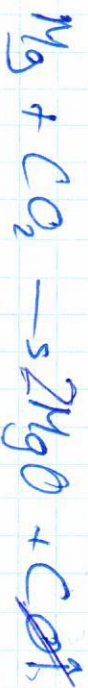


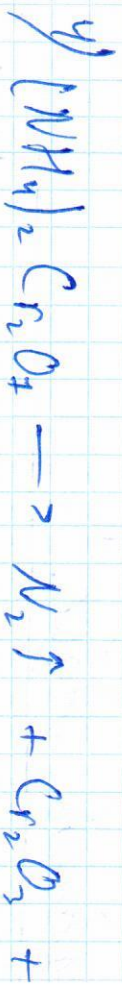
Wegener natywarat 21, 06 xcar.



28.07.



Be in pluckum natywarat 21
natywarat O_2 , Cl_2 , O_3 , CO_2
& stuc pluckum natywarat pa
okulental, a Mg - becmat



$$n(\text{H}_2\text{O}) = 4 \text{ wate}$$

$$n(\text{N}_2) = 1 \text{ wate}$$

Трапезевская часть

инерт = 265,5 г

$$\text{BaCl}_2 = \frac{204}{265,5} \cdot 100\% = 78\%$$

$$[\text{NaCl}] = \frac{58,5}{265,5} \cdot 100\% = 22\%$$



используем р-р AgNO_3 т.к. он является окислительным реагентом и хлор в своем состоянии окисления 0 все эти реагенты в осадок не вступают AgCl .



наблюдаем р-р H_2SO_4 , можно заметить NaCl и $\text{BaCl}_2 \Rightarrow$

$\Rightarrow \text{BaSO}_4$ вынаем в осадок, в то время как Na_2SO_4 растворяется в HCl . Выпаривали растворившиеся раствор BaSO_4 (т) и NaCl (м) \Rightarrow NaCl выпаривался, а BaSO_4 осаждался в избытке воды. Во втором же NaCl растворе выпаривался сдв в-ва.



$$n(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6) = \frac{1}{180} = 0,03 \text{ (моль)}$$

$$n(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}) = \frac{1}{46} = 0,02 \text{ (моль)}$$

$$m(\text{C}_2\text{H}_{12}\text{O}_6) = 0,03 \cdot 180 = 5,4 \text{ (г)}$$

$$m(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}) = 0,02 \cdot 46 = 0,92 \text{ (г)}$$

$$E(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6) = 5,4 \cdot 3,9 = 21,06 \text{ (ккал)}$$

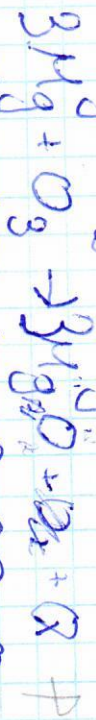
$$E(\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}) = 0,92 \cdot 4,1 = 3,77 \text{ (ккал)}$$

Итого: H_2 растворенное в воде и в NaCl

X 354

78

3.2



Georgiy nomenklatsiya c yuznachem C
6 perevalom i boigevsennye Q

34

Dano:

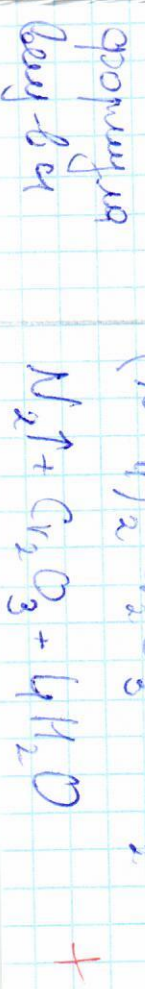
Georgiy

$$V(N_2) = 22,4 \text{ l} \quad n(N_2) = \frac{22,4}{22,4} = 1 \text{ mol}$$

$$n(Cr_2O_3) = 1 \text{ mol} \quad n(H_2O) = \frac{9}{18} = 4 \text{ mol}$$

$$w(O_2) = 31,58\%$$

$$m(H_2O) = 42,2$$



Georgiy

Объем: $(NH_4)_2CO_3$ - сульфид
аммония 10

3.3

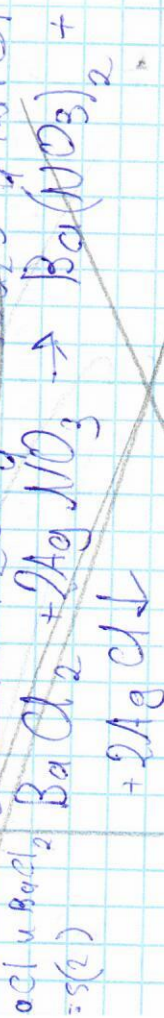
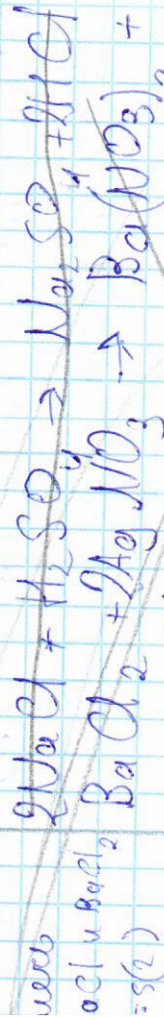


