

№5 - 4 балла

СНИПС 168-660-423 05

итого 42,50

№1 - 60

№2 - 115

№3 - 11,5 балла

№4 - 0 балла

№6 - 2 балла

№7 - 2 балла



= 39,5

(39,5)

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 11-79

Задание 1.

Пусть x - число протонов, тогда x - число электронов (число протонов = число электронов), $x + 11$ - число нейтронов

$$x + x + x + 11 = 134$$

$$3x = 123$$

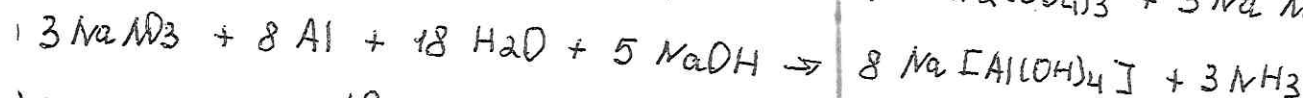
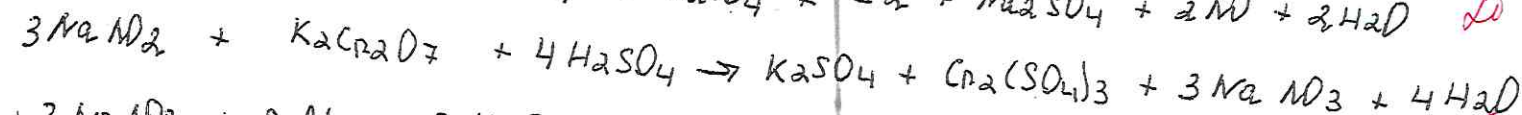
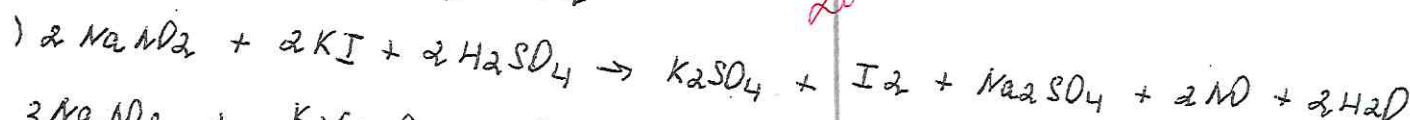
$$x = 41$$

число протонов и электронов = 41. Число протонов = порядковый номер элемента.

Порядковый номер 41. Элемент Ниобий (Nb). Массовое число элемента = 2,906 ≈ 93.

6 баллов

Задание 2.



25

25

25

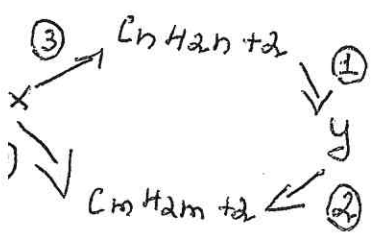
25

05

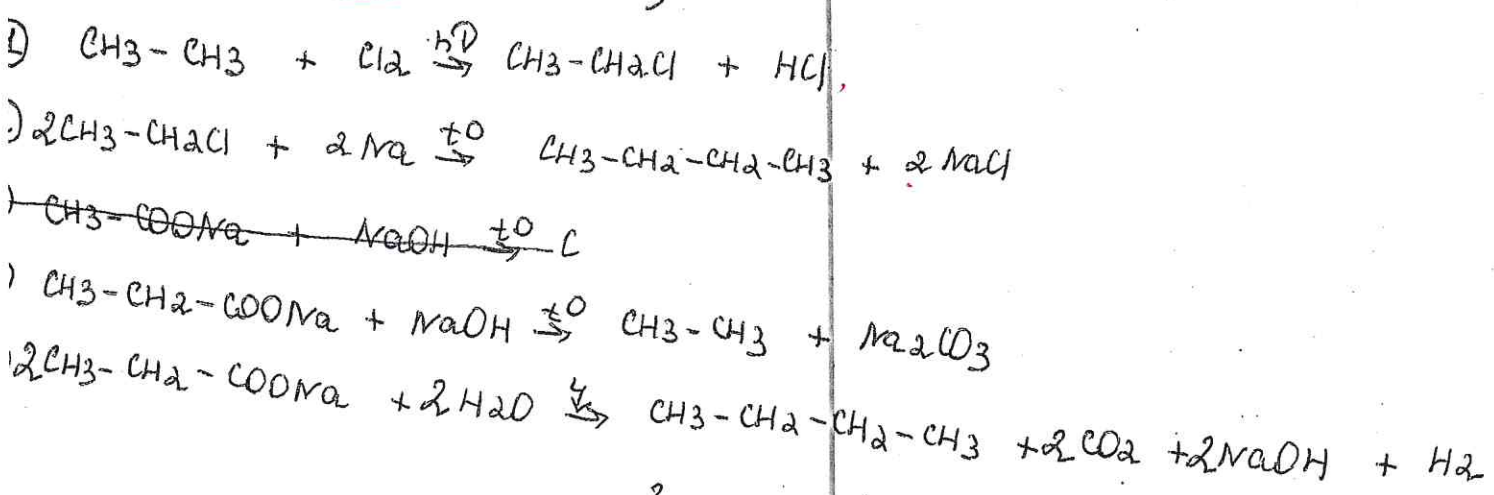
- нитрат натрия (NaNO_3)
- нитрит натрия (NaNO_2)
- аммиак (NH_3)
- оксид азота II (NO)

35

Задание 3.



$\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ - это алкан (этан CH_3-CH_3)
 $\text{C}_m\text{H}_{2m+2}$ - это алкан (бутан $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$)
 X - это ^{пропаноат} ~~ацетат~~ натрия (соль ^{пропановой} ~~уксусной~~ кислоты $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{COONa}$)
 Y - это хлорид этана ($\text{CH}_3-\text{CH}_2\text{Cl}$)



Задание 5.

- М+ 9 - К+
- Л+ 10 - О+
- Д+ 11 - З+
- В+ 12 - Ж+
- А+ 13 - Н+
- Г+ 14 - Е+
- Б+
- И+

4 баллов

Задание 6.

- X - 4 ($\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$)
- Y - 3 (HI)

5 баллов

Задание 7.

$$A - 1$$

$$Б - 3$$

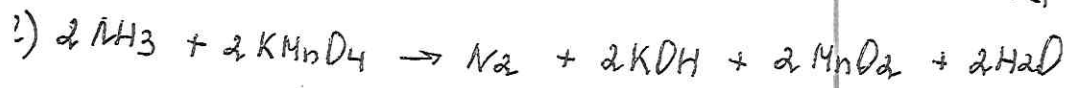
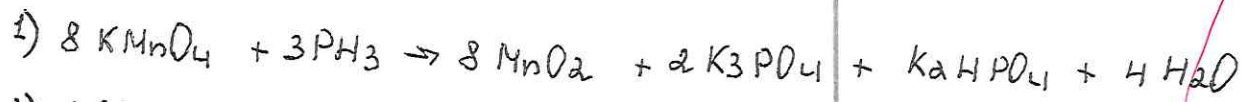
$$В - 7$$

$$Г - 4$$

Данна

Задание 4.

Возможно, в исходной смеси газов фосфин и аммиак.



$$n(\text{смеси}) = \frac{56}{22,4} = 2,5 \text{ моль}$$

$$\text{Пусть } x - n(\text{PH}_3), y = n(\text{NH}_3)$$

$$x + y = 2,5 \text{ моль}$$

$$x + 17y = 22,4$$

05

