

9-4

Тетрадь

для _____

учени _____ класса _____

_____ школы _____

N1 - 5

N2 - 0

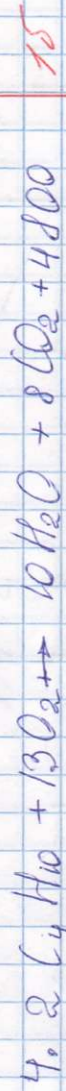
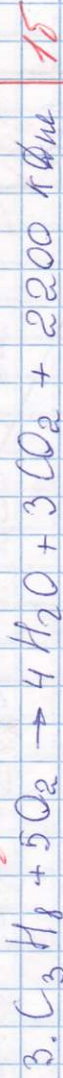
N3 - нет книг

N4 - 3,08 книг

N5 - 148 книг

2 225

19-5



2. $m = 12$

$\nu(\text{CH}_4) = \frac{12}{16 \text{ г/моль}} = 0,75 \text{ моль}$

$1 \text{ моль} = 800 \text{ кДж}$

$0,75 \cdot 800 = X$

$X = 0,75 \cdot 800 = 600 \text{ кДж}$ 15

$\nu(\text{C}_2\text{H}_6) = \frac{12}{30 \text{ г/моль}} = 0,4 \text{ моль}$

$Q = 1500 \cdot 0,4 = 600 \text{ кДж}$ 15

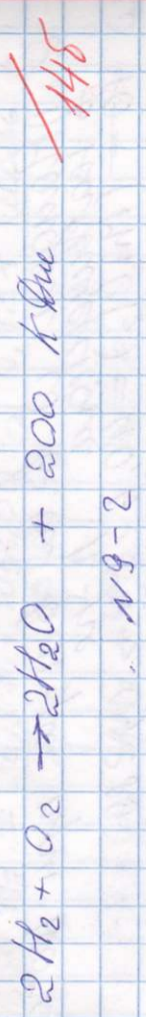
$\nu(\text{C}_3\text{H}_8) = \frac{12}{44} = 0,2727$

$Q = 2200 \cdot 0,2727 = 600 \text{ кДж}$ 15

$\nu(\text{C}_4\text{H}_{10}) = \frac{12}{58} = 0,207$

Формула: C_5H_{12} 15

Иногда и просеиваются - по химии
се закон сохранения (на I ат(С):
+ 700 $\frac{1}{2} O_2$ / моль " + 2 ат Н) значение Q_{max}
" без учета атомов " - $Q \approx 800 - 700 = 100$
" $\frac{1}{2} O_2$ / моль, это соответствует



сербристо-белый порошок простое
вещество - металл, окисл. степень
не высвободится солей в кинетод,
выпускается / инертной окисл.
А - Mn, B - MnO, B - $MnCl_2$



Мин амбамин, часть $MnCl_2$
перемешивать в кр-т $MnCl_2 \cdot nH_2O$
самобуд 38,1%

