

Администрация
Белгородского района
Белгородской области
Управление образования
308519, Белгородский район,
пгт. Северный,
ул. Олимпийская, 86
тел.: 39-90-30, факс: 39-90-34

28-8-01

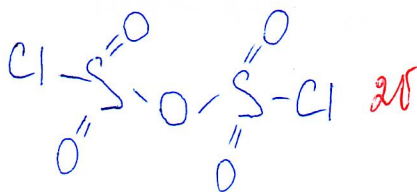
Н1 - 106. Харинко И. В.
Н2 - 98
Н3 - 38
Н4 - 1,55

Задание 1

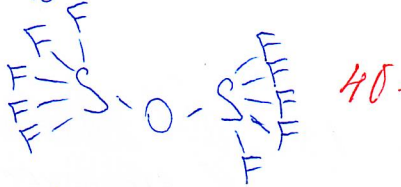
1. $\text{SOCl}_2, \text{SOF}_2, \text{SOBr}_2, \text{SOClF}, \text{SOFBr}, \text{SOClBr}; \text{SOI}_2$ - нестабильны

Омбери: 6 об.

2. $\text{S}_2\text{O}_5\text{Cl}_2$:



3. S_2OF_{10} :



4. $(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,104 \text{ моль} \cdot 0,0451 \text{ моль/л} = 4,8104 \cdot 10^{-3} \text{ моль}$

$n(\text{HBr}) = 0,104 \text{ моль} \cdot 0,0501 \text{ моль/л} = 5,2104 \cdot 10^{-3} \text{ моль}$

$n(\text{H}_2\text{SO}_4) = \frac{4,8104 \cdot 10^{-3}}{5,2104 \cdot 10^{-3}} = 1,5 \Rightarrow \text{образов. } 3\text{H}_2\text{SO}_4 \text{ и } 2\text{HBr}$

$\Rightarrow n_x = \frac{1,5}{5,2104 \cdot 10^{-3}} = 384 \frac{1}{\text{моль}} \Rightarrow \boxed{\text{S}_3\text{O}_8\text{Br}_2} +$

$\text{S}_3\text{O}_8\text{Br}_2 + 4\text{H}_2\text{O} =$

48.
N1 - 105

$n_1 = n_2$

Задание 2

1. $\text{Cr}(\text{OH})_3 \xrightarrow{+} \text{Cr}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

2. CuO - ~~черный~~ цвет; $\text{Cu}(\text{OH})_2$ - ~~голубой~~ цвет. Решим систему:

4. $4\text{Ce}(\text{OH})_3 + \text{O}_2 = 4\text{CeO}_2 + 6\text{H}_2\text{O} + 2\text{H}_2\text{O}_2$

6. $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{O}_2 = 2\text{Fe}_3\text{O}_4 + 6\text{H}_2\text{O} + (\text{O}_2 - \text{разобразный продукт})$

2. $A = (\text{M}(\text{OH})_2) = 1 \text{ моль} \cdot (\text{M} + 34) \frac{1}{\text{моль}} = (\text{M} + 34) \frac{1}{2}$
 $n(\text{M}) = \frac{x}{\text{M} + 16} \Rightarrow \text{M} + 16 = x(1)$

2) $n_1 = 21(\text{OH}) \frac{x}{\text{M} + 34}; n_2(\text{M}) = \frac{64,86}{\text{M} + 16}$
 $\Rightarrow \frac{x}{\text{M} + 34} = \frac{64,86}{\text{M} + 16} (2)$

Решим систему:
 $\frac{\text{M} + 16}{\text{M} + 34} = \frac{64,86}{\text{M} + 16} \Rightarrow \text{M} = 63,538 \frac{1}{\text{моль}}$
искомое

55 -

Всего 98 оф. Определено
Д. Велес (1)

