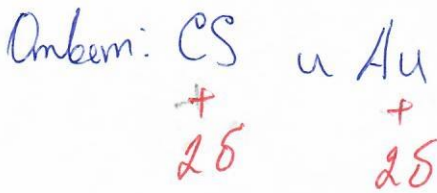


$\Sigma 270$

54%

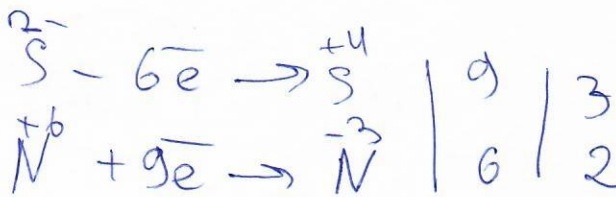
Шифр ШЭХ 9103

N1



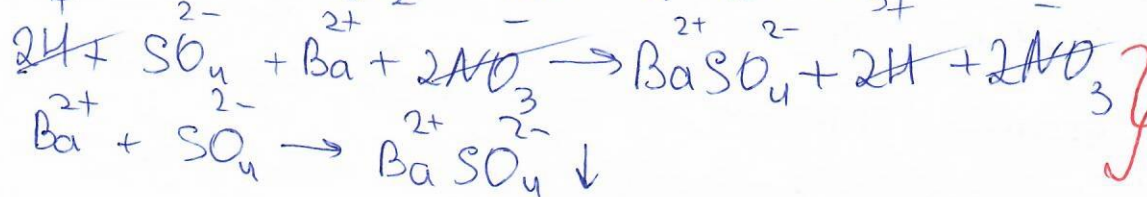
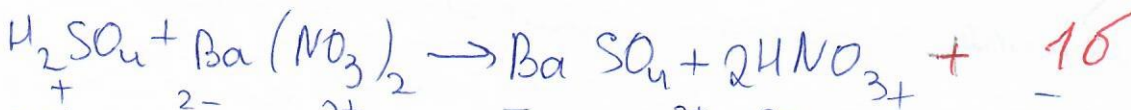
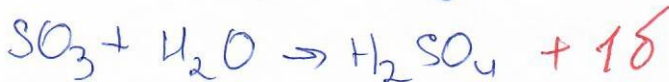
$\textcircled{45}$

N3

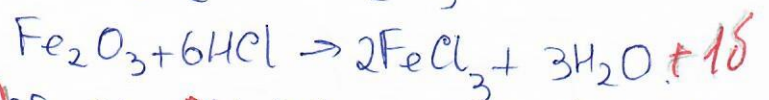
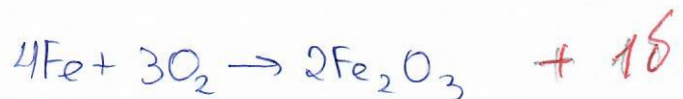
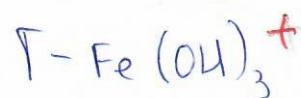
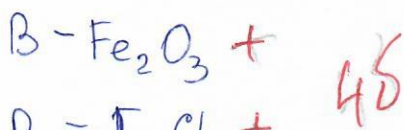


~~S окислитель~~

~~N восстановитель~~



N4



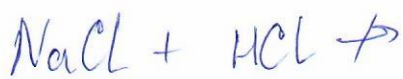
0,50 X.

$\textcircled{6,50}$

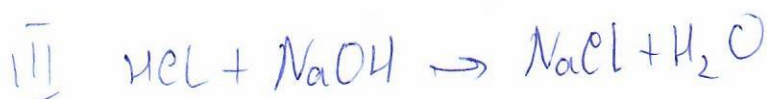
NaOH NaCl HCl ф-ф



NaOH + ф-ф - ничего не происходит.
ф-ф становится бурый + 1 б.



NaCl + ф-ф - ничего не происходит



HCl + ф-ф - цвет изменяется. + 1 б.

2,5 б.

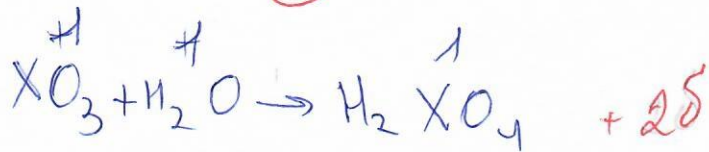
Каждое вещество добавляем в пробирки отдельно

Если ни одна реакция не идет, то это NaCl

Если в результате реакции выделяется вода и одно вещество меняет свой цвет на бурый, то это NaOH

Если в результате реакции выделяется вода и в результате реакции одно из веществ меняет свой цвет на зеленый, то это HCl, а вещество, которое 1 раз не реагировало а в 2-ух других реакциях меняло свой цвет, то это фенолфталеин.

(16)



Шифр Ш7Х9103

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

$$n(XO_3) = \frac{25,4}{x+48}$$

$$n(H_2XO_4) = \frac{29}{x+66}$$

III.к. реагировано и там и там 1 моль вещества, то:

$$\frac{25,4}{x+48} = \frac{29}{x+66}$$

$$25,4(x+66) = 29(x+48)$$

$$25,4x + 1672 = 29x + 1392$$

$$3,6x = 280$$

$$x = 77,9 \Rightarrow \text{вещ-во Se} +$$

Ответ: SeO_3 и H_2SeO_4 .

(106)

Акунина И.В. Лещ
Григорьев А.А. Лещ
Толмехова Р.Т. Лещ

