

№1 - 5 баллов

№2 - 100

№3 - 120 баллов

№4 - 0 баллов (нет отв.)

№5 - 4 балла

№6 - 2 балла

№7 - 2 балла

СММЛС 153-003-711 02

Итого - 488.



Σ = 38

Министерство здравоохранения Российской Федерации

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение  
высшего образования

«Рязанский государственный медицинский университет  
имени академика И.П. Павлова»

Министерства здравоохранения Российской Федерации  
(ФГБОУ ВО РязГМУ Минздрава России)

## БЛАНК ОТВЕТОВ ЗАКЛЮЧИТЕЛЬНОГО (ОЧНОГО) ЭТАПА ОТКРЫТОЙ ОЛИМПИАДЫ ШКОЛЬНИКОВ ПО ХИМИИ

### ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ ТУР

Шифр участника 11-66

№1

Дано:

$$1 + n + e = 134$$

Решение  
Зная разность между нейтронами и  
электронами (n) можем найти порядковый  
номер, а зная число протонов и  
электронов:

5 баллов

$$134 - 11 = 123$$

$$123 : 3 = 41$$

Следовательно, элементом будет являться  
иодий (I), массовое число которого 93.

Зная  $M_r$ , можно узнать число протонов:

$$93 - 41 = 52.$$

№6

X - 4

Y - 3

2 балла

№7

A - 1

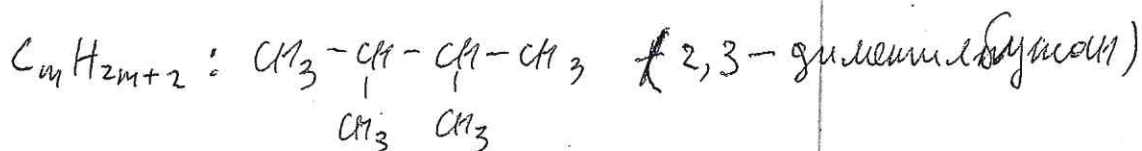
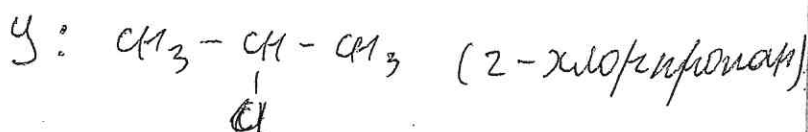
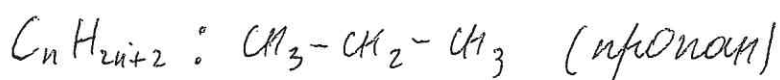
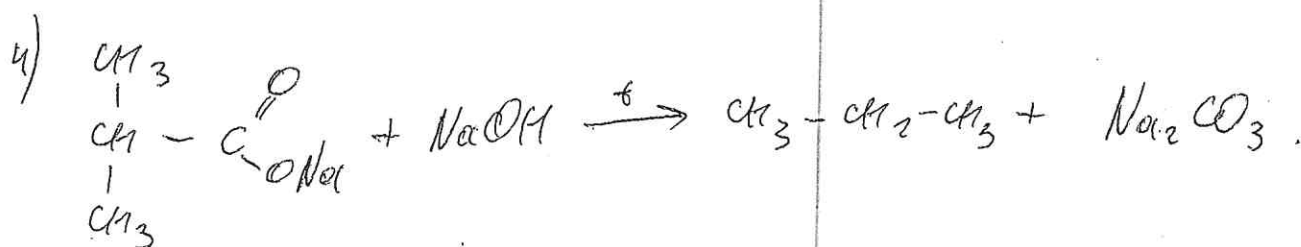
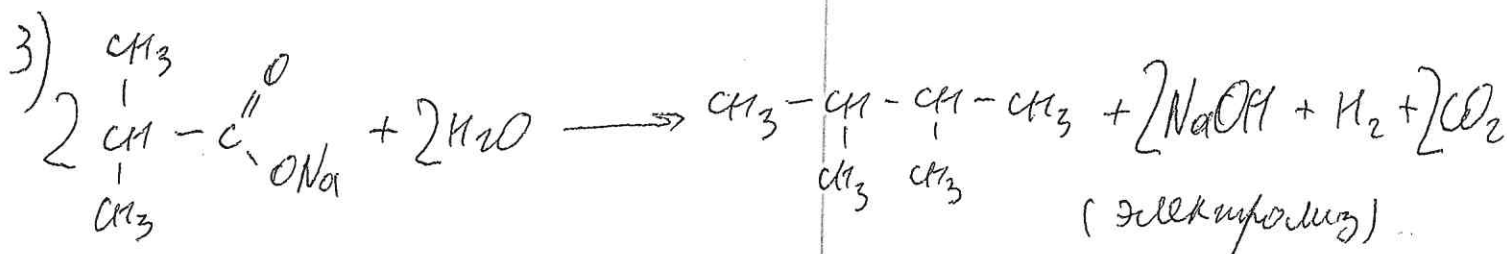
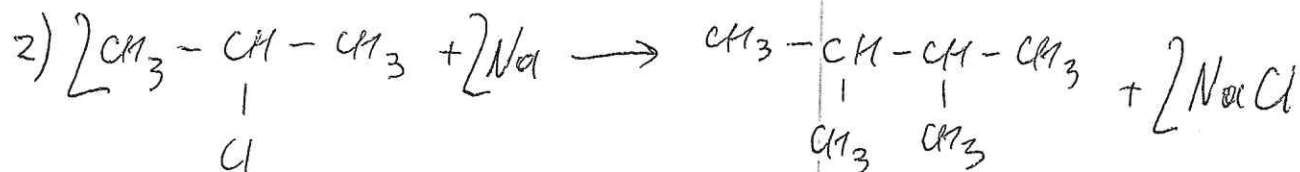
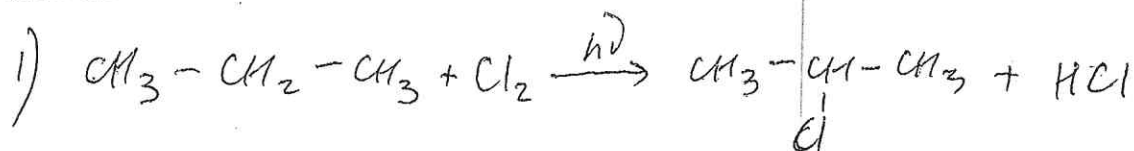
B - 3

