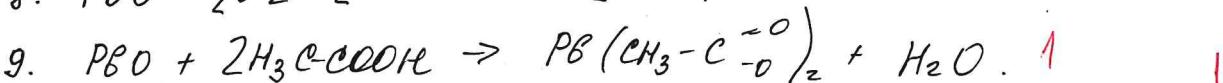
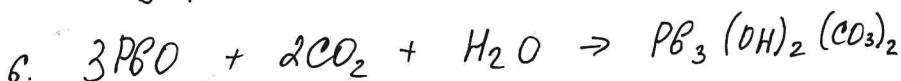
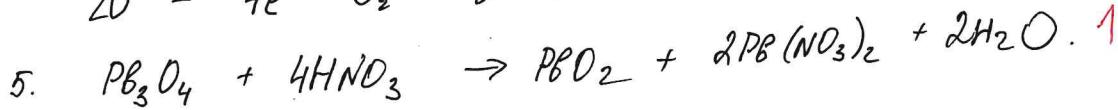
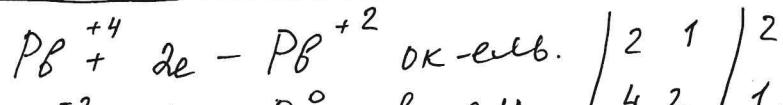
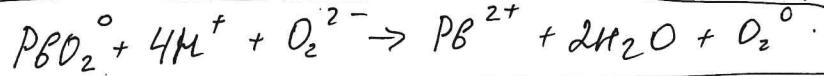
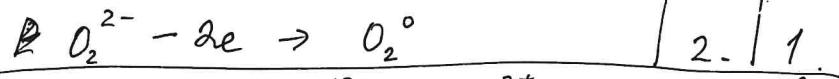
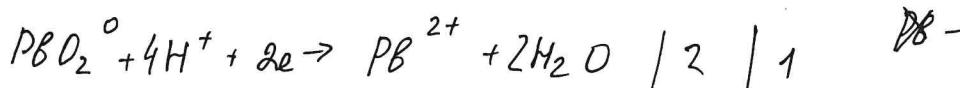
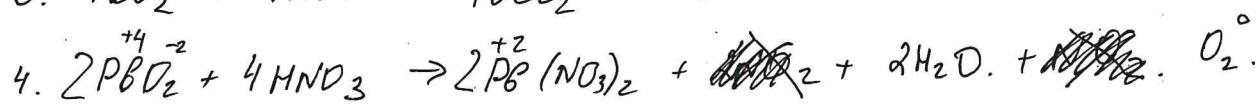
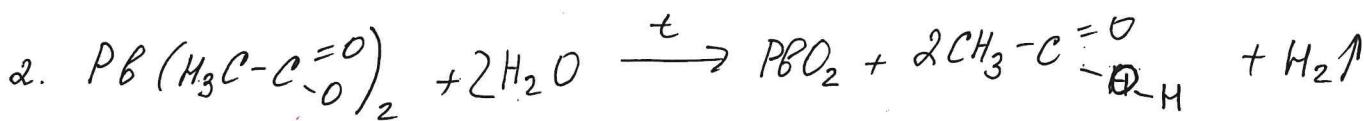
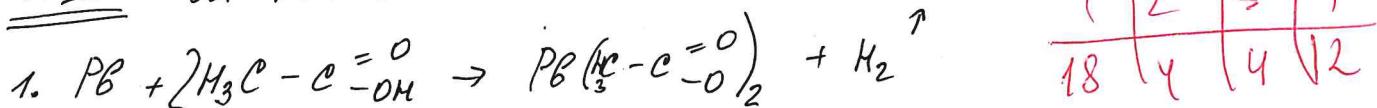


Открытая региональная межвузовская олимпиада вузов Томской области (ОРМО)

Общий балл	Дата	Ф.И.О. членов жюри	Подписи членов жюри
58	14.03	Слонине	

W1 M-PB. 1

$\text{PB}(\text{CH}_3\text{COO})_2$ - ацетат свинца. Ca_2PBO_4 - пикомбат свинца.

PBO_2 - оксид свинца (IV).

PBCl_2 - хлорид свинца (II).

$\text{PB}(\text{NO}_3)_2$ - нитрат свинца (II).

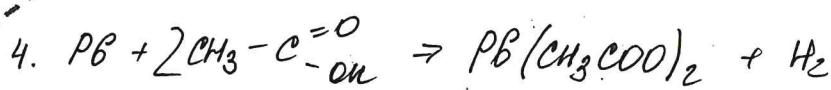
PB_3O_4 - тетраоксид трисвинца.

PBO - оксид свинца (II).

Na_2PBO_2 - пикомбат свинца на тричес.

