

67 Исследовать семейство кривых

N1

As - мытая +

порядковый номер 33

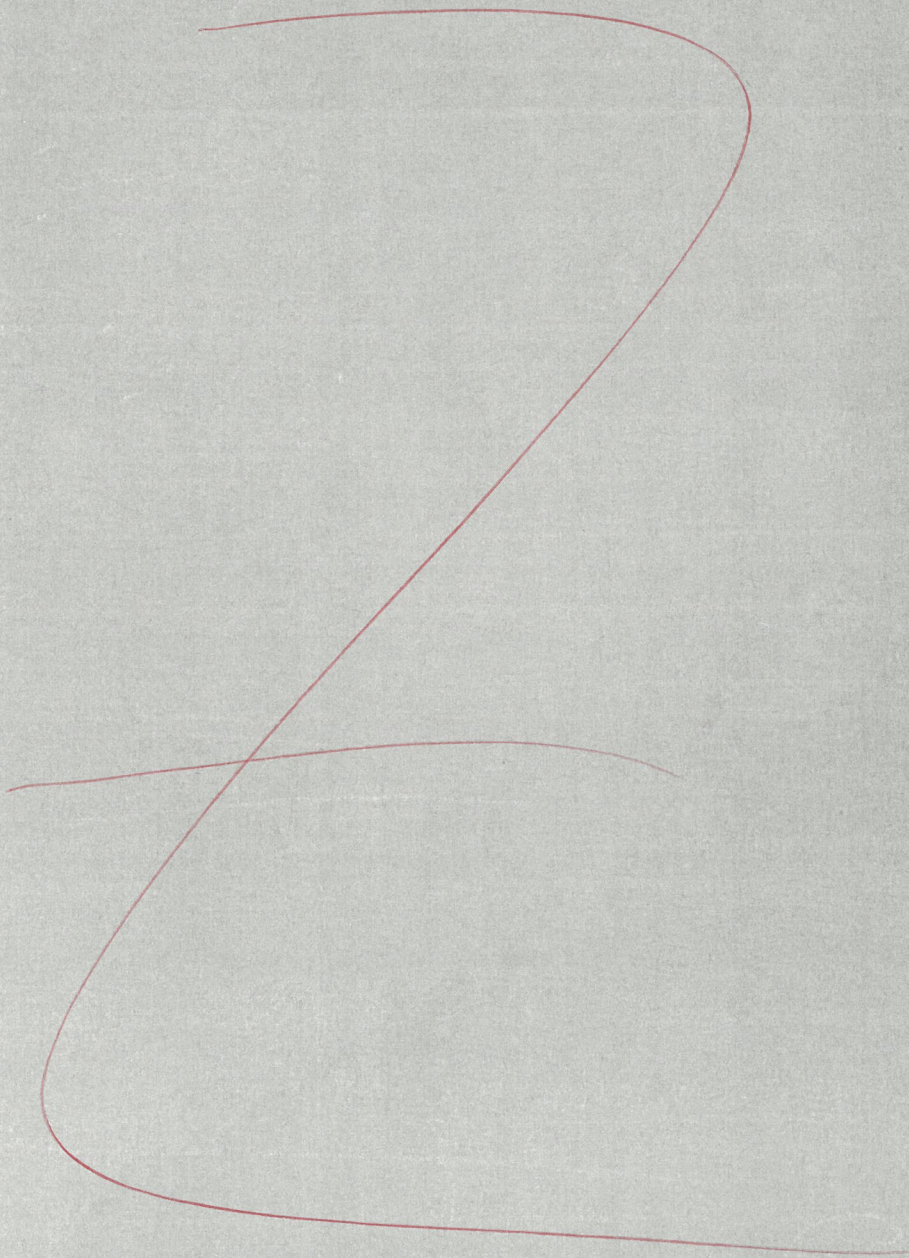
низшая степень окисления - 3, всего 36e

As₄S₂Cr₃, то есть 3 неокисляемых e

$$\frac{36}{3} = 12$$

$\frac{36}{3} \bar{e}$ в низшей степени окисления неокисляемых $\bar{e} = 12$

68.