B - 7

Г - 4

2 балла

№3



№5

1 - М +

2 - Л +

3 - Д +

4 - В +

5 - А +

6 - Г +

7 - Б +

8 - И +

9 - К +

10 - О +

11 - З +

12 - Ж +

13 - Н +

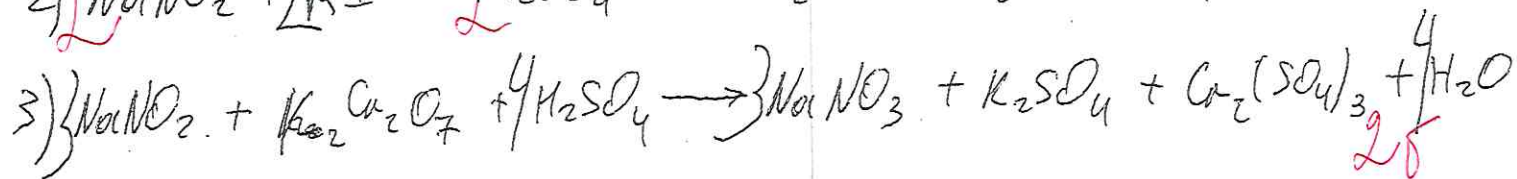
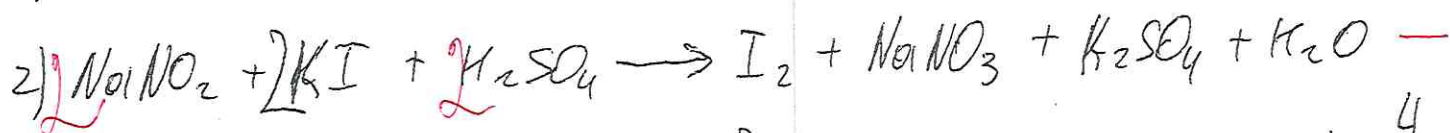
14 - Е +

7 баллов

№2



- 2 б



2 б



2 б

4 -  $\text{NaNO}_3$  (нитрат натрия)

3 -  $\text{NaNO}_2$  (нитрит натрия)

-  $\text{NH}_3$  (аммиак)

2 -  $\text{N}_2$  (азот)

} 4

