

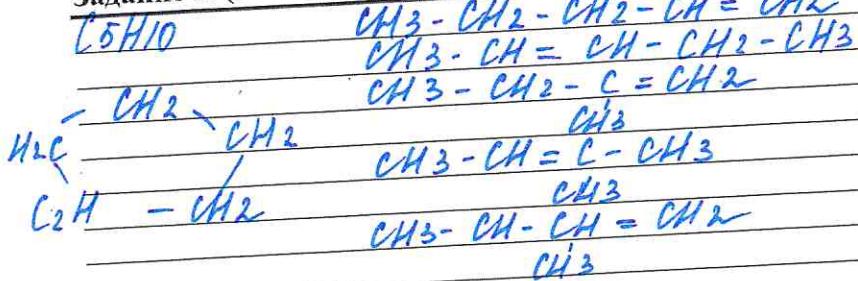
Бланк ответов
на задания школьного этапа олимпиады по химии
2018 - 2019 учебный год
10 класс
(максимальное число баллов - 35)

X-10-31

Задание 1. (5 баллов).

	HCl	Na ₂ SO ₄	K ₂ SO ₃	Ba(NO ₃) ₂	NH ₄ Br	FeSO ₄	
HCl						↑	
Na ₂ SO ₄						↓	
K ₂ SO ₃	↑				↓	↑ ↓ ↓	
Ba(NO ₃) ₂			↓	↓	↓	↓ ↓	
FeSO ₄						—	
NH ₄ Br						↓ ↓	
FeSO ₄						↑	
2 б						—	
$\text{K}_2\text{SO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ $\text{HCl} + \text{Fe}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{HCl}$ $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{FeSO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{FeSO}_4$ $\text{K}_2\text{SO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{KCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$ $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{NaNO}_3$ $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{K}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{BaSO}_4 \downarrow + 2\text{KNO}_3$ $\text{FeSO}_4 + \text{K}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{K}_2\text{SO}_4$ $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{NH}_4\text{Br} \rightarrow \text{BaBr} \downarrow + 2\text{KNO}_3$ $\text{FeSO}_4 + \text{FeSO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{FeSO}_4$ 2 б							

Задание 2. (5 баллов)



Евло РВ Евло
Физика 2 б

Задание 3. (5 баллов)

в склянке с Br водой \rightarrow эмульсия (BrHg) \rightarrow дигидроцианин
 Этан сплывает \rightarrow $C_2H_6 + 3.5 O_2 \rightarrow 2CO_2 + 3H_2O$ 15.
 2 моль $CO_2 + 3$ моль $H_2O \rightarrow$ продукт р-и 15:
 эмульсия поглощает Br водой не полностью
 $C_2H_4 + 3O_2 \rightarrow 2CO_2 \uparrow + 2H_2O$ 4 б.
 np. р-и $\rightarrow 2CO_2 \uparrow +$ вода (H_2O)
 $\Rightarrow \frac{C_2H_6}{C_2H_2} = 1 \Rightarrow 0.2$ моль $CO_2 \Rightarrow 0.1$ моль $C_2H_4 \Rightarrow 0.05$ моль $C_2H_6 +$
 0.05 моль C_2H_4
 $\Rightarrow 0.05 CO_2 + 0.05 C_2H_4 = 1$ моль.

35. ~~ОГЭ / 8-10. Абдеревов/~~
~~ОГЭ / Серышева В.Н./~~

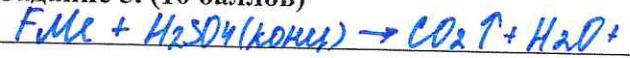
Задание 4. (10 баллов)



- 1) $C_2H_5OH \xrightarrow{+} C_2H_4 + H_2O$ +
- 2) $C_2H_4 \rightarrow C_2H_2 + H_2$ +
- 3) $C_2H_2 + 2H_2 \rightarrow C_2H_6$ +
- 4) $C_2H_6 + Cl_2 \rightarrow C_2H_5Cl + HCl$ +
- 5) $2C_2H_5Cl + 2Na \rightarrow C_4H_10 + 2NaCl$ +
- 6) $C_4H_10 \rightarrow C_2H_6 + C_2H_4$ +

55
~~стимулировано~~
~~стимулировано~~

Задание 5. (10 баллов)



$$m(FeMe) = 18,2$$

~~End (кончается в.п.)~~
~~Energy / Генерация ГА~~

05.