

СНИЛС 165 423 750 98

Четок - 618.

41



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)

н1 - 3 балла  
н2 - 155  
н3 - 12 баллов  
н4 - 1 балл  
н5 - 4 балла  
ав - 1 балл  
н7 - 2 балла

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

### ТЕОРЕТИЧЕСКИЙ ТУР

Шифр участника 11-48

З1.

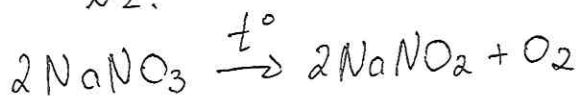
Nb - ниобий

порядковый номер - 41

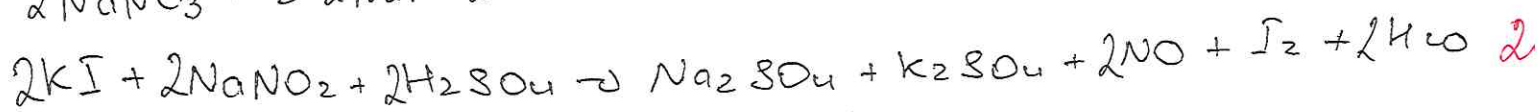
массовое число - 93

3 балла

З2.



25

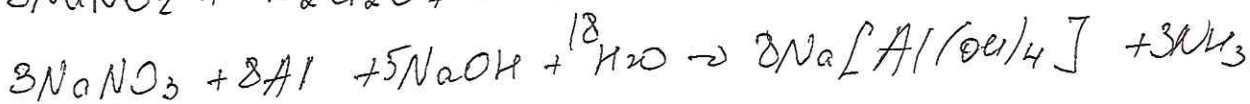


2

$\text{I}_2$  + крахмал  $\rightarrow$  синее окрашивание



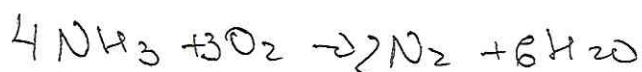
25



25

$$\omega(\text{H} \text{ в } \text{NH}_3) = \frac{3}{17} = 0,1765 (17,65 \%)$$

15



25

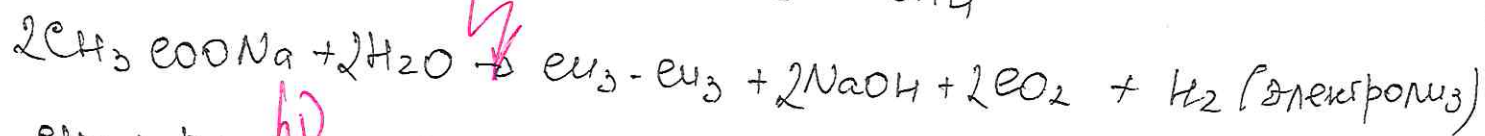
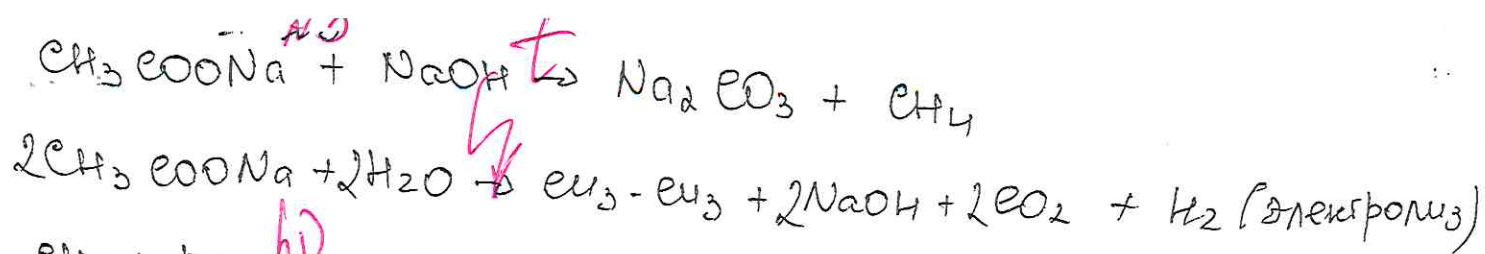
A - нитрат натрия

B - нитрид натрия

C - аммиак

D - азот

45



X -  $\text{CH}_3\text{COONa}$  - ацетат натрия

$\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$  -  $\text{C}_2\text{H}_6$  - этан

$\text{C}_m\text{H}_{2m+2}$  -  $\text{C}_2\text{H}_5-\text{C}_2\text{H}_5$  - этан

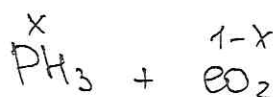
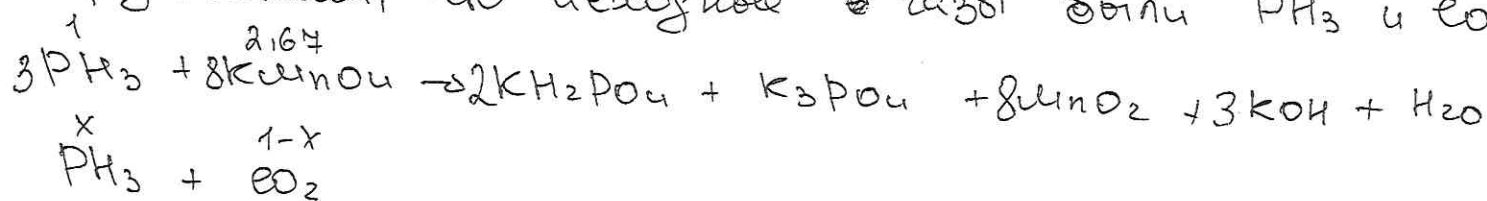
Y -  $\text{CH}_3\text{Br}$  - бромметан

54.

$$M(\text{газов}) = 4 \cdot 10 = 40 \text{ г/моль} \quad 15$$

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

предположим, что исходные газы были  $\text{PH}_3$  и  $\text{CO}_2$



$$34x + 44 - 44x = 40$$

$$-10x = 4$$

$$x = 0,4$$

$$n(\text{PH}_3) = 0,4 \cdot 2,5 = 1 \text{ моль}$$

$$m(\text{CO}_2) = 158 \cdot 2,64 = 421,36 \text{ г}$$

7

25 n5

1 M +  
2 K +  
3 A +  
4 B +  
5 A +  
6 F +  
7 B +

8 W +  
9 K +  
10 O +  
11 S +  
12 X +  
13 H +  
14 E +  
~~15~~

Удалено

56

X y  
4 2  
+ -

18111

54

A B B F  
1 3 4 4.

201101