Уголник из 5

N2

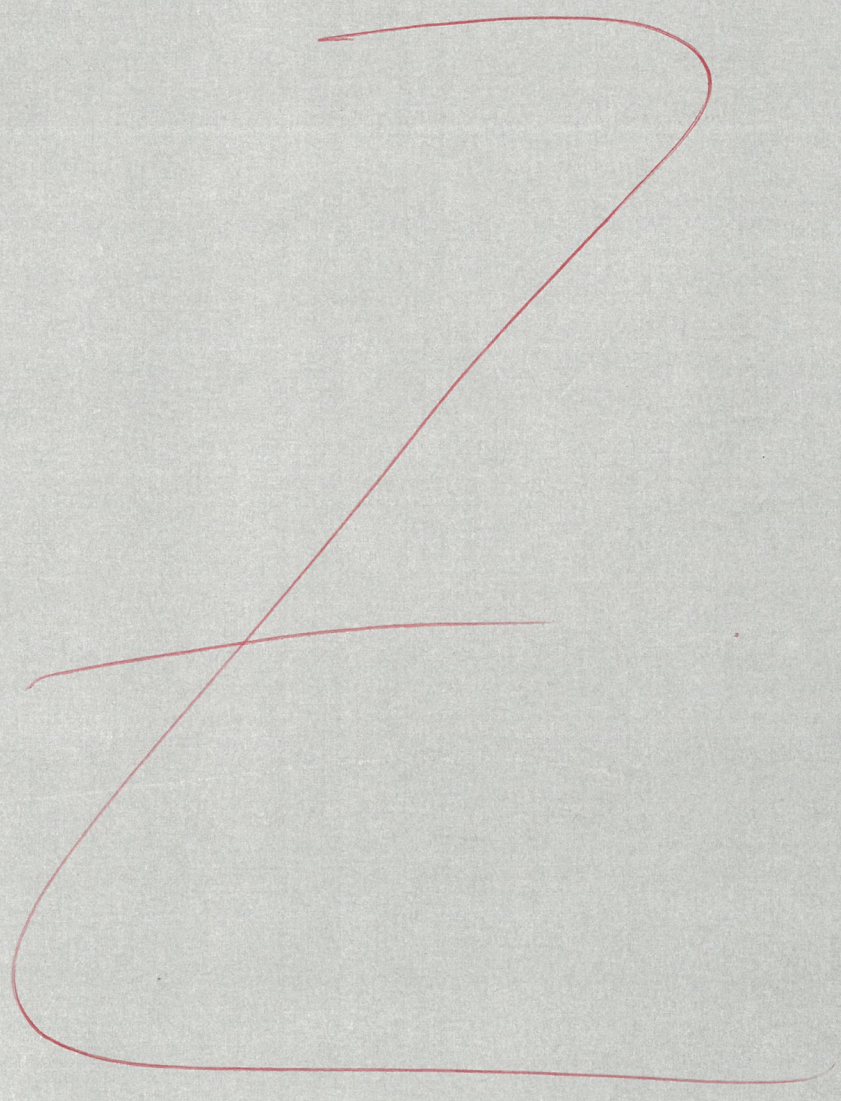
1) $[Ag(NH_3)_2]OH$ - ^{...}серебряно-аммиачный раствор ^{...}серебра -
+ Реактив Толленса

2) $(NH_4)_2S_2O_8$ - перекись аммония +

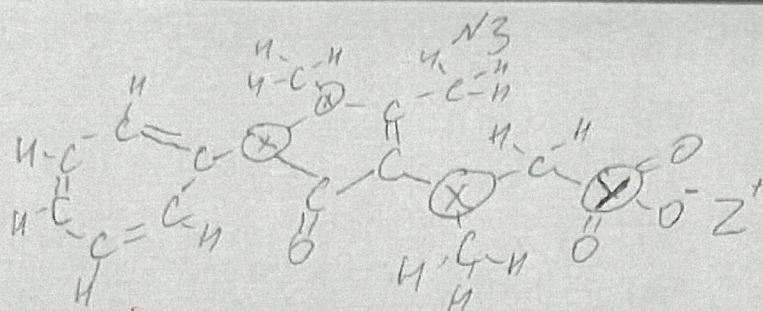
3) CH_3COONH_4 - уксусная аммония +
 $CH_3-C(=O)NH_4$ +

4) $Na_3[Fe(SCN)_6]$ - ^{...}железистый калийный ^{...}хлорид (III) +

Ж.



