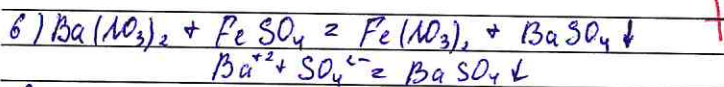
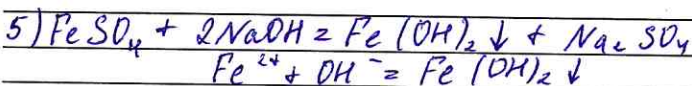
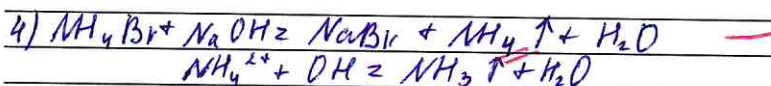
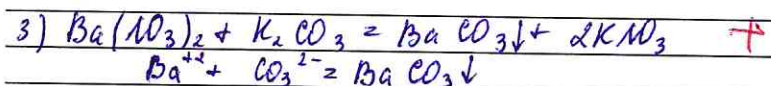
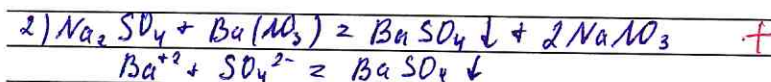
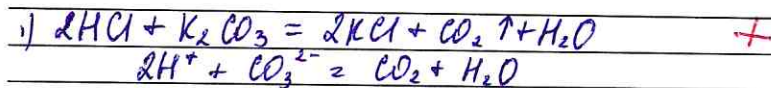


Шифр \_\_\_\_\_  
 Бланк ответов  
 на задания школьного этапа олимпиады по химии  
 2018 - 2019 учебный год  
 10 класс  
 (максимальное число баллов - 35)

Задание 1. (5 баллов).

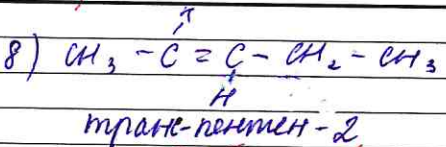
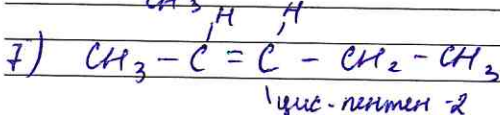
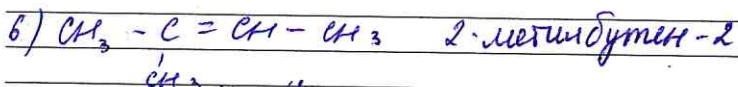
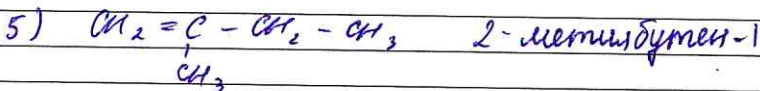
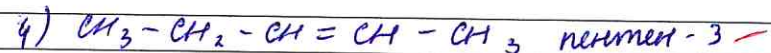
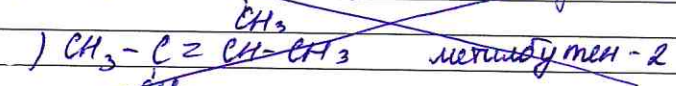
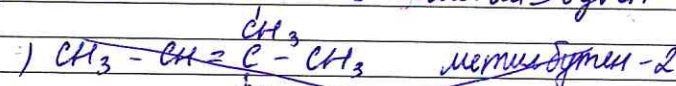
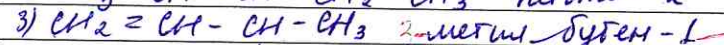
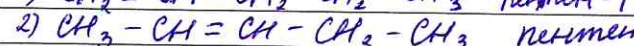
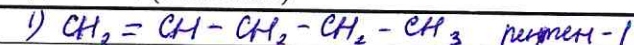
X - 10 - 15



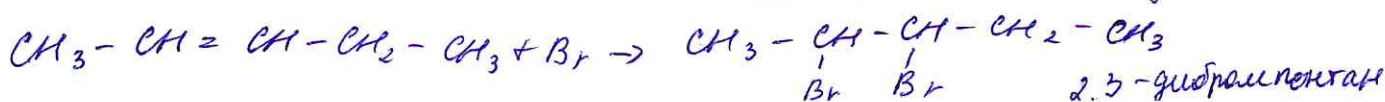
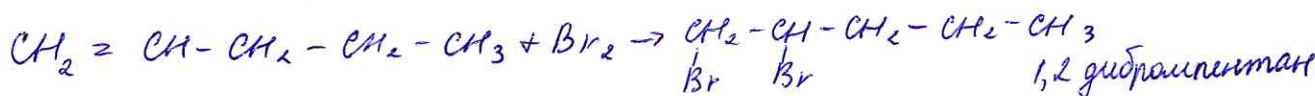
см. задание 1 на другой странице

