



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 10-19



# Задание 5

1) 4

2) 2

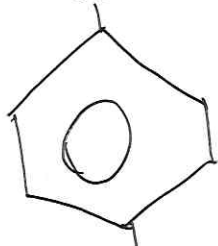
3) 314

4) 314

5) 35

# Задание 4

1)  $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{COOH}$

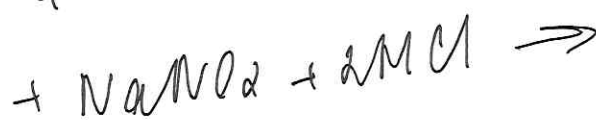
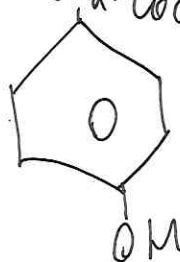


$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{COONa}$

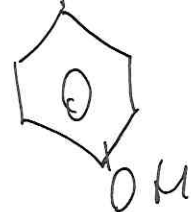


$+ \text{H}_2\text{O}$

2)  $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{COOH}$



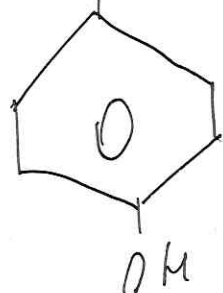
$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{COOH}$



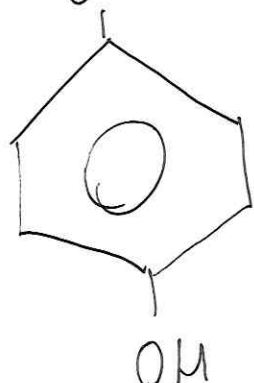
$+ 2\text{NaCl}$

$+ 2\text{H}_2\text{O}$

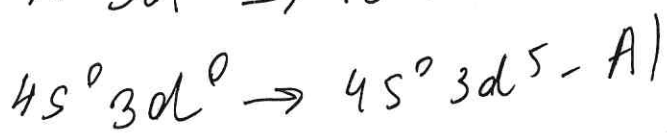
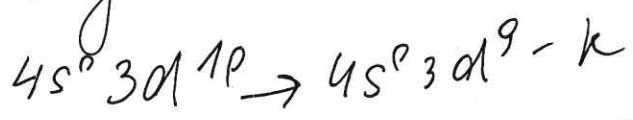
$\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{COOH}$



$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$   
 $-\text{CH}_2-\text{COOH}$



Задача 1.



Задача 2.

Решение:



Пусть  $M$  - это  $Mn$   $Me$ , тогда

$$w(C) = \frac{Mn(C)}{Mn(MeO \times MeCO_3)} = 0,0289$$

$$w(C) = \frac{12x}{2M + 16x - 3(16x) + 12x} = 0,0289$$

$$w(C) = 12X = 0,0289(2M + 16X) + 12X$$

$$12x = 0,0578M + 1,8495x + 0,3468x$$

$$9,8x = 0,0578$$

$$x = 16,9$$

Memogode nogovna

$$x_1 \quad 16,9$$

$$x_2 \quad 33,8$$

$$x_3$$

