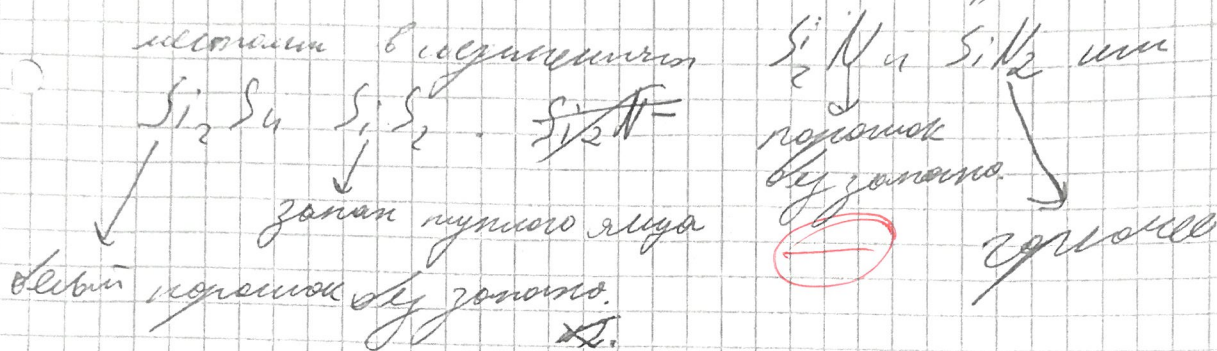


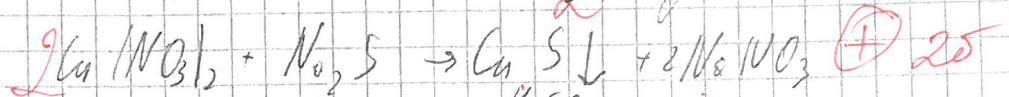
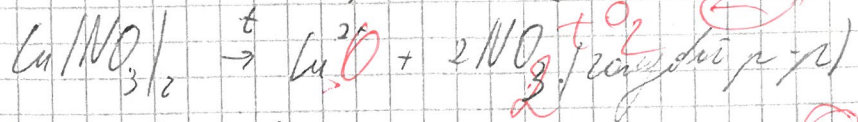
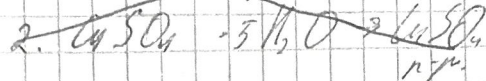
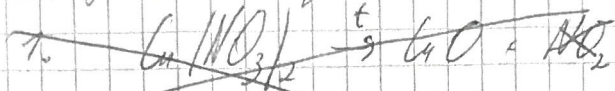
Thema: Umformung von Halbleitern, umkehrbare
Leitfähigkeit durch Zugabe von Si oder Sb



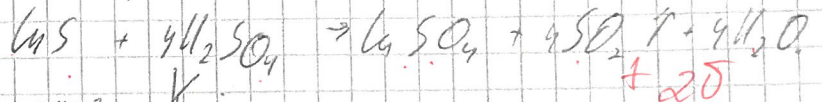
1	2	3	4	5	6	Σ
20	145	125	05	19,9	205	67,9

Пылевая дым
№ 2

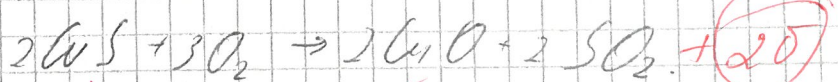
A - безводный оксид меди (II), $(\text{Cu}/\text{NO}_3)_2$ +25
 может X - окислитель меди (II), а Y - CuS +25
 Z - сульфат меди (II) CuSO_4 +25



Растворение в H_2SO_4 и реакция:



Горение Y:



$\Sigma 140$

Тверд. бр.