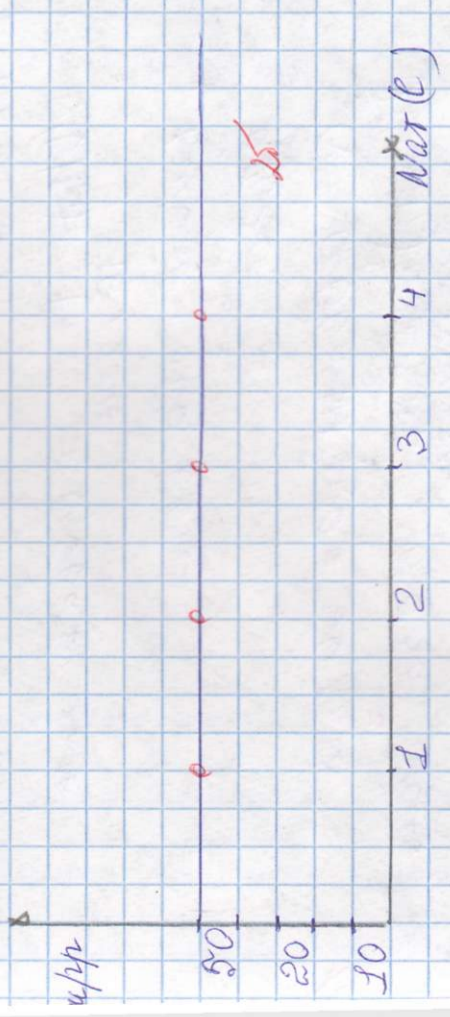
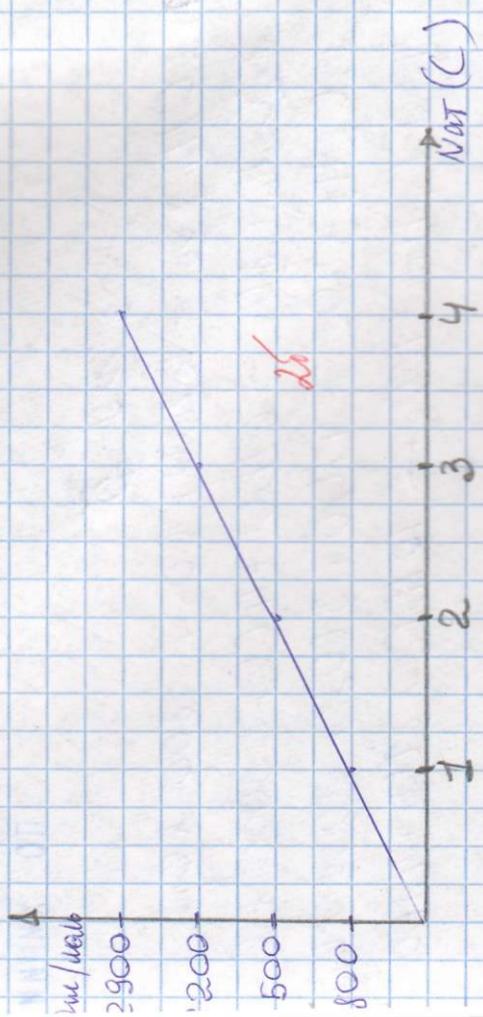
$M(nH_2O) = 10 \frac{1}{1000} = 100\%$

$M(MnCl_2) = \frac{55 + 35,5 \cdot 2}{55 + (35,5 \cdot 2)} = 91,7\%$

$M(nH_2O) = 12 \frac{1}{1000} = 120 \frac{1}{1000} = 120$

~~145~~ Амбамин, порошок кр-т.
F - $MnCl_2 \cdot 2H_2O$

$Q = 0,014 \cdot 2900 = 49,88$ 15



$v = \frac{pV}{pT} = \frac{101325 \cdot 4.1}{1013 \cdot 333} = 0,150 \text{ моль}$

1 моль - X

$0,150 \text{ моль} = 540 \text{ кДж}$

$Q = \frac{540}{0,150} = 3600 \text{ кДж/моль}$ 15

A-Mn б- MnO б- MnCl₂ Т- MnCl₂ · 2H₂O
1.2Mn + O₂ → 2MnO

MnO + 2HCl → H₂O + MnCl₂
MnCl₂ + H₂O ⇌ MnCl₂ · 2H₂O

1) Нагрев в б-ва в р-ре при 100°C
в растворе р-ре
40 = (MnCl₂) = 40,6 / 40,6 + 100 ≈ 0,289

2) Нагрев в (MnCl₂) в р-ре при -20°C
в насыщенном р-ре
(MnCl₂) ≈ 39,4 / 130,4 ≈ 0,234

