

65 (состояние не) ~~группы~~ ^{изучение}

шмоблек

Задача 11

Таким элементом может быть мышьяк. В основном состоянии он имеет конфигурацию внешнего слоя $4s^2 3d^4 4p^3$, т.е. 3 неспаренных электрона.

В с.с. -3 у мышьяка конфигурация внешнего слоя $4s^2 3d^0 4p^6$ (число $3e^-$) и общее число электронов 36, что в 12 раз больше, чем в возбужденном состоянии.

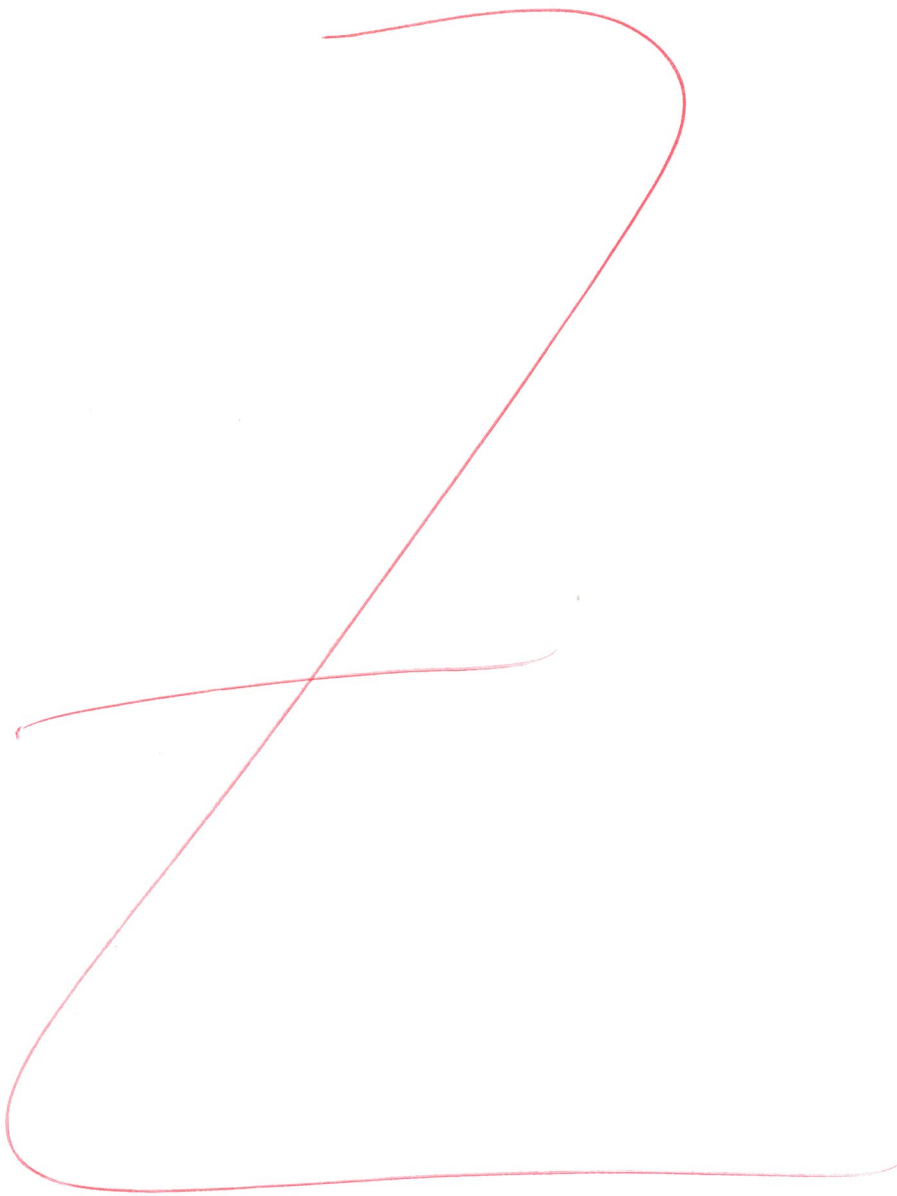
+

65.