- A - $\text{CO}_2 \uparrow$ доз. збави, доз. збави + 25
 B - $\text{SO}_2 \uparrow$ доз. збави, доз. збави + 25
 C - $\text{NO}_2 \uparrow$ доз. збави, доз. збави + 25

с. карбонати NaOH :

- 1) $\text{CO}_2 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O} + 25$
 2) $2\text{NO}_2 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{NaNO}_2 + \text{NaNO}_3 + \text{H}_2\text{O} + 25$
 3) $\text{SO}_2 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} + 25$

Укрупнені дані:

$n = \frac{116}{9}$ моля на об'єм 1 моль $\text{Sn} = \text{Na}$

Висновки:

$M(\text{CO}_2) = 44 \text{ г/моль}$

$M(\text{SO}_2) = 64 \text{ г/моль}$

$M(\text{NO}_2) = 46 \text{ г/моль}$

Сумарна кількість молей газів:

$\Delta n = n(44 + 64 + 46) = \frac{116}{9} \cdot 154 = \frac{17864}{9} \text{ моль}$

Для повного згорання NaOH

необхідно використати 1 моль, тобто 40 г.

Усі дані відповідають умовам задачі.

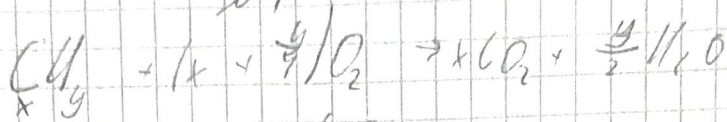
Середнє значення молярної маси газів:

Висновок: молярна маса газів

на $\frac{184}{9} \cdot \frac{154}{9} \text{ моль}$

$\Sigma 125$

Пирот Луна



используют CO_2 и

разнообразии х и у по химическим формулам

хим. строения и химических

свойств и летучей группой, которая

попадает. Все зависит от берущего

свойства и летучести этой группы,

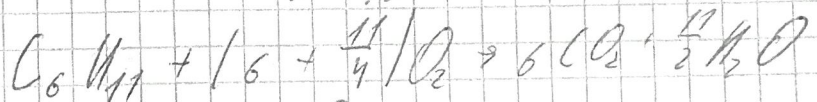
составляет химическую основу

и приспособления к среде обитания

у насекомых и птиц от полета в воздухе.

используют $M CO_2$ и $N_2 O$

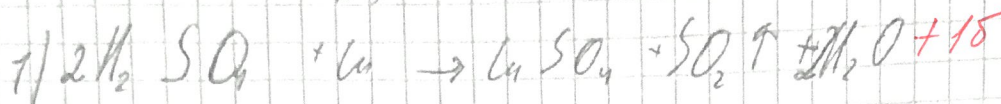
для дыхания и размножения.



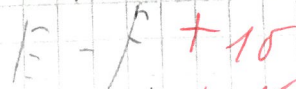
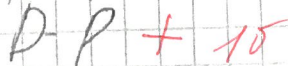
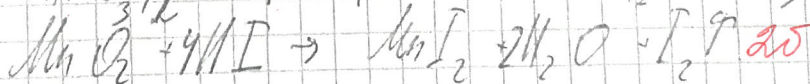
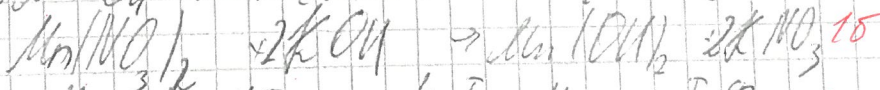
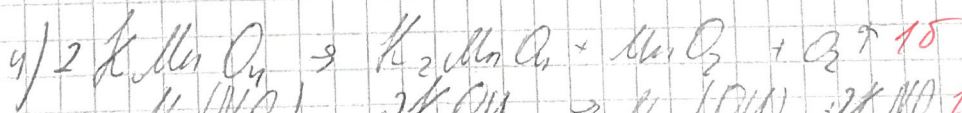
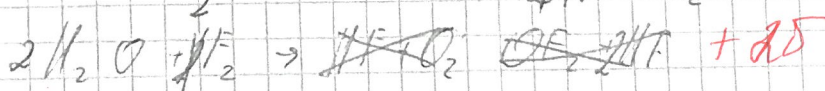
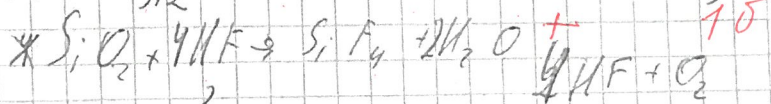
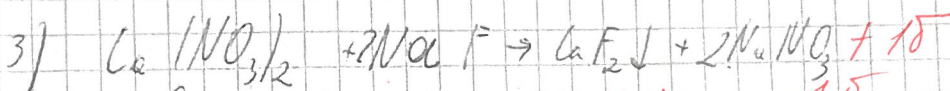
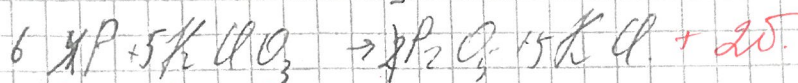
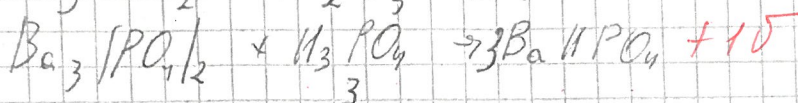
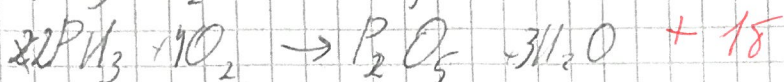
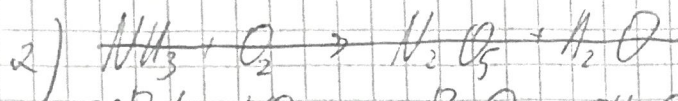
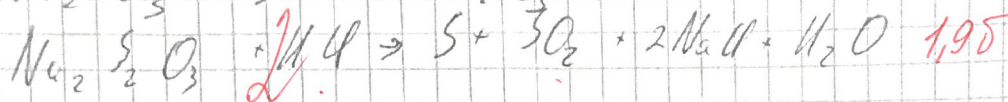
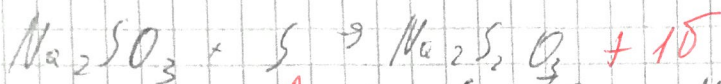
05