Учебник 2 уз 5

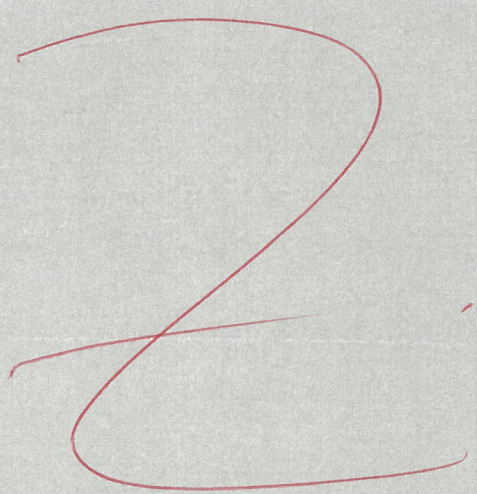
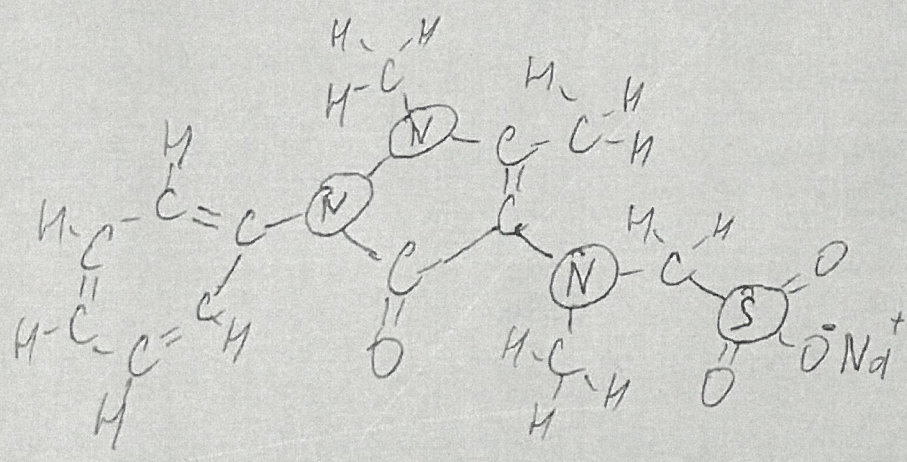


- 1) X = N - поскольку способен образовывать простое вещество N₂
- 2) Y = S - поскольку хлоридом и разлагается аммиак при нагревании разлагается аммиак азотом