шмст 1 из 6

- 1) $[Ag(M_3)_2]OH$ - реактив Лавенга +
- 2) $(Mn)_2S_2O_8$ - пероксодисульфат аммония +
- 3) $M_2-CH_2-C \begin{matrix} \nearrow O \\ \searrow CH \end{matrix}$ - шипен - $\rightarrow H_5$, а по уел. H_7 !
- 4) $Na_3[Fe(SCN)_6]$ - реактивомашорумат \leftarrow капиль (III)
+ + 60.



Расчетчик

Задача №3

Элемент x имеет валентность и в соединении и в сво-
 ем проявлении, так что это атом. +
 Элемент y находится и у IV группы, с радиусом боль-
 ше чем у атома, это сера +

Итого атом имеет формулу $C_{13}H_{16}O_4N_3S^-$

Пусть количество имеет $M = x$ грамм.

$$w(x) = \frac{M(x)}{M(C_{13}H_{16}O_4N_3S^-) + M(x)}$$

$$M(C_{13}H_{16}O_4N_3S^-) = 310 \text{ грамм.}$$

$$\frac{x}{310+x} = 0,089$$

$$0,089(310+x) = x$$

$$21,39 + 0,089x = x$$

$$0,931x = 21,39$$

$$x = 22,97$$

Итак у нас имеет формулу, которую и является катионом +

Объем: x - N, y - S, z - Na

180.



используя задание №4

уточнее

A- $\overset{+}{N}H_3$, B- $\overset{+}{N}O_2$, B- $\overset{+}{N}NO_3$, Г- $\overset{+}{N}NO_2$, Д- $\overset{-}{N}H_3PCl_4$, E- $\overset{+}{N}N_2$, ЖС- $\overset{+}{N}N_3$, З- $\overset{+}{N}N_2O$, И- $\overset{+}{N}N_2NH_4$, И- $\overset{+}{N}CN$,
 $\overset{+}{N}N_2O_5$

- 1) $4NH_3 + O_5 \xrightarrow[800^\circ C]{Pt} 4NO + 6H_2O$ +
- 2) $2NO + O_2 \rightarrow 2NO_2$
- 3) $2NO_2 \rightleftharpoons N_2O_4$
- 4) $2NO_2 + H_2O \rightarrow HNO_3 + HNO_2$ +
- 5) $P_4O_{10} + 12HNO_3 \rightarrow 6N_2O_5 + 4H_3PO_4$ +
- 6) $N_2O_5 + I_2 \rightarrow I_2O_5 + N_2$ +
- 7) $NH_3 + HNO_2 \rightarrow N_2 + N_2O + H_2O$ +
- 8) $2NH_3 + NaOH \rightarrow H_2O + NaH + N_2H_4$ +
- 9) $N_2H_4 + O_2 \rightarrow N_2 + 2H_2O$ +
- 10) $NH_3 + CH_4 + O_2 \rightarrow HCN + 6H_2O$ +
- 11) $HCN + NaOH \rightarrow NaCN + H_2O$ +

208.



исст 4 у в

задание №5

урахов

Вещество А - элемент (квантовые - 1, 2, 3) $C_3H_8O_3$ ✓

$$\omega(O)_{C_3H_8O_3} = \frac{16 \cdot 3}{92} = \frac{48}{92} = 0,521$$

$$\frac{12}{13} = 0,521$$

$$n(N_{\text{вещ}}) = C \cdot V = 1 \text{ моль / л} \cdot 0,36 \text{ л} = 0,36 \text{ моль} \cdot \checkmark$$

