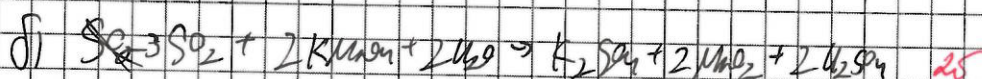
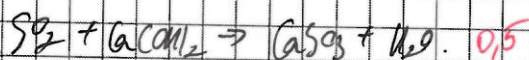
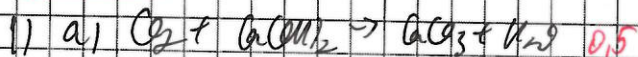


ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

Задача № 11-1



2)  $n(CO) = \frac{0,336}{22,4} \cdot 2 = 0,03 \text{ моль}$

$n(S) = n(SO_2) = 1,5 n(KMnO_4) = 1,5 \cdot 40 \cdot 10^{-3} \cdot 0,1 = 0,006 \text{ моль}$

Если 1, то соотношение S-содержащих веществ  $n(S) : n(CO) = 1 : 5$

$n : S = 5 : 1$

Если 2, то  $n : S = 70 : 2$

Если 3, то  $n : S = 15 : 3$

10 и более  $n$  в мольтах это мало, поэтому

$M(\text{моль}) = \frac{2,356}{0,006} \approx 392 \text{ г/моль}$

3)

5) Соотношение массовых и молярных долей элементов в смеси  $n$ .

черновик

чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 1 из 5 стр.

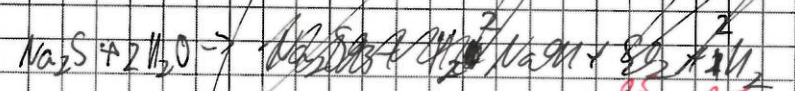
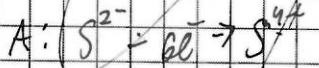
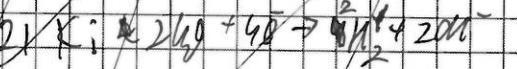
(нумеруются только чистовики)

1	2	3	4	5	Σ
3	8	19,5	12,5	0	43

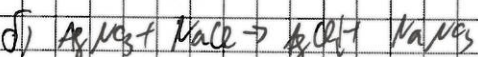
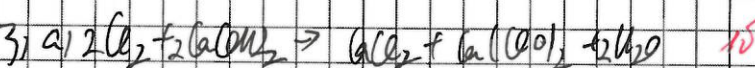
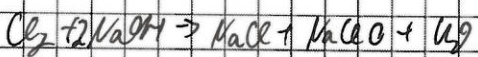
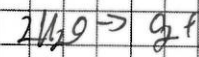
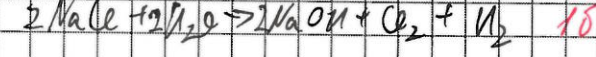
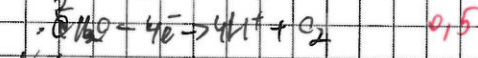
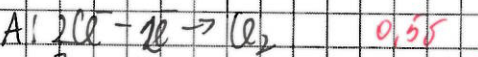
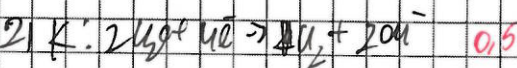
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

11-2

1) Вещь, А - это группа сульфиды  $\text{Na}_2\text{S}$ ,  $\text{Li}_2\text{S}$ ,  $\text{K}_2\text{S}$ ,  $\text{Rb}_2\text{S}$  или  $\text{Cs}_2\text{S}$ .

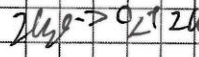


1) Вещь, А - это ~~группа~~ ~~сульфиды~~ ~~хлориды~~  $\text{NaCl}$ ,  $\text{KCl}$ ,  $\text{RbCl}$ ,  $\text{CsCl}$ ,  $\text{LiCl}$  или  $\text{AgCl}$ .  
 члориды  
 щелочи  
 но не  $\text{LiCl}$ .



