



Министерство здравоохранения Российской Федерации

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

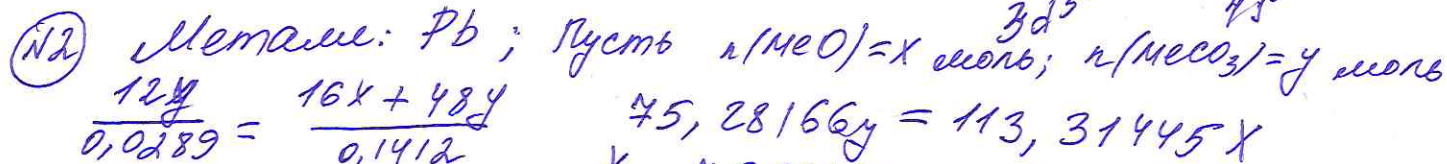
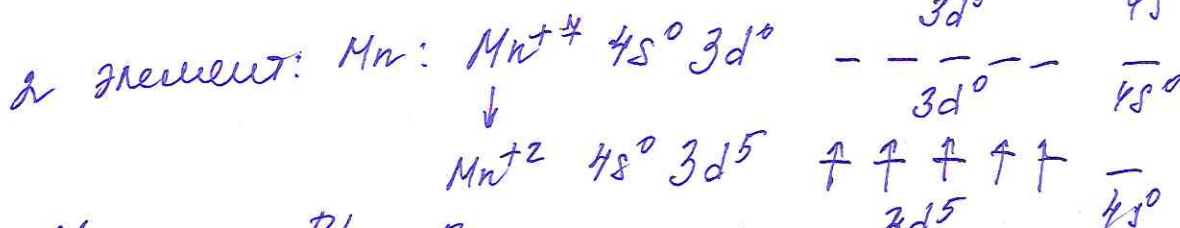
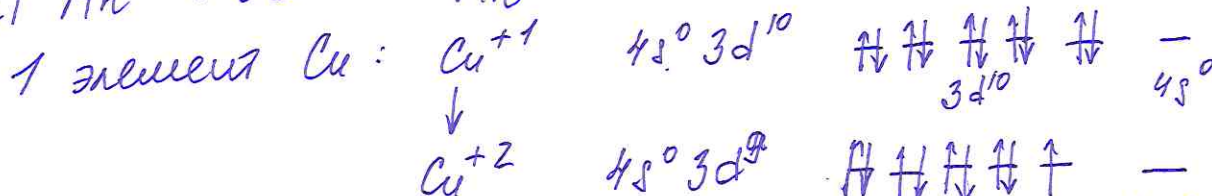
«Рязанский государственный медицинский университет
имени академика И.П. Павлова»

Министерства здравоохранения Российской Федерации
(ФГБОУ ВО РязГМУ Минздрава России)

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

ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ ТУР

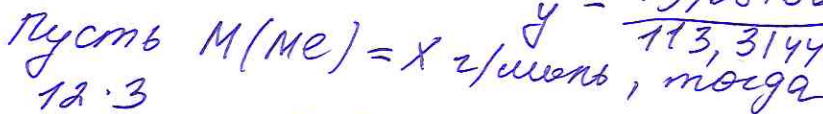
Шифр участника 11-96



$$\frac{12y}{0,0289} = \frac{16x + 48y}{0,1412}$$

$$45,28166y = 113,31445x$$

$$\frac{x}{y} = \frac{45,28166}{113,31445} = \frac{2}{3}$$



$$\frac{12 \cdot 3}{5x + 212} = 0,0289$$

$$0,01445x = 29,8732$$

$$x = 206,7 \Rightarrow \text{металл Pb}$$

3. Галогеналкан - $C_nH_{2n+1}Hal$
 Алкен - C_nH_{2n}
 Hal - не хлор, а бром (если берем алор, то $n = 1,35$)