1 страница

Место для скобки



Шифр

08780

$$\nu(Pb) = \frac{51,752}{2072/\text{моль}} = 0,25 \text{ моль.}$$

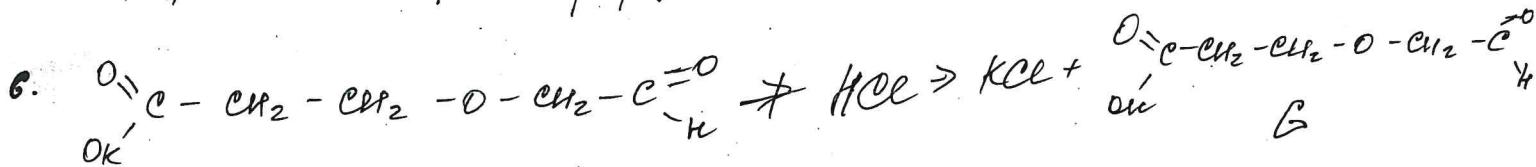
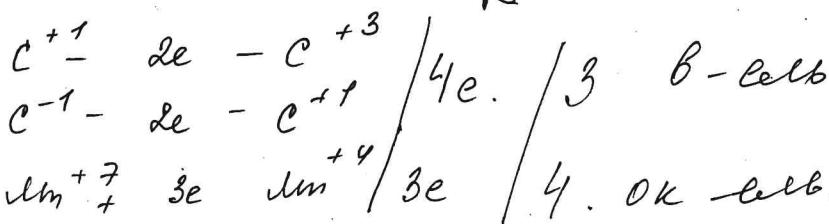
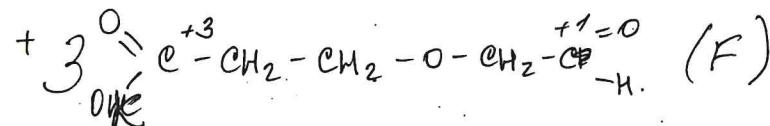
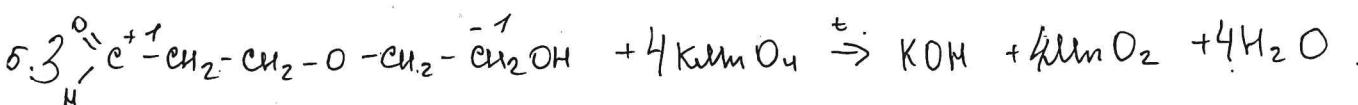
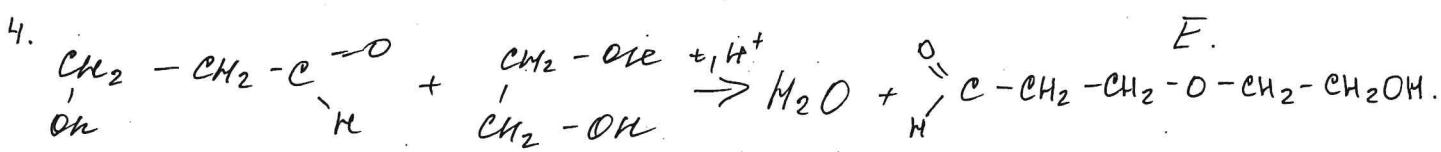
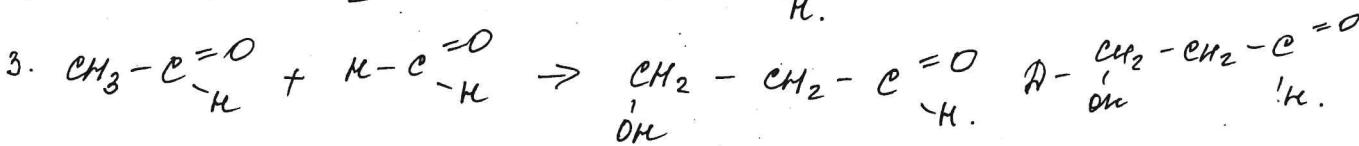
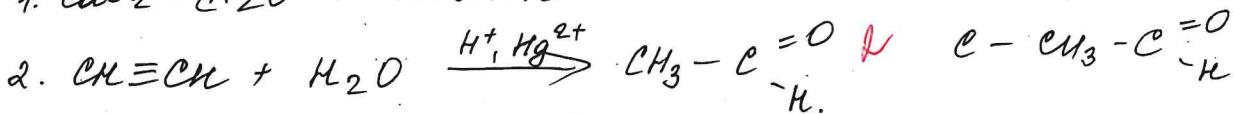
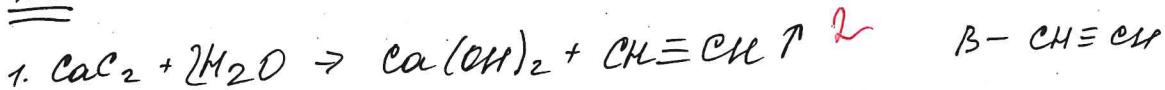
по упр-чию: $\nu(Pb) : \nu(Pb(CH_3COO)_2)$

1 : 1.

$$\Rightarrow \nu(Pb(CH_3COO)_2) = 0,25 \text{ моль.}$$

$$C_m(Pb(CH_3COO)_2) = \frac{0,25 \text{ моль}}{1\text{л}} = 0,25 \text{ моль/л.} \quad \text{Ч}$$

N2



B-BD G выступает в реакции "серебряное зеркало" благодаря -CO₂ группе, а также реагирует с щелочами и щелоченными металлическими долями - со всеми группами.

