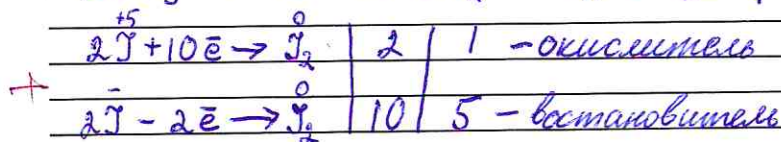
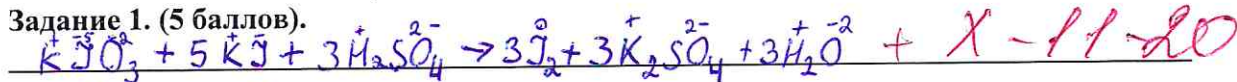


Бланк ответов
на задания школьного этапа олимпиады по химии
2018 - 2019 учебный год
11 класс

(максимальное число баллов - 35)

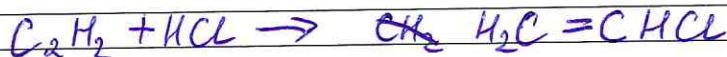
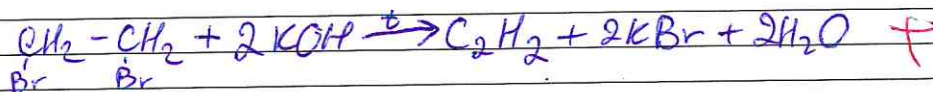
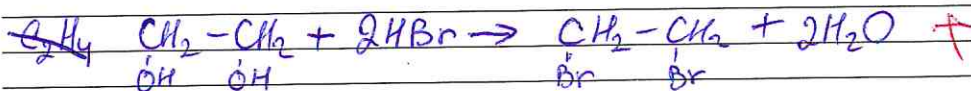
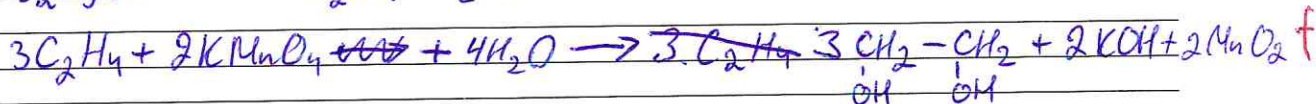
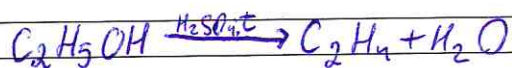
Задание 1. (5 баллов).



58

Исправлено
по хорошему

Задание 2. (5 баллов)



5
Исправлено
по хорошему

Задание 3. (5 баллов)

X
 И (Равенство)
 И (Равенство)

Задание 4. (10 баллов)

Решение: $C_n H_{2n+1} OH \xrightarrow{H_2SO_4, t} C_n H_{2n} + H_2O$

Рано: $m(CO_2) = 120$
 $m(ал-ена) = 84$
 $\frac{120}{14n+1+16+1} = \frac{84}{14n}$

$\frac{120}{14n+18} = \frac{84}{14n}$

$\frac{120}{14n+18} = \frac{6}{n}$

$60n = 6(7n+9)$

$60n = 42n + 54$

$60n - 42n = 54$

$18n = 54$

$n = 54 : 18$

$n = 3$

→ ф-ла спирта $C_3 H_7 OH$ пропанол

Ответ: $C_3 H_7 OH$ - пропанол

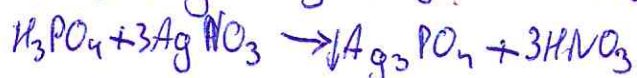
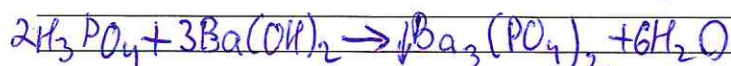
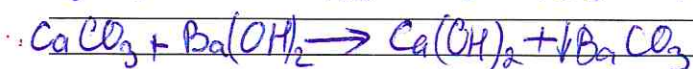
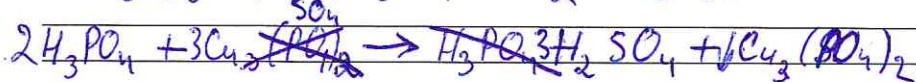
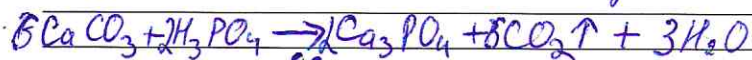
10 б

Рыбцов И.И.
 Рыбцов И.И.

Задание 5. (10 баллов)

	CaCO_3	H_3PO_4	CuSO_4	Ba(OH)_2	KCl	AgNO_3	KOH	Визуально ТВ. не раст. в воде
CaCO_3	—	$\uparrow \text{CO}_2 \downarrow \text{CaHPO}_4$	—	$\downarrow \text{BaCO}_3$	—	$\downarrow \text{Ag}_2\text{CO}_3$	$\downarrow \text{Ca(OH)}_2$	
H_3PO_4	$\uparrow \text{CO}_2 \downarrow \text{CaHPO}_4$	—	$\downarrow \text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2$	$\downarrow \text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{H}_2\text{O}$	$\rightarrow \text{HCl}$	$\downarrow \text{Ag}_3\text{PO}_4$ желт.	—	
CuSO_4	—	$\downarrow \text{Cu}_3(\text{PO}_4)_2$	—	$\text{BaSO}_4 \downarrow \text{BaSO}_4 \downarrow \text{Cu(OH)}_2$	—	$\downarrow \text{Ag}_2\text{SO}_4$	$\downarrow \text{Cu(OH)}_2$ сол.	в воде бел.
Ba(OH)_2	$\downarrow \text{BaCO}_3$	$\downarrow \text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{H}_2\text{O}$	$\text{BaSO}_4 \downarrow \text{Cu(OH)}_2$ $\downarrow \text{Ba}_3(\text{PO}_4)_2$	—	—	—	—	
KCl	—	—	—	—	—	$\downarrow \text{AgCl}$ б. т.р.	—	
AgNO_3	$\downarrow \text{Ag}_2\text{CO}_3$	$\downarrow \text{Ag}_3\text{PO}_4$ желт.	$\downarrow \text{Ag}_2\text{SO}_4$	—	$\downarrow \text{AgCl}$ б. т.р.	—	—	
KOH	$\downarrow \text{Ca(OH)}_2$	не в реакции	$\downarrow \text{Cu(OH)}_2$ сол. ос.	—	—	—	—	

1) визуально: ~~ТВ.~~ — ТВ., не раст. в воде; сине-меди-голубой цвет



65 баллов
Получено 1.5 балла