$$\frac{14n + 1 + 80}{14n} = 2,93$$

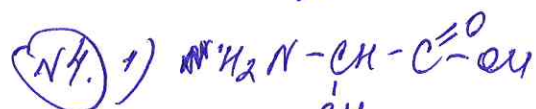
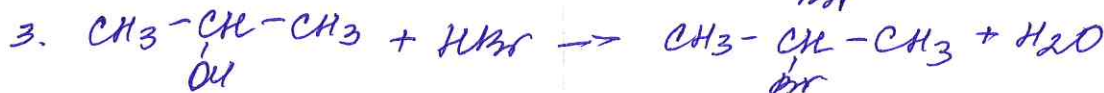
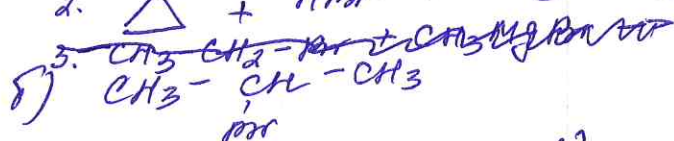
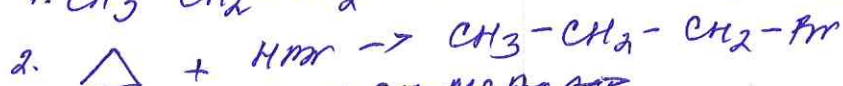
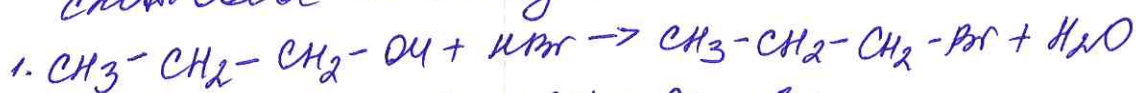
$$14n + 81 = 41,02n$$

$$27,02n = 81$$

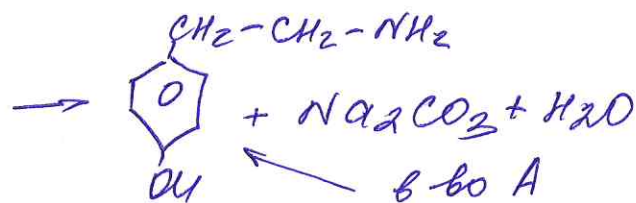
$$n = 3$$

Возможные структуры:

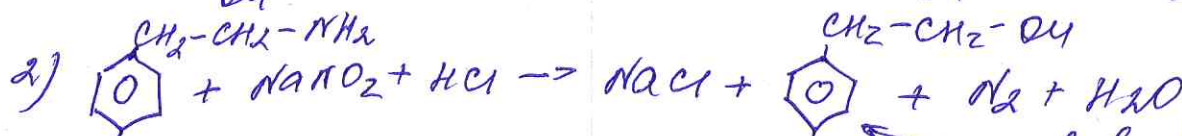
а) $CH_3-CH_2-CH_2-Br$
 способ синтеза:



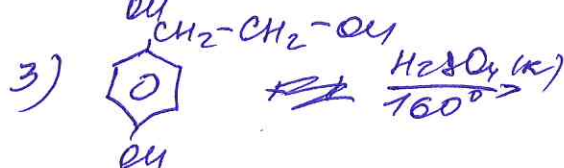
+ 2 NaOH тв. ур. ставл.