Техический

X3 25095



применение серы и соединений
сера и ее соединений



$\Sigma 19,9$ (задание 5)

Турбо тур.

но.

$$\Delta T_{\text{тур}} = K_{\text{тур}} \cdot m$$

$$\Delta T = K_{\text{тур}} \cdot m$$

ΔT - разница температур

$K_{\text{тур}}$ - коэффициент теплообмена

m - масса воды, протекающей

по турбине в течение времени t

по формуле

Масса воды, протекающей

$$G_{\text{тур}}$$

$$G = 12 \text{ л/сек} \cdot 10 \cdot 120 \text{ г/л} = 14400 \text{ г}$$

$$M = 12 \text{ л/сек} \cdot 8 = 96 \text{ г/сек}$$

$$\text{Вода} : 120 \cdot 120 = 14400 \text{ г/сек}$$

$$\text{Масса протекающей} 642$$

$$642 : 120 \text{ л/сек} = 5,35 \text{ л/сек}$$

Масса протекающей:

$$\text{для расхода} 250 \text{ л} = 0,25 \text{ м}^3$$

$$\text{для расхода} 250 \text{ л} = 0,25 \text{ м}^3$$

Масса воды, протекающей

$$\text{по формуле} m = 0,5 \cdot 1000 / 0,25 \text{ м}^3 =$$

$$2000 \text{ кг}$$

$$\Delta T \text{ для расхода} : \Delta T = K_{\text{тур}} \cdot m = 2,57 \text{ К} \cdot 1000 \text{ кг} =$$

$$2570 \text{ К} = 5,14 \text{ К}$$

для расхода:

$$\Delta T = 3,88 \text{ К} \cdot 1000 \text{ кг} = 3880 \text{ К} = 7,76 \text{ К}$$

температура при входе

$$\Delta T \text{ для расхода} : T_{\text{вх}} = 5,5 \text{ °C} \quad T_{\text{вых}} = 5,5 + 7,76 = 13,26 \text{ °C}$$

Тяжелый бен
~ 6 углеводородов

X325095

в керосин

$$0,36^{\circ}\text{C} - 273,15 + 0,36 = 273,51\text{K}$$

Для пароводов

$$T_{\text{на}} = -63,5^{\circ}\text{C}$$

$$T_{\text{крит}} = -63,5^{\circ}\text{C} - 7,76^{\circ}\text{C} = -71,26^{\circ}\text{C}$$

в керосин

$$-71,26^{\circ}\text{C} = +273,15 - 71,26 = 201,89\text{K}$$

Уточн.

расчеты подтвердили, что +
кристаллографическая и структурная
константы подтверждены.

205