Вещество F - $K_2Cr_2O_7$ ✓

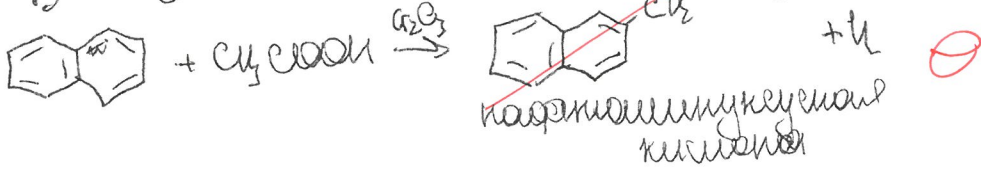
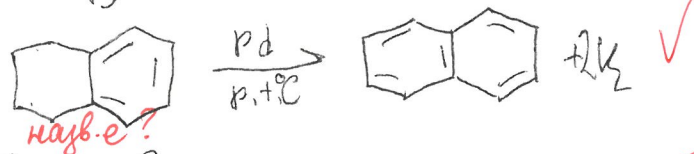
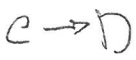
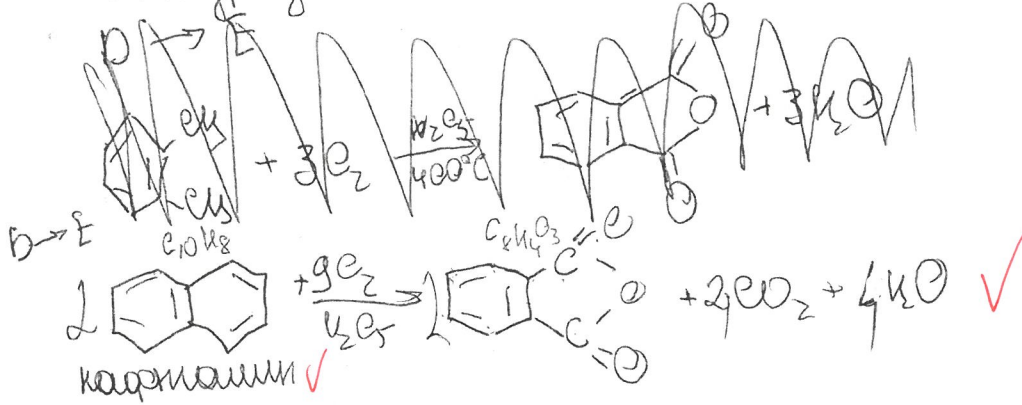
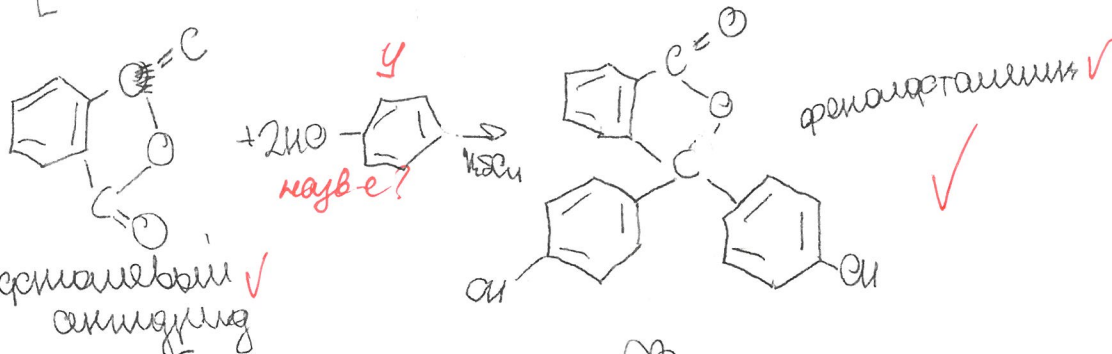
$$m_2(K_2Cr_2O_7) = 960 \cdot 0,02 = 19,2$$

$$n(K_2Cr_2O_7) = \frac{19,2}{160} = 0,12 \text{ моль} \cdot \checkmark$$

207

урахов 5 ч 6

шамповик №6



Фенолфталеин окрашен в малиновый в щелочной среде и бесцветен в кислой и нейтральной средах ✓ 16.

1) 18	[A-B(0)+C(0,7)+D(1)+E(1)+F(1)+G(0)+X(0)+Y(0,7)]2
2) 6	3
3) 1	1

Σ = 12,8 ≈ 130