

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача 3.

$$C : H : X = \frac{10,02}{12} : \frac{1,12}{1} : \frac{88,86}{M(X)} \quad C_3H_4Br_4$$

$$0,834 : 1,12 : \frac{88,86}{M(X)} \quad \uparrow$$

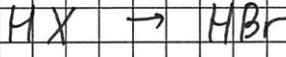
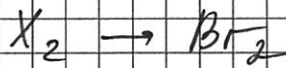
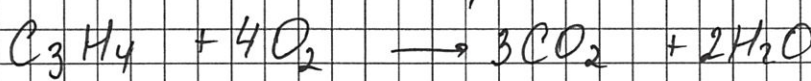
$$3 : 4,02 : \frac{88,86}{M(X)} \quad \text{структура}$$

$$M = \frac{12 \cdot 3}{0,1002} - 12 \cdot 3 - 4 = 319 \quad \cdot 4 \quad 79,75 \rightarrow Br$$

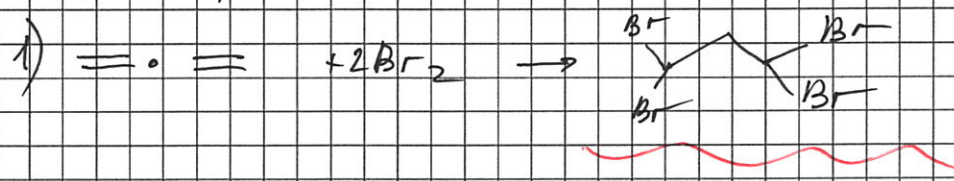
⇒ исходный углеводород → C₃H₄

структура : = • =

уравнение сгорания:



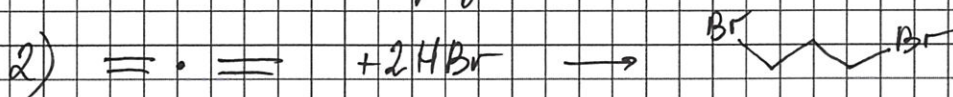
уравн. реакции:



4
6
2

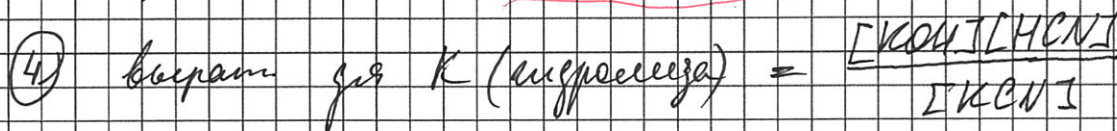
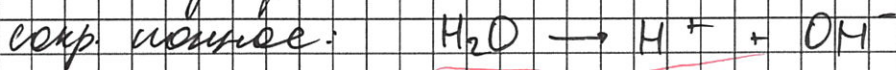
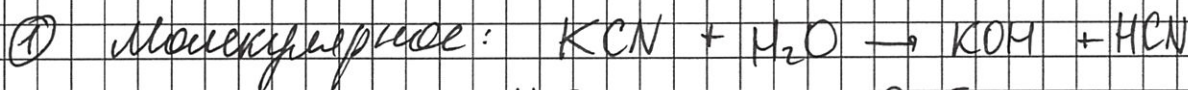
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача 3. продолжение



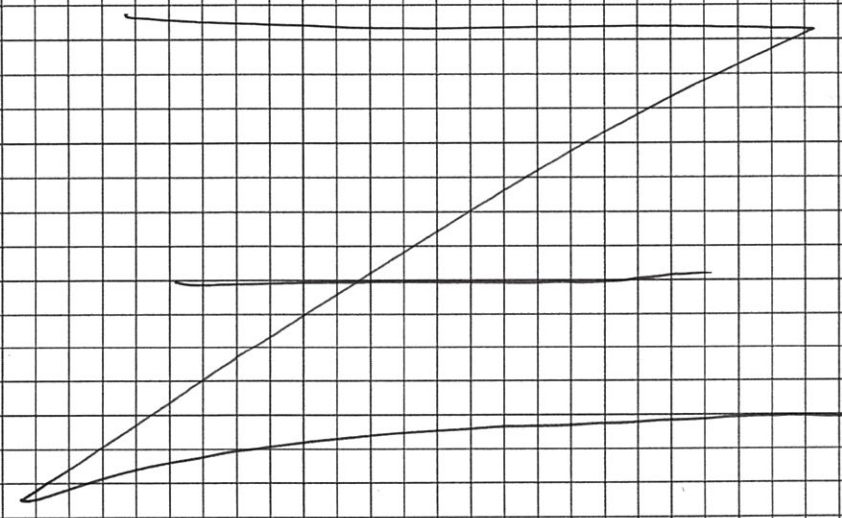
$$\text{C} : \text{H} : \text{Br} = \frac{17,85}{12} : \frac{3}{1} : \frac{79,15}{80}$$
$$3 : 6 : 2$$

Задача 4.



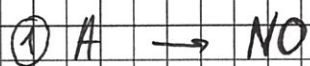
2д.

2д.

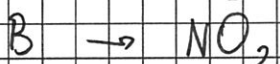
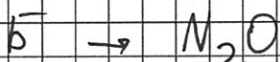


ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

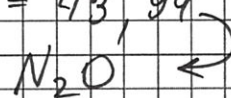
Задача 5.



~~Б~~

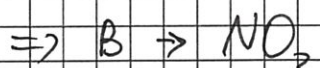


для Б: $M(Б) = M(Аr) \cdot 1,1 =$
 $= 39,948 \cdot 1,1 = 43,94$

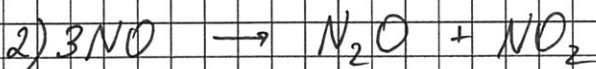
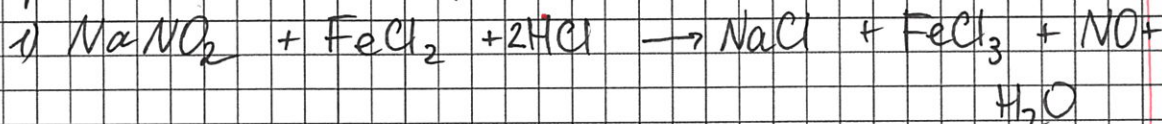


⇒ N : O = $\frac{30,43}{14} : \frac{60,57}{16} = 2,17 : 4,3481$

для В: $\omega(N) = 0,3043 \Rightarrow$
 $1 : 2 \Rightarrow$



② Уравнения реакций:



③ $\rho(FeCl_2) = 1,2 \text{ г/мл} = 1200 \text{ г/мл}$

$V(FeCl_2) = 9 \text{ мл}$

$m(\text{раствора } FeCl_2) = 9 \cdot 1200 = 10800 \text{ г}$

$m(FeCl_2) = 10800 \cdot 0,2 = 2160 \text{ г}$

$n(FeCl_2) = \frac{2160}{127} = 17 \text{ моль}$

$n(FeCl_2) = n(NO) \Rightarrow n(NO) = 17 \text{ моль}$

1 - 7d
2 - 4d
3 - 2d



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Место
для
скрепки

ОТКРЫТАЯ
ХИМИЧЕСКАЯ
ОЛИМПИАДА

МИСИС
УНИВЕРСИТЕТ



ПЕРВАЯ ЭЛЕКТРОТЕХНИЧЕСКАЯ
ОЛИМПИАДА
1886

Идентификационный номер
10-2-1848

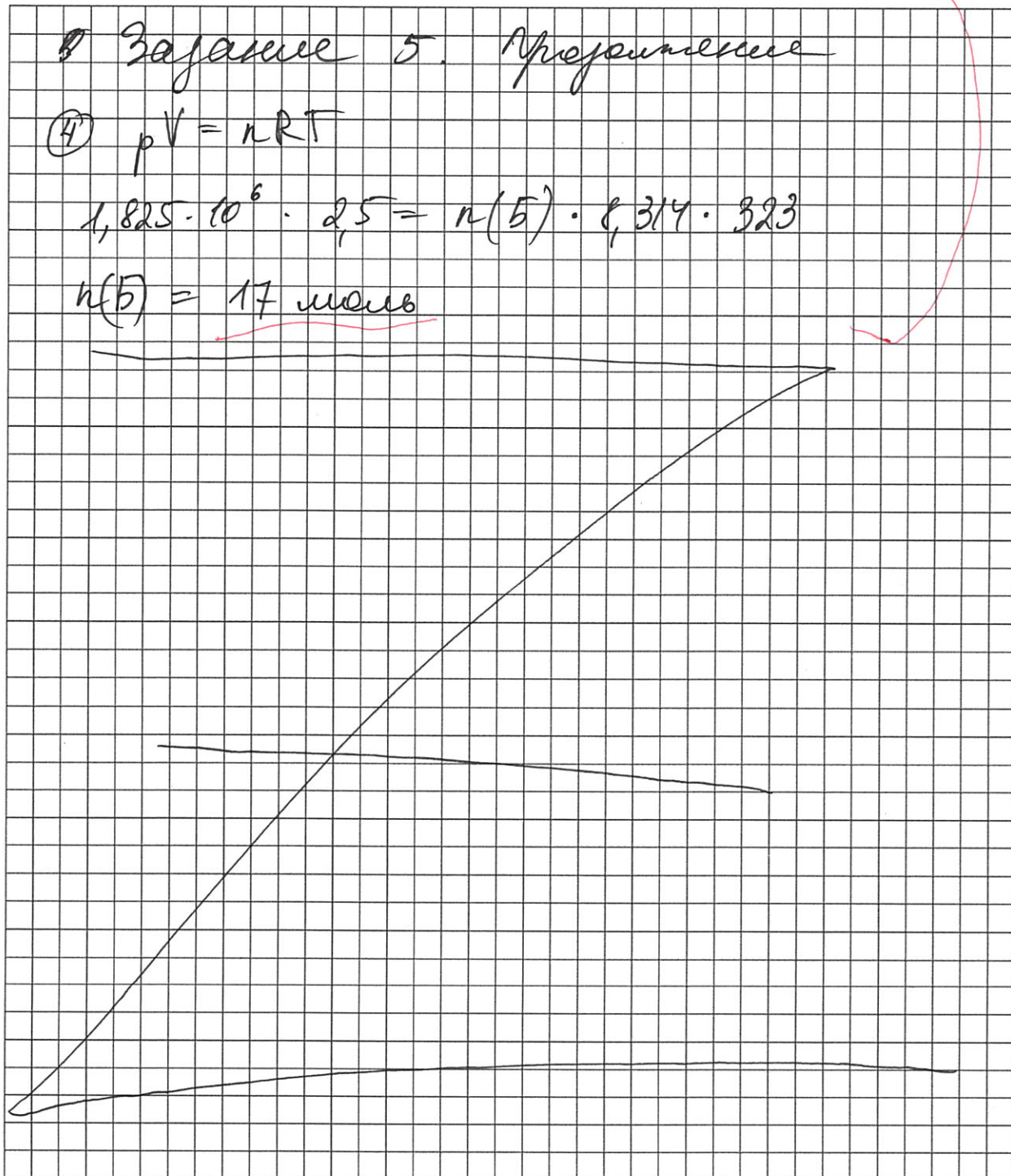
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача 5. Прямая

$$pV = nRT$$

$$1,825 \cdot 10^6 \cdot 2,5 = n(5) \cdot 8,314 \cdot 323$$

$$n(5) = 17 \text{ моль}$$



черновик



чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 6 из 6 стр.

(нумеруются только чистовики)