Задача 4

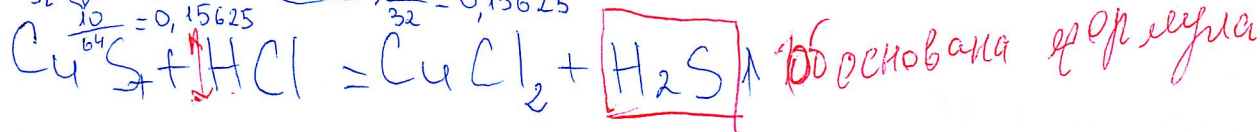
~~X=Cu, Y=S~~ X=Cu, Y=S, U=CuS; Z=H₂S (мусорные данные) 1,56

$$1. M(CuS) - w(Cu) = \frac{64 \cdot 100\%}{96} = 66,67\%$$

$$w(S) = \frac{32 \cdot 100\%}{96} = 33,33\%$$



$$\underset{64}{Cu} \cdot \frac{10}{64} = 0,15625$$



основана формула

$$3. V_{H_2S} = 0,15625 \cdot 22,4 \text{ л/моль} = 3,5 \text{ л}$$

$$4. Cu = \frac{5}{64} = 0,078125 - \text{недостаток}$$

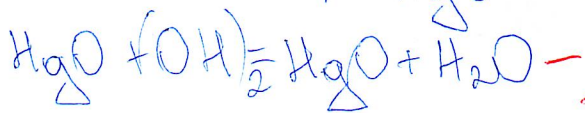
$$S = \frac{10}{32} = 0,3125 \Rightarrow$$

$$V_{H_2S} = 0,078125 \cdot 22,4 \text{ л/моль} = \boxed{1,75 \text{ л}}$$

N4 1,56. Лихтерштейн А.С.
Мокроусова Д.Н.

Задача 3

Менее открыт O₂ и Cl₂



N3-35 Тарасов / 219. Телушица
Александр У.В. Толкачев

Администрация
Белгородского района
Белгородской области
Управление образования
308519, Белгородский район,
пгт. Северный,
ул. Олимпийская, 8б
тел.: 39-90-30, факс: 39-90-34

Х-8-02
Харченко А.
№ 1-6
№ 2-5
№ 3-4
№ 4 X

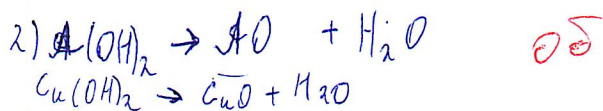
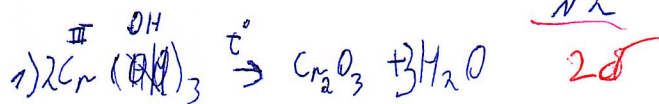
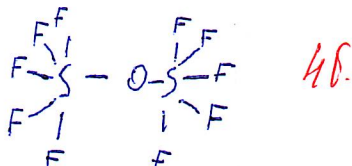
№ 1

1) Оксид серы(IV) может существовать в об.

2)

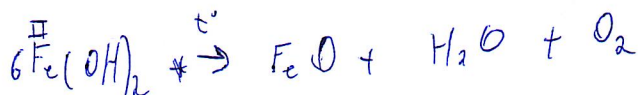
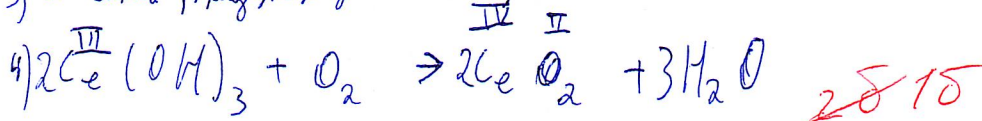


3) $\text{S}_2\text{O}_7^{2-}$



3)

3) А-сильный, прообраз, разложение - термический 25



№ 3

1) А - H_2O 15

В - H_2 15

Х - O_2 15

2) Y - SO -

3) Z - O_3 15

№ 3-45

И. В. Тюменцев
И. В. Тюменцев



№4

28.02

1)

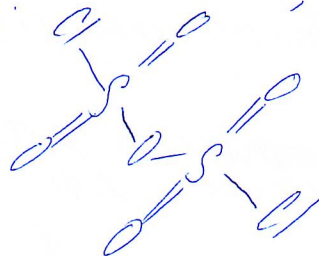
X

Директор Д.С.
Морозов Д.Н.

Администрация
Белгородского района
Белгородской области
Управление образования
308519, Белгородский район,
пгт. Северный,
ул. Олимпийская, 85
тел.: 39-90-30, факс: 39-90-34

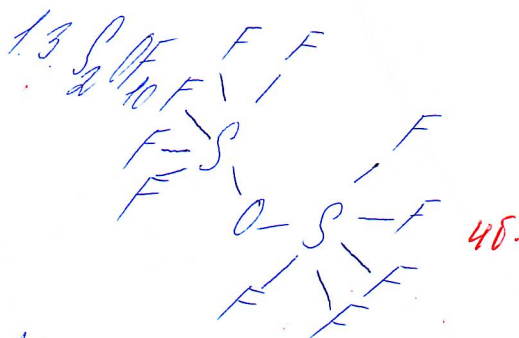
2-8-08

1.1. SO_2 , $SOBr_2$, $SOCl_2$, SO_2F_2 , SO_2BrF , SO_2ClBr 05.



25.

w1 - 12
w2 - 2
w3 - X
w4 - X



46.

