

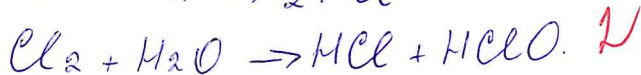
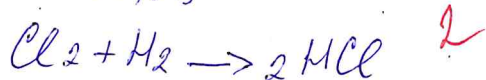
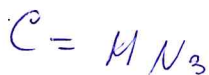
Открытая региональная межвузовская олимпиада вузов Томской области (ОРМО)

| Общий балл | Дата | Ф.И.О. членов жюри | Подписи членов жюри |
|------------|-------|--------------------|---------------------|
| 43 | 24.03 | Селюхина | |

B.1.

1 | 2 | 3 | 4
16 | 17 | - | 10

n.l.

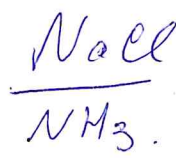
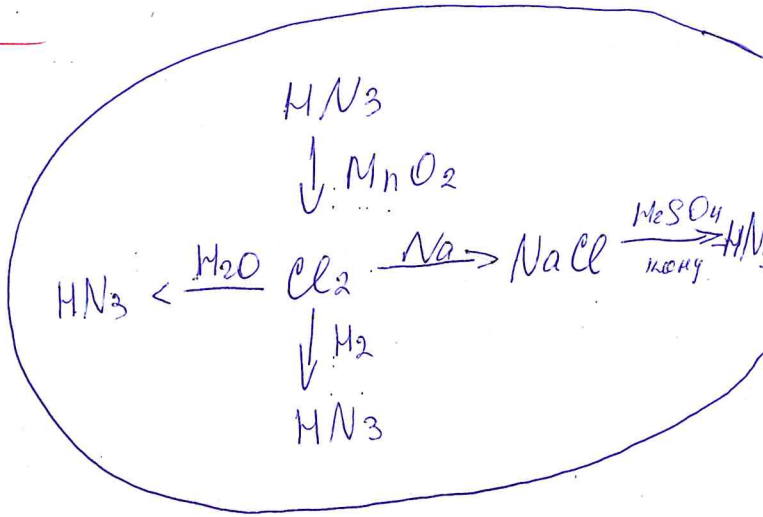
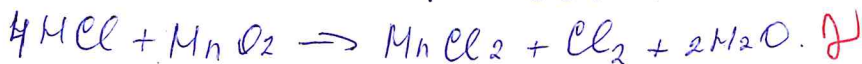


1.2.

M_r(Cl₂) = 35,5 · 2 = 71

масса в H₂O = 29

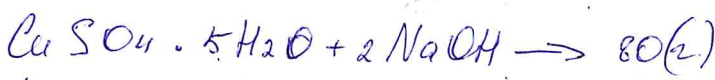
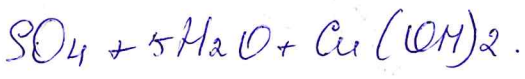
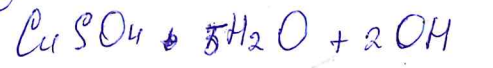
29 · 2,49 = 71,05 4



Место для скобы

N4

①



$m(NaOH) = 0,1 \cdot 200 = 20(2)$

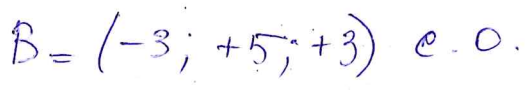
$m(2NaOH) = 2(2 \cdot 3 + 16 + 1) = 80(2)$

$m(Cu(OH)_2) = 64 + (16+1)2 = 98(2)$

$m(Cu(OH)_2) = \frac{20 \cdot 98}{80} = 24,5(2)$

N2

A-? }
B-? } 24.
B-? }

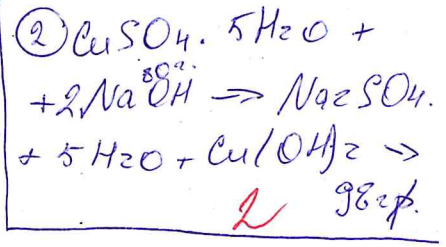


шифр

Шифр

08824

первое
① $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ - негидрат
стольник
судорог мед. 3
 $H_2O - 36\%$
 $SO_4 - 38,4\%$
 $m(CuSO_4 \cdot 5H_2O) = 64 + 32 + 16 \cdot 4$
 $5 \cdot (16 + 2 + 18) = 260$
 $w(H_2O) = \frac{100}{260}$
 $w(SO_4) = \frac{96}{260} \cdot 100 = 36,9$
 $100 \approx 38,4\%$
 $w(Cu) = \frac{64}{260} \cdot 100 = 24,6$ 5



Д шугур - это H, то A-H, B-P
т.к. может обр-ть окисл, то B-O.

$M - 1e, P - 1,5e, O - 8e$

$1 + 1,5 + 8 = 24e$

P_2O_5 - окисл фосфора (V) 1,5

PH_3 - гидрид фосфора, фосфин 1,5

H_3PO_4 - фосфорная кислота 1,5

HPO_3 - метафосфорная кислота 1,5

$H_2P_2O_7$ - дифосфорная кислота 1

