



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)

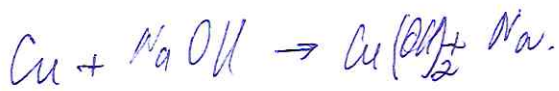
**БЛАНК ОТВЕТОВ ЗАКЛЮЧИТЕЛЬНОГО (ОЧНОГО) ЭТАПА
ОТКРЫТОЙ ОЛИМПИАДЫ ШКОЛЬНИКОВ ПО ХИМИИ**

ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ ТУР

Шифр участника 10-141



N1



N2.

Их есть m всего 100 гр.

$$m(\text{C}) = 2,89$$

$$m(\text{O}) = 14,12$$

$$m(\text{H}) = 100 - 2,89 - 14,12 = 82,99$$

$$n(\text{C}) = \frac{2,89}{12} = 0,24 \text{ моль}$$

$$n(\text{O}) = \frac{14,12}{16} = 0,88 \text{ моль}$$

$$n = \frac{82,99}{100} = 0,8299$$

$$m = \frac{82,99}{0,8299} = 89,246 \text{ гр}$$

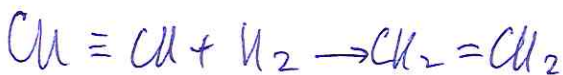
Ответ: 89,246 гр - Y (целый металл)

N3.

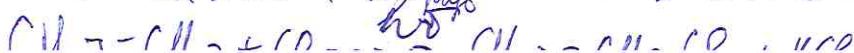


Галогеналкан должен иметь кетонные связи и один атом водорода заменен на галоген (2n, Cl, Br).

Для спирта алкана можно:



Для спирта галогеналкана



N4
N5

I 3

II 5

III A 3 B 2 B 4

IV A 1 B 2 B 4

V 2 5

