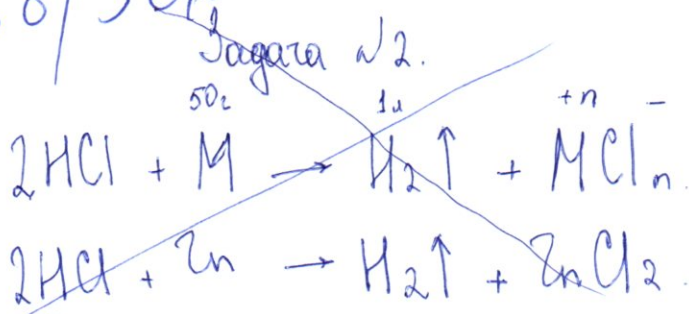


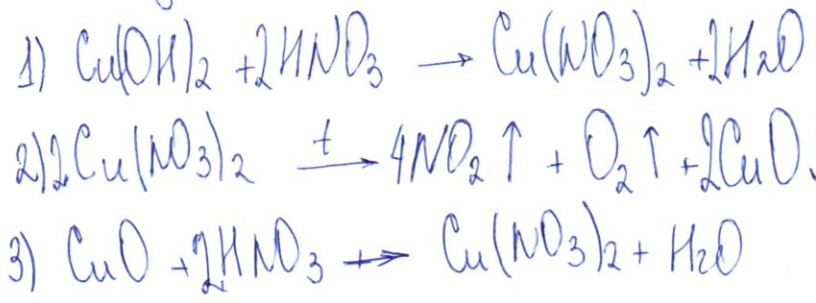
Машаков Артём Александрович 10 Б

258/50%

Администрация города Хабаровска  
Муниципальное автономное  
образовательное учреждение г. Хабаровска  
"СРЕДНЯЯ ШКОЛА  
С УГЛУБЛЕННЫМ ИЗУЧЕНИЕМ  
ОТДЕЛЬНЫХ ПРЕДМЕТОВ № 80"  
(МАОУ "СШ с УИОН № 80")  
Сверялова ул., д. 28, г. Хабаровск, 650009  
Тел. (4212) 70-05-98  
ОКПО 44673935, ОГРН 1022701286222  
ИНН / КПП 2724041076 / 272401001



Задача №3.



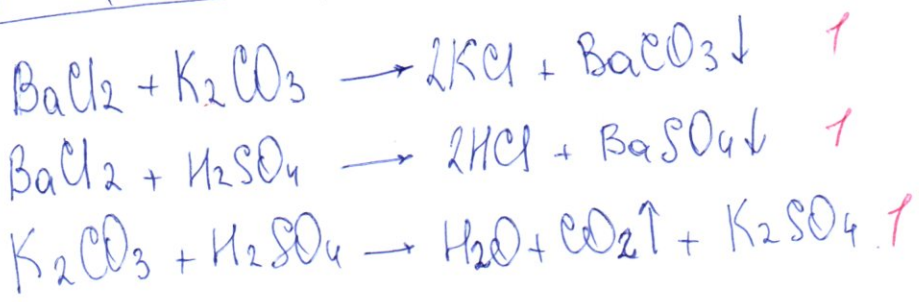
- а)  $\text{Cu(OH)}_2$  1
- б)  $\text{HNO}_3$
- в)  $\text{Cu(NO}_3)_2$  (4,5)
- г)  $\text{NO}_2$
- д)  $\text{O}_2$
- е)  $\text{CuO}$

(108)

Таблица.

	$\text{BaCl}_2$	$\text{NaCl}$	$\text{Al(NO}_3)_3$	$\text{K}_2\text{CO}_3$	$\text{H}_2\text{SO}_4$
$\text{BaCl}_2$	/ / /	-	-	↓ +	↓ +
$\text{NaCl}$	-	/ / /	-	-	-
$\text{Al(NO}_3)_3$	-	-	/ / /	-	-
$\text{K}_2\text{CO}_3$	↓ +	-	-	/ / /	↑ -
$\text{H}_2\text{SO}_4$	↓ +	-	-	↑ +	/ / /

35



(38)

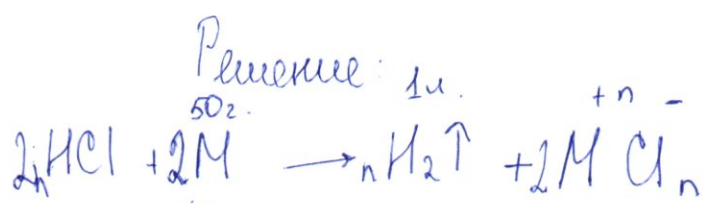
Задача №2.

Дано:

$$m(M) = 50 \text{ г.}$$

$$\omega(\text{MCl}_n) = 4,99\%$$

M - ?



$$m(\overset{+n}{M} \overset{-}{\text{Cl}_n}) \rightarrow 50 \cdot \frac{4,99}{100} = 2,49 \text{ г.}$$

$$M(M) = \frac{2,49}{x} = 22,4$$

$$x = 55,676 \text{ г/моль.}$$



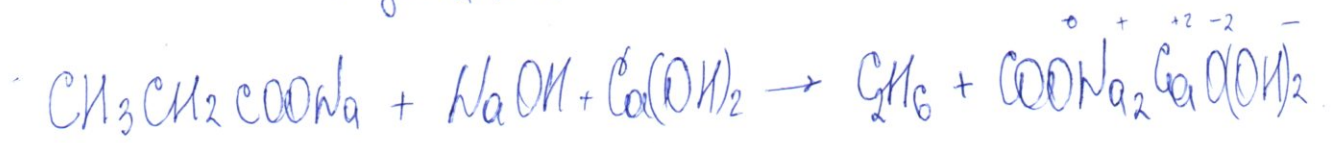
Обс: M → Fe.



Задача №1.



Задача №4.



1)  $\text{C}_2\text{H}_6$  - ~~бутан~~ этан

3) ~~бутан~~ <sup>этан</sup> легче / тяжелее метана.

8