4)  $\text{Ca}$  имеет 2 валентности, но  $\text{Ca}^{2+}$  не существует, но  $\text{Ca}^{2+}$  и  $\text{F}^-$

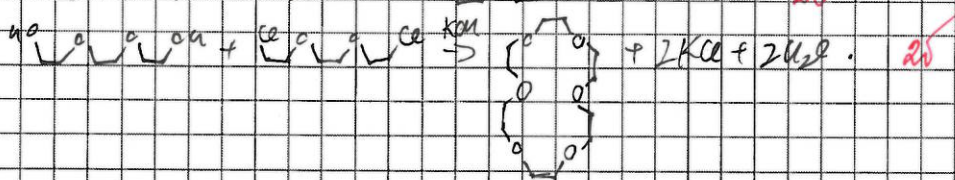
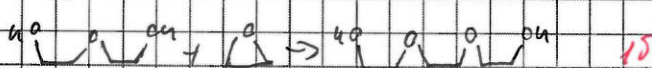
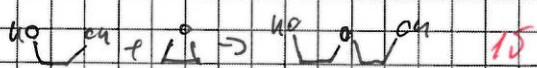
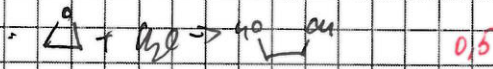
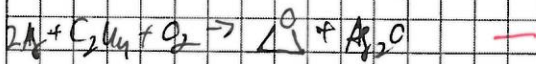
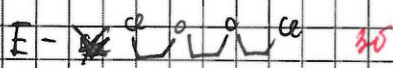
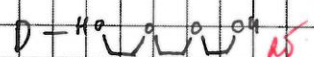
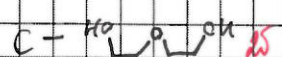
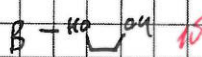
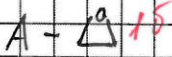
нумеруются в наз, это будет при электролизе  $\text{CaF}_2$  0,5



5)

ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

11-3



Вопрос № 2. Для получения иона  $Al^{3+}$  при соединении  $Al^{3+}$  и  $K^+$  геле.

Вопрос № 3. Какую функцию выполняет комплекс с  $Al^{3+}$  -  $Al^{3+}$  -  $Al^{3+}$  15

19.55



черновик

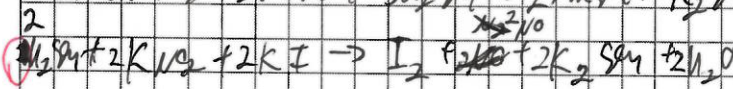
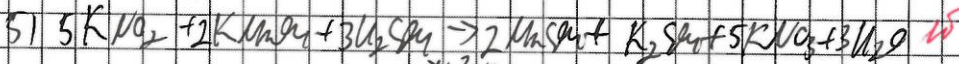


чистовик

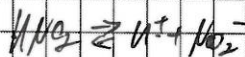
ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

11-4

4)  $\text{HNO}_3$  - азотная кислота 0,55  
 $\text{KNO}_3$  - нитрат калия 0,55



1)  $\alpha(\text{HNO}_3) = \frac{0,08 - 0,0738}{0,08} = 0,0775, 7,75\%$  2,55



$[\text{H}^+] = 0,08 - 0,0738 = 6,2 \cdot 10^{-3}$

$\text{pH} = -\lg[\text{H}^+] = 2,21$  2,55

2)  $K_D = \frac{[\text{H}^+][\text{NO}_3^-]}{[\text{HNO}_3]} = \frac{(6,2 \cdot 10^{-3})^2}{0,0738} \approx 5,21 \cdot 10^{-4}$  2,55

~~12,50~~



черновик



чистовик

Страница № 4 из 5 стр.

(поставьте галочку в нужном поле)

(нумеруются только чистовики)



ПИСЬМЕННАЯ РАБОТА

11-5

$V_A = U_{\text{кв}} T_i$

105

черновик

чистовик

(поставьте галочку в нужном поле)

Страница № 5 из 5 стр.

(нумеруются только чистовики)