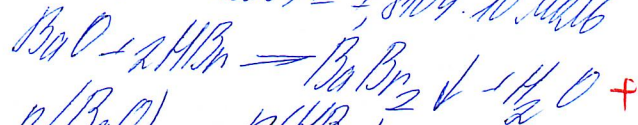
$$\begin{aligned} 1.4. \quad n(\text{H}_2\text{SO}_4) &= 0,104 \cdot 0,0451 \frac{\text{моль}}{\text{л}} = 4,8104 \cdot 10^{-3} \text{ моль} \\ n(\text{HBr}) &= 0,104 \cdot 0,0501 \frac{\text{моль}}{\text{л}} = 5,2104 \cdot 10^{-3} \text{ моль} \\ \frac{n(\text{H}_2\text{SO}_4)}{n(\text{HBr})} &= \frac{4,8104 \cdot 10^{-3}}{5,2104 \cdot 10^{-3}} = 1,5 \Rightarrow \end{aligned}$$

\Rightarrow образовалось $3\text{H}_2\text{SO}_4$ и 2HBr

$$\Rightarrow n_0 = \frac{5,2104 \cdot 10^{-3}}{2} = 2,6052 \cdot 10^{-3} \text{ моль} \Rightarrow \text{S}_2\text{Br}_2 +$$



$$n(\text{H}_2\text{SO}_4) \cdot n(\text{BaO}) = 4,8104 \cdot 10^{-3} \text{ моль}$$



$$\frac{n(\text{BaO})}{2} = \frac{n(\text{HBr})}{2} = \frac{5,2104 \cdot 10^{-3}}{2} = 2,6052 \cdot 10^{-3} \text{ моль}$$

$$\Rightarrow n_3(\text{BaO}) = 4,8104 \cdot 10^{-3} - 2,6052 \cdot 10^{-3} \text{ моль}$$

$$\Rightarrow m(\text{BaO}) = 0,004156 \text{ моль} = 1,543588 \text{ г}$$



25.

д/д Ветеринар НВ
Пит. Овощников Т.Д.

N3 - X *Иванов Иван Иванович*
Трудовой ит.

N1 - 128. *Карпенко Г.Т. КД*
Родина С.Р. КД

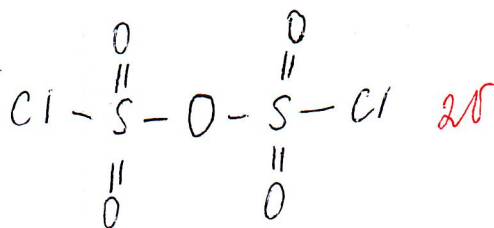
N4 - X *Иванов Иван Иванович*
Морозов Д.М.

Администрация
Белгородского района
Белгородской области
Управление образования
308519, Белгородский район,
пгт.Северный,
ул. Олимпийская, 8б
тел.:39-90-30, факс:39-90-34

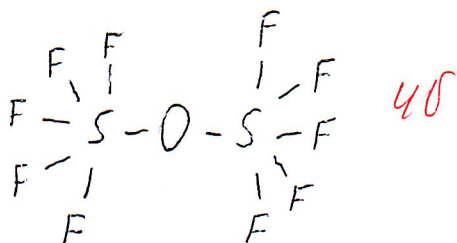
Задание 1

1. Ответ: 6 об

2. $S_2O_5Cl_2$:



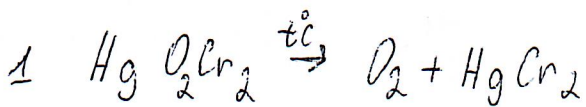
3. S_2OF_{10} :



№1 - 60 Караченко Л.П. ~~Долженко А.Р.~~

4.

Задание 2



№2 Веллик Н.В.
ОБ.Оф. Овчинкова Т.Д.

2

3

4

№3 - X

Морозова В.В.
Морозова В.В.

№4 - X

Морозова В.В.
Морозова В.В.