1

Тимофей Павлович Милославский

тетрадь

для

учени класса

..... школы

1-4

2-9

3-0

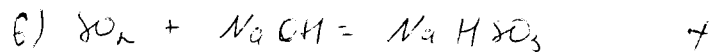
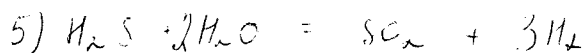
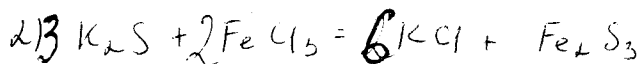
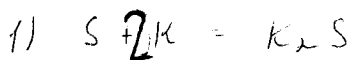
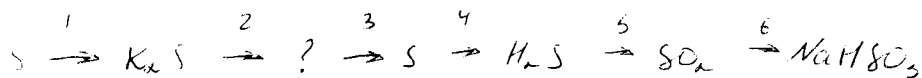
4-8

21
52,59
6



в клетку/12 листов

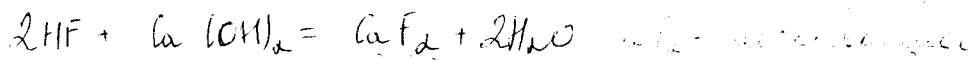
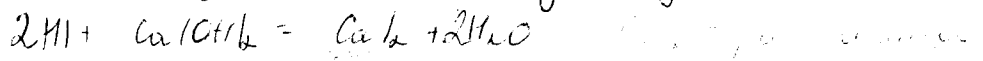
91



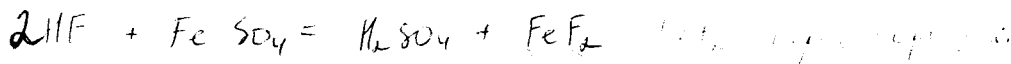
9.4

Проверим свойства этих кислот при взаимодействии с разными классами в-в.

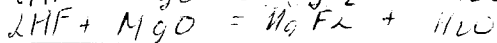
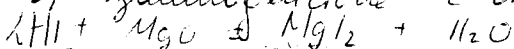
1) Взаимодействие с гидроксидами:



2) Взаимодействие с солью:



3) Взаимодействие с оксидом:

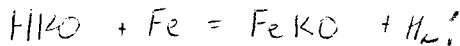


85

$\text{HClO} - ?$

$$m(\text{HClO}) = 8,1 \text{ г}$$

$$m(\text{Fe}) = 2,8 \text{ г}$$



$$n = \frac{m}{M} = 2$$

$$n(\text{Fe}) = \frac{2,8}{56} = 0,05 \text{ моль}$$

FeClO должен быть не растворимым

$$n(\text{H}_2) =$$

$$n(\text{Fe}) = n(\text{HClO})$$

$$0,05 = \frac{8,1}{x}$$

$$x = \frac{8,1}{0,05} = 162 \frac{\text{г}}{\text{моль}}$$

↓

$$M(\text{HClO}) = 162 \frac{\text{г}}{\text{моль}}$$

65 + 55

Учитывая, что масса железа, что по H_3PO_4 , но по молярной массе они не сходится :(

Если по окис, то:

