

Общий балл	Дата	Ф.И.О. Жюри	Подпись
41,5	21.03.25	Радостова	<i>[Signature]</i>
Шифр			043017

Задание 1

1 | 2 | 3 | 4 | 5
+ | + | + | + | +
7 | 9,5 | 17 | 8 | -

1. X - N_2 (азот)

A - N_2O_3 (оксид азота (III))

B - N_2O_5 (оксид азота (V))

C - NO (оксид азота (II))

D - NO_2 (оксид азота (IV)) 1,5

A)

B) ~~N=O~~

C) $N=O$

D) $O=N=O$ 0,5

Степени окисления N_2 : +5; +4; +3; +2; +1; 0; -3

2. E - HNO_2 (азотистая кислота)



F - HNO_3 (азотная кислота)



3. A) $2NaOH + N_2O_3 \rightarrow 2NaNO_2 + H_2O$

B) $2NaOH + N_2O_5 \rightarrow 2NaNO_3 + H_2O$

C) ~~$2NaOH + 2NO \rightarrow 2NaNO_3 + H_2$~~

D) $4NaOH + 4NO \rightarrow NaNO_3 + 3NaNO_2 + 2H_2O$

Задание 2

x - $8p^+$
y - $10e^-$
z - $5e^-$
w - $\bar{V}$
v - $1e^-$
u - $2e^-$

g - 7моль
k - $14h^+$
m - 2орбитали
n - $4e^-$
o - 4рН
p - $\bar{V}$

s - $4e^-$
t - 7моль
x -
y -
z - 2иона

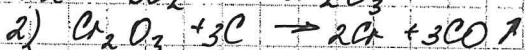
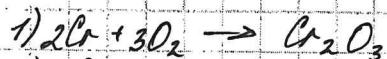
a - c = 3
a - z =
3 + p = 8
8 + d = 13
b - d = 5
b - m = 8

8 + e = 9
k - n = 4
h - t = 5
t + s = 6
o - t = 6
y + z =

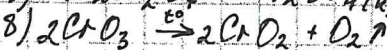
s + y =
-p =

Задание 3

1 - Cr (хром); B - Cr_2O_3 ; C - K_2CrO_4 ; E - Cr_2O_3 ; D - $K_2Cr_2O_4$; F - CrO_2 6



4)



Задание 4