Место для скобы

N3

C	N	O	H
$\frac{40,91}{12}$	$\frac{31,82}{14}$	$\frac{18,18}{16}$	$\frac{9,09}{1}$
3	2	1	8

$$3,40916 \quad 2,27286 \quad 1,13625 \quad 9,09 \quad /: 1,13625$$

Шифр

08780

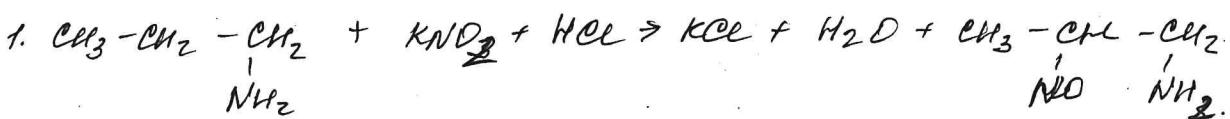
$C_3H_8N_2O$ - частичная формула B -ва B . Ч

$CH_3 - CH - CH_2$ - структур. формула B -ва B .



$\Rightarrow B$ -ва B присоединен $-NO$ группу при реакции с нитритами.

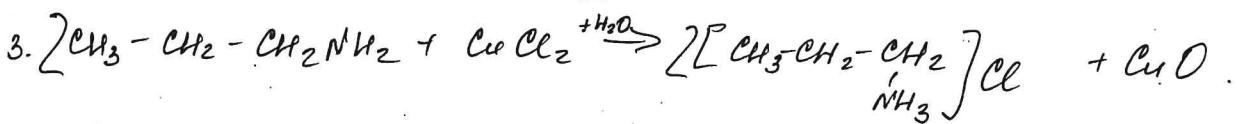
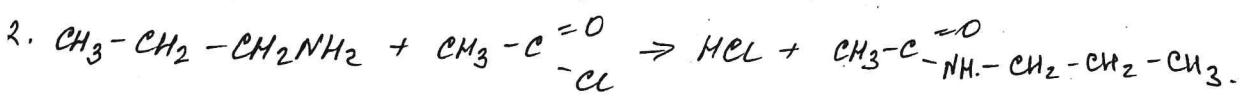
$CH_3 - CH_2 - CH_2$ - структур. формула B -ва A .



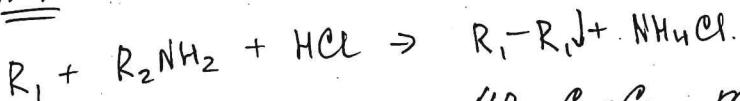
$$\nu(CH_3 - CH_2 - CH_2 NH_2) = \frac{11,82}{59,2 \text{ г/моль}} = 0,2 \text{ моль}$$

$$\nu(CH_3 CH(NO) - CH_2 NH_2) = \frac{17,62}{88,2 \text{ г/моль}} = 0,2 \text{ моль}$$

но уп-тио органич. вва относится группе к группе 1:1,
и расчетом получают формулы B -в.



N4



м.к. газообразное УВ. $C_1 - C_4$, тогда \exists в списке можно не находиться $C_1 - C_2$, т.к. они не образуют твердых B -в.
 $\Rightarrow C_3 - C_4$, но амином газообразны $C_1 - C_2$.

Место для скобы

$$p = 1,183 \text{ г/л}$$

$$V = 15 \text{ л}$$

Шифр

08780

$$m(R_1 + R_2 NH_2) = 15 \cdot 1,183 = 17,752. \quad 2$$

по массе \Rightarrow CH_4 и CH_3NH_2 .

$$m(CH_4) = 17,752 - 1,183 = 16,569 \quad 2$$

$$x = 9,213 \text{ г/л}$$

$$x = 3,2 \text{ г/л} \quad 2$$

$$n(CH_4) = \frac{3,2}{16} = 0,2 \text{ моль.} \quad 1$$

$$V(CH_4) = 9,2 \cdot 22,4 = 204,8 \text{ л.}$$

$$m(CH_3NH_2) = 17,75 - 3,2 = 14,55 \text{ г.} \quad 2$$

$$n(CH_3NH_2) = \frac{14,55}{31} = 0,467 \text{ моль.} \quad 1$$

$$V(CH_3NH_2) = 0,467 \cdot 22,4 = 10,3 \text{ л.}$$

