

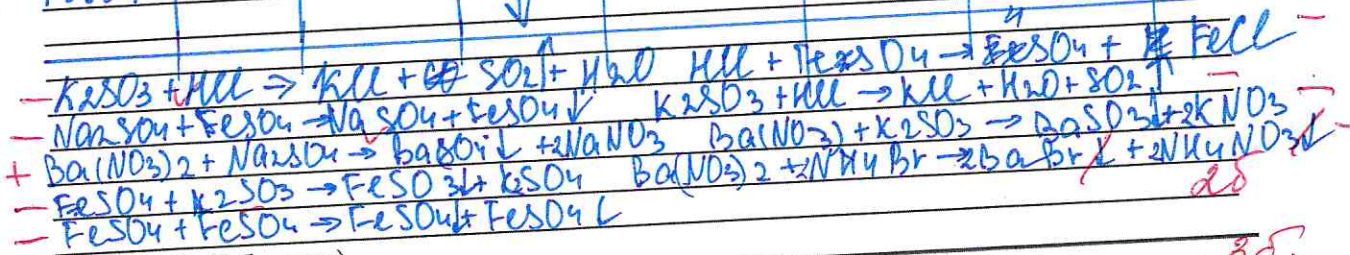
Бланк ответов  
на задания школьного этапа олимпиады по химии  
2018 - 2019 учебный год  
10 класс  
(максимальное число баллов - 35)

X-10-31

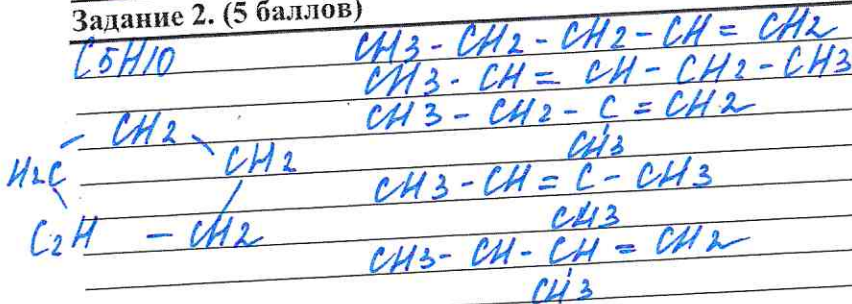
Задание 1. (5 баллов)

	HCl	Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	K <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	Ba(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	NH <sub>4</sub> Br	FeSO <sub>4</sub>
HCl						
Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>						
K <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	↑				↓	↑ ↓ ↓
Ba(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		↓	↓		↓	↓ ↓
<del>FeSO<sub>4</sub></del>						
NH <sub>4</sub> Br						
FeSO <sub>4</sub>			↓			↓ ↓

до порошков  
до Шенкуранке  
до



Задание 2. (5 баллов)



Евко НВ 30.  
Финансирование 150

Задание 3. (5 баллов)

в смеси с Br водой → этилен (C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>) → диброметан —  
 этан сжигается → C<sub>2</sub>H<sub>6</sub> + 3,5 O<sub>2</sub> → 2 CO<sub>2</sub> + 3 H<sub>2</sub>O 15.  
 2 моля CO<sub>2</sub> + 3 моля H<sub>2</sub>O → продукты р-и 15.  
 этилен пощипывает Br водой не полностью  
 C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> + 3 O<sub>2</sub> → 2 CO<sub>2</sub> ↑ + 2 H<sub>2</sub>O 4.6.  
 пр. р-и → 2 CO<sub>2</sub> ↑ + 2 воды (H<sub>2</sub>O)  
 →  $\frac{C_2H_6}{C_2H_4} = \frac{1}{1} \Rightarrow 0,2 \text{ моля } CO_2 \Rightarrow 0,1 \text{ моля } C_2H_4 \Rightarrow 0,05 \text{ моля } C_2H_6 +$   
 0,05 моля C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>  
 ⇒ 0,05 CO<sub>2</sub> + 0,05 C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> = 1 моль. —

35.

И. И. Асеева /  
 Серикова И. И.

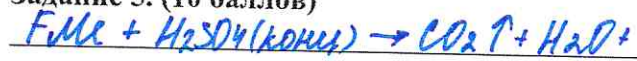
Задание 4. (10 баллов)



- 1) C<sub>2</sub>H<sub>5OH</sub> → C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> + H<sub>2</sub>O +
- 2) C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> → C<sub>2</sub>H<sub>2</sub> + H<sub>2</sub> +
- 3) C<sub>2</sub>H<sub>2</sub> + 2 H<sub>2</sub> → C<sub>2</sub>H<sub>6</sub> +
- 4) C<sub>2</sub>H<sub>6</sub> + Cl<sub>2</sub> → C<sub>2</sub>H<sub>5Cl</sub> + HCl +
- 5) 2 C<sub>2</sub>H<sub>5Cl</sub> + 2 Na → C<sub>4</sub>H<sub>10</sub> + 2 NaCl +
- 6) C<sub>4</sub>H<sub>10</sub> → C<sub>2</sub>H<sub>6</sub> + C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> +

50  
 Ильяшенко  
 Королёва

Задание 5. (10 баллов)



$$m(\text{FeMe}) = 18,2$$

Ед (копировка Е.В.)  
Техн / Техерини ГА

05.