

Смешан - 143-158-148 ат

Итого - 600.



Σ = 20

№1 - 2 балла

№4 - 0 баллов

№5 - 6 баллов

№3 - 0 баллов

№2 - 85.

№6 - 28

№7 - 25

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 11-19

Задача 1.

1) $N(p^+) + N(n^0) + N(e^-) = 134$

$N(n^0) = N(e^-) + 11 \Rightarrow N(n^0) - N(e^-) = 11$

~~$N(n^0) = N(p^+) \Rightarrow N(p^+) - N(e^-) = 11$~~

2) Порядковый номер — 41 +

3) $Ar(Nb) = 92,906$

4) Этот элемент — ниобий, т.к. : +

~~$N(p^+) = N(n^0) = 41 \Rightarrow 41 \cdot 2 = 82.$~~

~~$N(e^-) = 92,906 - 41 = 51,906.$~~

И тогда: $82 + 51,906 = 133,906 \approx 134.$

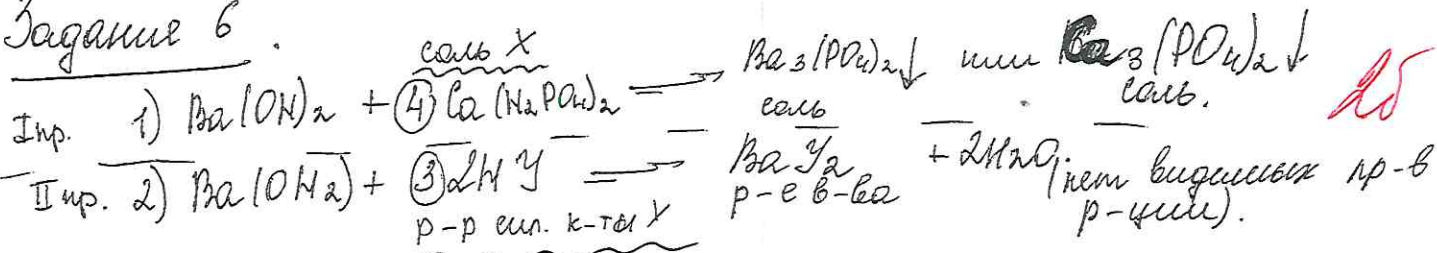
2 балла

Задача 5.

1	2	3	4	5	6	7
М+	Л+	Д+	Е-	А+	Г+	Б+
8	9	10	11	12	13	14
И+	К+	О+	З+	Ж+	Н+	В-

65

Задача 6.



▽ Анализ приведённых веществ:
 1 — соль $(CaCl_2)$; 2 — сильная к-та (H_2SO_4) ; 3 — (H_2Y) — сильная к-та
 4 — $Ca(H_2PO_4)_2$ (или соль); 5 — слабая к-та (HNO_2)

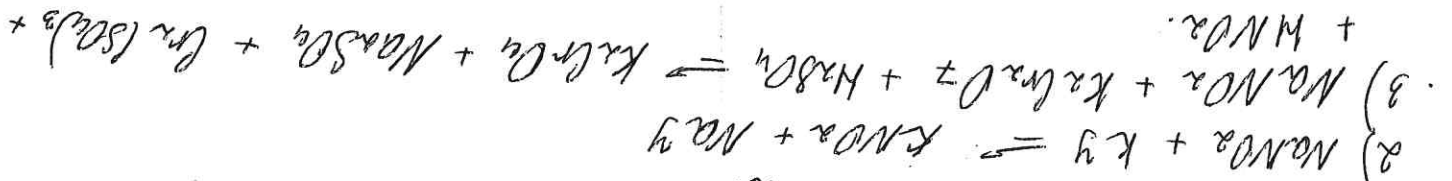
Ответ:

X	Y
4	3

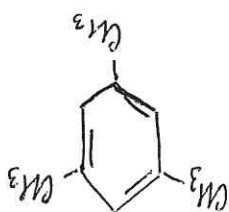
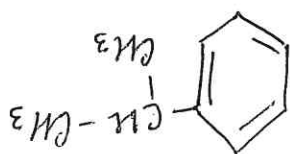
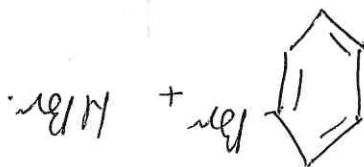
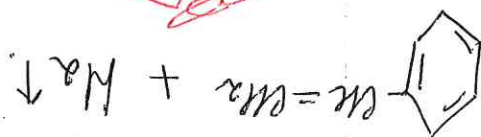
Задача 7.

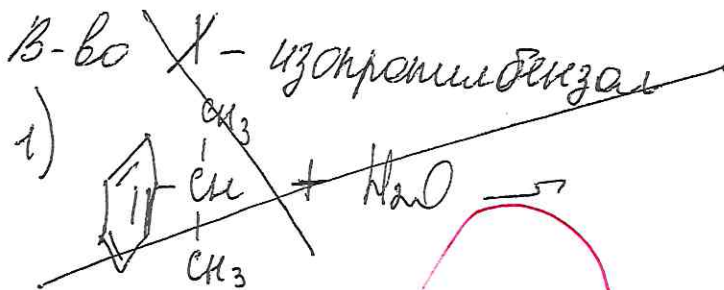
13-60 A	—	түрпән каныш (NaNO ₃)	✓
13-60 B	—	түрпән каныш (NaNO ₂)	✓
13-60 C	—	аууток (NH ₃)	✓
13-60 D	—	адам (N ₂) уу бөгә (H ₂ O), кө бөгә H ₂ SO ₄	✓

Page 2.



4	7	3	1
1	8	5	4

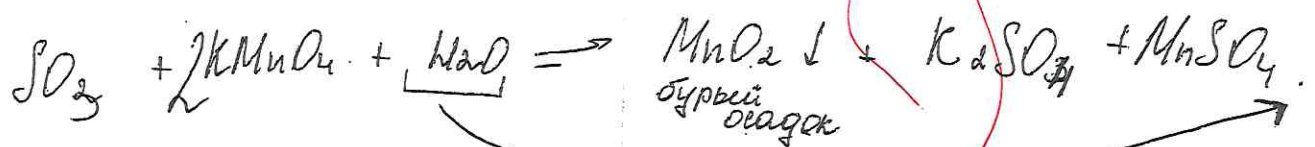




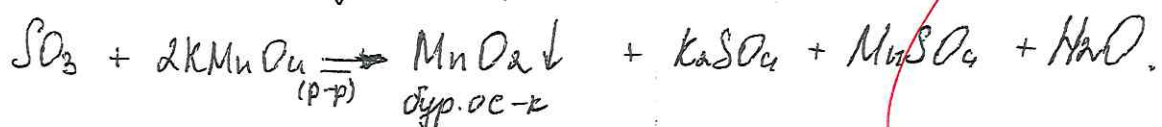
- Вещество X - это в-во, имеющее бензольное кольцо разветвлённым радикалом.
- В 1-ой р-ции для получения в-ва, имеющего формулу C_nH_{2n+2} , нужно добавить водород, который идёт закрывает крайние связи в радикале, либо восстанавит бензол до циклопексана.
- Если в-во Y - это всё-таки в-во, имеющее в своём циклопексане с разв-м радикалом (+ крайние связи), то водородом можно будет восстановить крайние связи до одатарных, при этом получив в-во, имеющее формулу C_nH_{2n+2} .

Задание 4.

- 1) Уравнение реакции газа с перманганатом калия ($KMnO_4$).



Итоговое ур-е р-ции:



05