Нагрев в б-ва, охлаждено в
р-ре при -20°C
б-ва при Т ≈ 40,6 - 39,4 = 0,254
40,6

Нагрев m(MnCl₂) в Кр-ре
100 · 0,289 · 0,254 = 7,3412

Нагрев m H₂O при Т
v MnCl₂ = 1/2
v H₂O

v MnCl₂ ≈ 7,341 / 170 ≈ 0,059
v H₂O ≈ 0,118 m H₂O = 0,118 · 2 = 0,236

m Г = 7,3412 + 0,236 Г ≈ 7,5772

3. 49-1

v H₂ = 2,87 · 105000 ≈ 0,121 моль + 35.
8,31 · 103 · 298

Fe₃O₄ + 4H₂ = 4H₂O + 3Fe + 2

v Fe₃O₄ = 1/4 → v Fe₃O₄ = 1/4 H₂

v Fe₃O₄ = 0,121 · 4 = 0,484 моль ✓ -

m Fe₃O₄ = 0,484 · 232 ≈ 112,2882 моль -

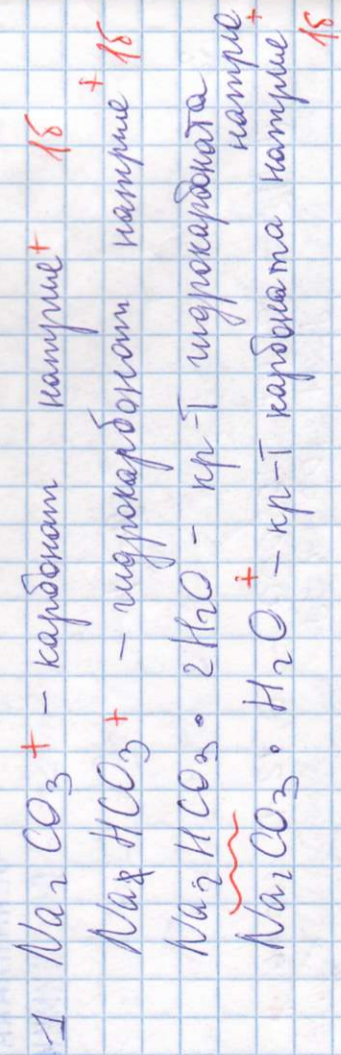
1.2x + 2H₂O → 2XOH + H₂ Me-Na

2x + 2H₂O → 2XOH + H₂ 0,6

* 39,0983 · x + 23x = 20.
0x = 0,323

Ответ: Me - Na ✓ -

29-2 4



38

Задание №3

Тетрадь

для _____

учени _____ класса _____

_____ школы _____

Новиков

Дмитрий

188

48

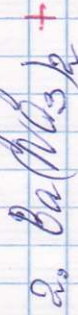
88

$$\frac{\quad}{\Sigma = 308}$$

Смесь 1:



Содержимым I⁻ с помощью Ag⁺



Испариваем Ba²⁺ с помощью SO₄²⁻

Смесь 2:

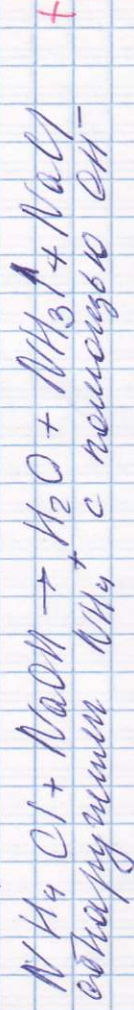
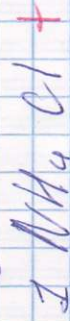


Испариваем CO₃²⁻ с помощью H⁺

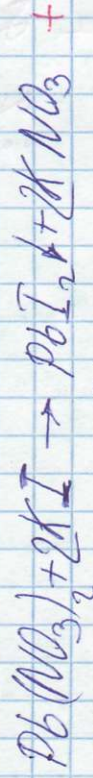


Содержимым Mn²⁺ с помощью OH⁻

Смесь 3

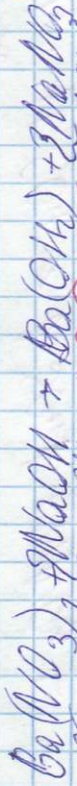


Испариваем NH₄⁺ с помощью OH⁻



осаждается Pb^{2+} с образованием I^-

Смесь I



осаждается Ba^{2+} с образованием OH^- (нагревание)
Смесь II



год выделяется H^+ с образованием CO_3^{2-}

Смесь I:



выделяется OH^- с образованием NH_4^+