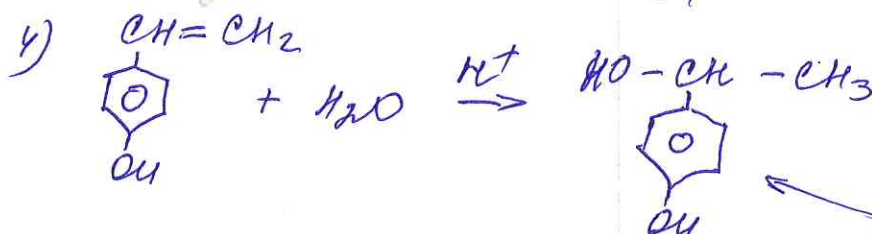
б-во А



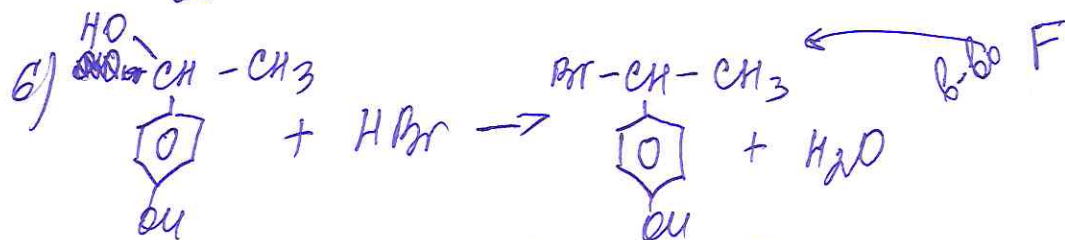
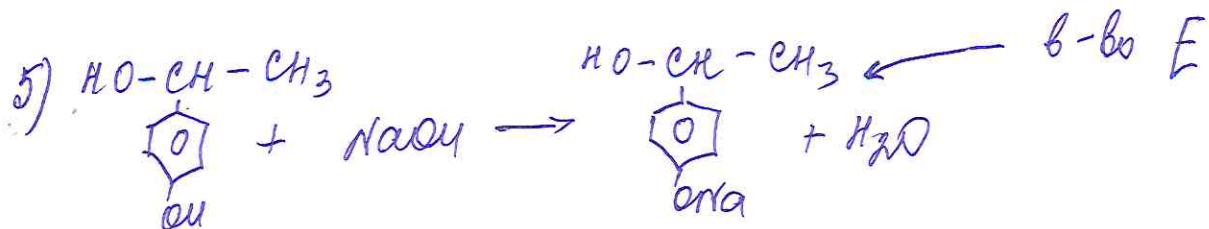
б-во В



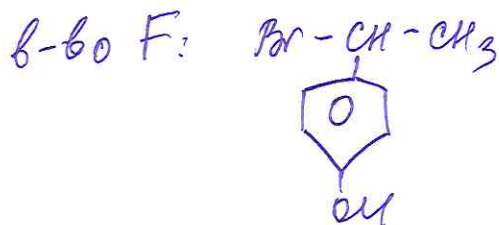
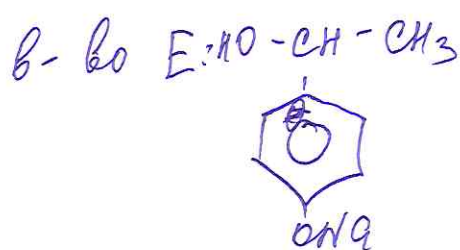
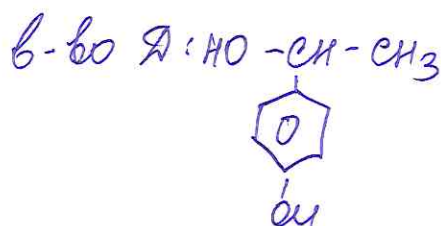
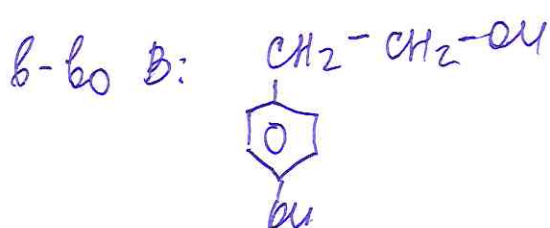
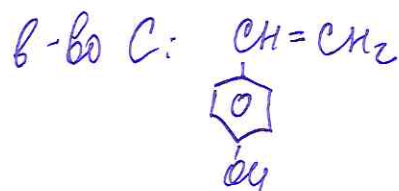
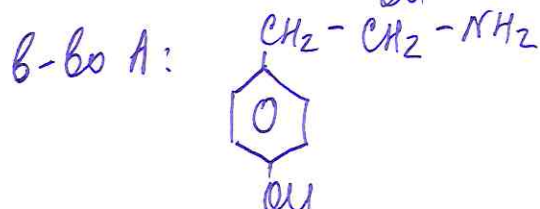
б-во С



б-во Д



~~7) CC(O)c1ccccc1 + H_2SO_4 \rightarrow CC(O)c1ccccc1 + H_2O~~



N5?

I	4					
II	3					
III	(A)	4	(B)	1	(B)	3
IV	(A)	3	(B)	1	(B)	4
V	1	5				