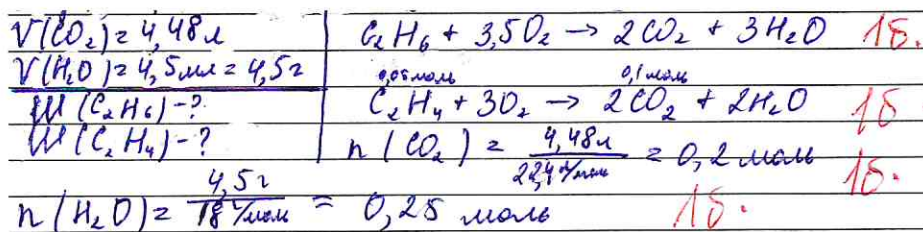
Шинкаренко  
 45  
 6 баллов  
 15

Задание 2. (5 баллов)



6 баллов  
 15





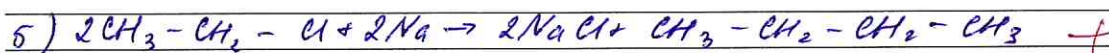
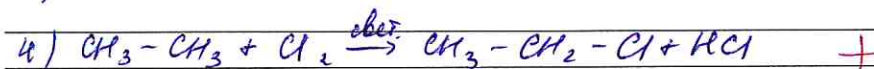
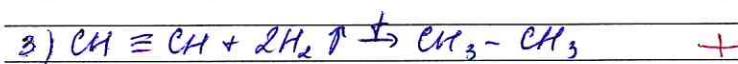
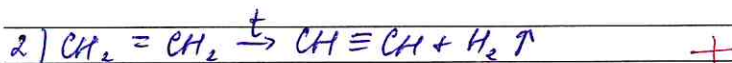
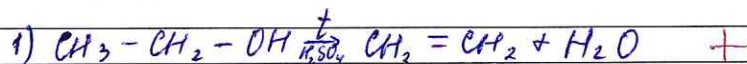
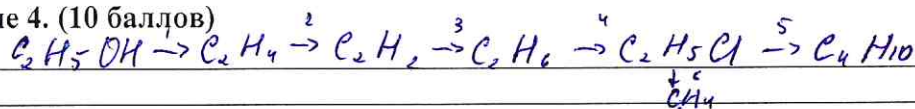
$$n(\text{смеси}) = 0,2 \text{ моль} \rightarrow n_1(\text{CO}_2) = 0,1 \text{ моль} \\
 n_2(\text{CO}_2) = 0,1 \text{ моль}$$

$$n(\text{C}_2\text{H}_6) = \frac{1}{2} n(\text{CO}_2) = 0,05 \text{ моль} \quad 1\text{Б.}$$

$$n(\text{C}_2\text{H}_4) = \frac{1}{2} n(\text{CO}_2) = 0,05 \text{ моль}$$

6Б. *[Signature]* / *Е.В. Лебедева*  
 ТЖК / *Сергеева Д.К.*

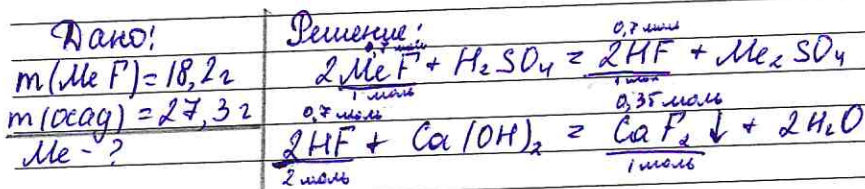
Задание 4. (10 баллов)



*[Signature]* / *Шинкаренко*  
*ад. порожнее*

5Б

Задание 5. (10 баллов)



$$n(\text{CaF}_2) = \frac{27,3}{40 + 38} = 0,35 \text{ моль}$$

$$n(\text{HF}) = n(\text{MeF}) = 2 \cdot 0,35 = 0,7 \text{ моль}$$

$$M = \frac{m}{n} = \frac{18,22}{0,7 \text{ моль}} = 26 \text{ г/моль} - \text{MeF}$$

$$26 - 19 = 7 - \text{Li}$$

$$M_r = 7 = \text{Li}$$

Ответ: Li

сп (команда Е.В.)  
Задание / Перекрытие /

48.

Задание 1.

вещ-во реагиру	HCl	Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Ba(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	MgBr	FeSO <sub>4</sub>
HCl	—	—	CO <sub>2</sub> ↑	—	—	—
Ba(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	—	BaSO <sub>4</sub> ↓	BaCO <sub>3</sub> ↓	—	—	BaSO <sub>4</sub> ↓
NaOH	—	—	—	—	Mg ↑ синяя осадок	Fe(OH) <sub>2</sub> зелёный осадок