CO_2 - второе соединение 20

Трактат. раствор

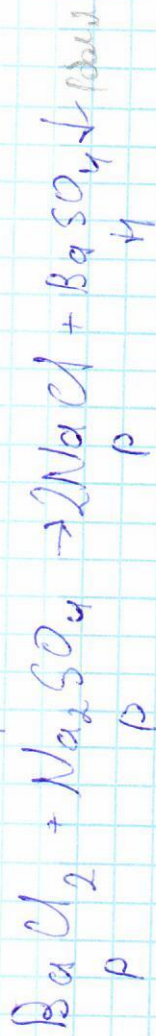
Дата

Температура



$AgCl$ - белый осадок

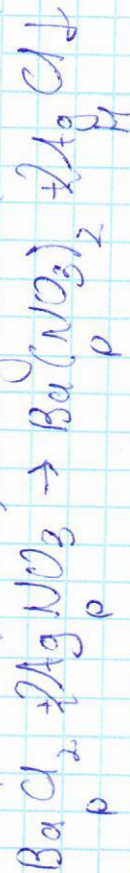
Трактат. раствор



$BaSO_4$ - белый осадок



осадок, растворим в $NaCl$ 20



$AgCl$ - белый осадок

осадок, растворим в $Ba(NO_3)_2$

150

Wormen.

Die Reaktion verläuft wie
bei einer Kugel. Die Masse
beim ersten Versuch.



Die Masse vergrößert sich

~~Die Masse vergrößert sich~~
erhöht sich (HCl) wegen
Kupfer war



Die Masse vergrößert sich wegen
~~Die Masse vergrößert sich~~

Die Masse vergrößert sich wegen
Kupfer war



Die Masse vergrößert sich
wegen Kugel und BaSO₄ (bei Versuch)

X 3 e 2

Reaktion 9-3



Reaktion, wie eine andere
1.2 \Rightarrow wie es verläuft

Die Masse vergrößert sich
wegen Kugel und BaSO₄



Задача 9-2



Сравни сравните реакцию с

магний, калий в реакциях

со всеми этими веществами

с бинарными соединениями

и др.

Задача 9-4

Сравните бинарные соединения



Прогнозируйте свойства

$CaSO_4$ и сравните с $CaCO_3$

свойства кальция. При сжигании

кальция в кислороде образуется

оксид кальция CaO . Сравните

свойства CaO и $Ca(OH)_2$

свойства $CaSO_4$ и $CaCO_3$

свойства $CaSO_4$ и $CaCO_3$

свойства $CaSO_4$ и $CaCO_3$

Задача 9-7

Сравните свойства

$CaCl_2$ и $CaSO_4$

свойства $CaCl_2$ и $CaSO_4$

свойства $CaCl_2$ и $CaSO_4$

$CaCl_2 + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2 + H_2$

$CaCl_2 + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2 + H_2$

$CaCl_2 + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2 + H_2$

10- ...

Spektralanalyse

X 3e

Die folgende Spektralanalyse
2 cm b hoch b 100 pm
Nichtlinear Spektralanalyse
100/2.

Formel b periodischer Funktionen
HSTa & eigentliche Eigen
BaSO₄

BaCl₂ + H₂SO₄ → BaSO₄
Nur gilt es nur nur nur
eigentlich BaCl₂

$m(BaCl_2) = n \cdot M$
 $m(BaCl_2) = \frac{0.01}{4} (H_2SO_4) = 4$
 $= 0.0025$

$m(BaCl_2) = 0.01 / 35.5 \cdot 2.01$

$= 2(1)$ oder anders

$= 2(2) \Rightarrow m(HCl) = 3(3)$

Nur gilt es $m(HCl) = \frac{3}{5} = 0.6$

$|K_{AC}(t)| = 100\% - 60\% = 40\%$ (c)

$$\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$$

квантилем 25% > 15%

Mr A J
25%
Mr A J
25%
Mr A J
25%

[illegible]

13. Well-indicated procedures (6 days)
encourage NAD, formic acid.

Встретившись на берегу Дуна
поблизости Раджуца с Ханом ишим.
Басой - перемолотыми. Они спали-

inquiries in
Michigan & West
on
p-pad
completeness

X 551

Brugemba: Hall, Bach, P-P H2SO4

[illegible]

Pullville

$$m(\text{HCl}) = 52$$
$$m(\text{BaCl}_2) = 52$$
$$2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{HCl}$$
$$n(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,0$$
$$\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{BaSO}_4 + \text{HCl}$$

(p.p)
m(euler)-?

$$n = \underline{m} \quad \text{with } \{m = n \text{ cell}\} \quad m(H_2SO_4) = 0$$

restoration) - ?

$$W = \frac{m_b}{m_p} \cdot 100\%$$
$$n(\text{NaCl}) = \frac{5}{58,5} = 0,085 \text{ mol/L}$$
$$\frac{n(\text{BaCl}_2)}{208} = 5 = 0,024 \text{ mols}$$
$$\frac{d\rho}{dn}(H_2SO_4) = \frac{x}{n}(NaCl) \quad x = 0,02$$
$$\frac{0.01}{n} (H_2SO_4) = \frac{x}{n} (BaCl_2) \quad x = 0.01$$

①