Z = Na

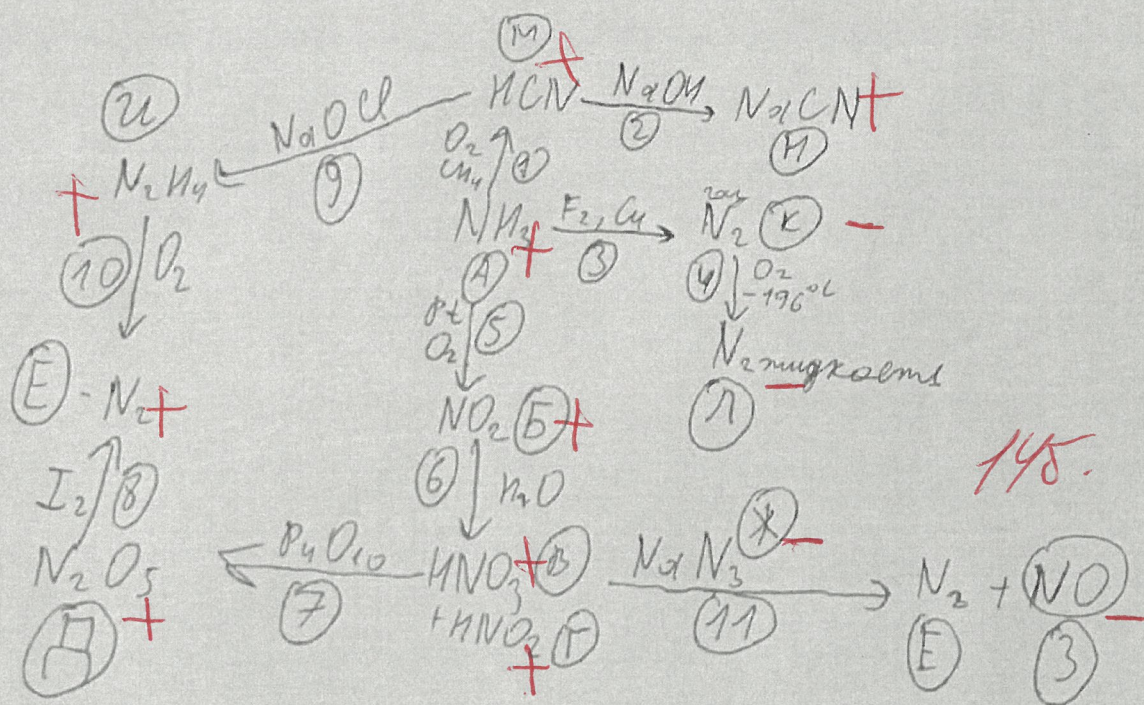
$$\omega(\text{Na}) = \frac{m(\text{Na})}{M_{\text{в-ва}}(\text{или})} = \frac{23}{333} = 0,069 = 6,9\% +$$

185.



Учителем 3 из 5

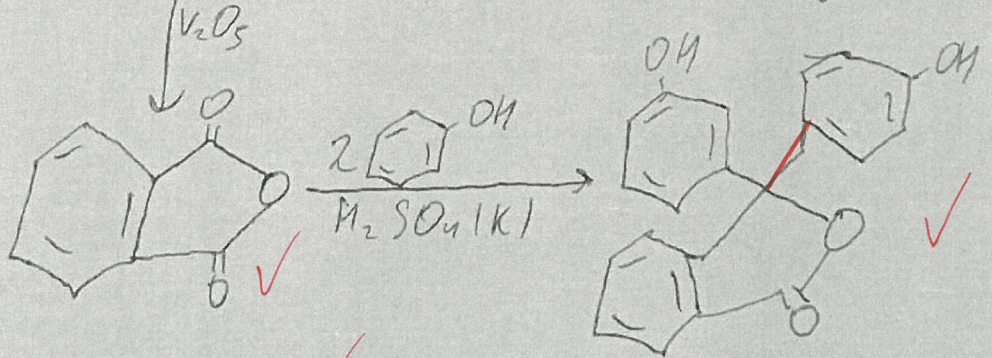
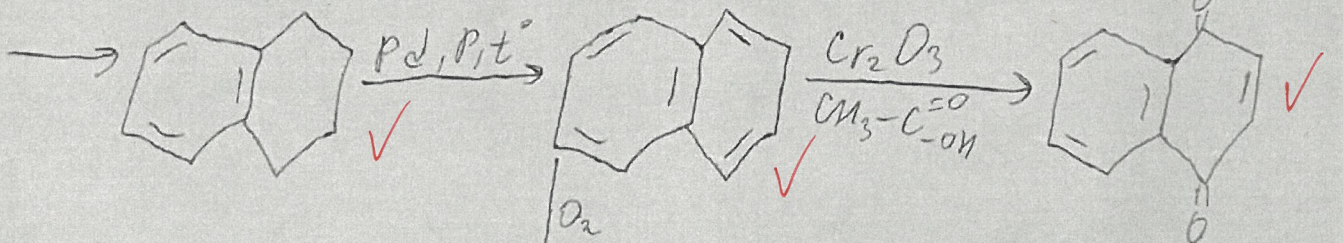
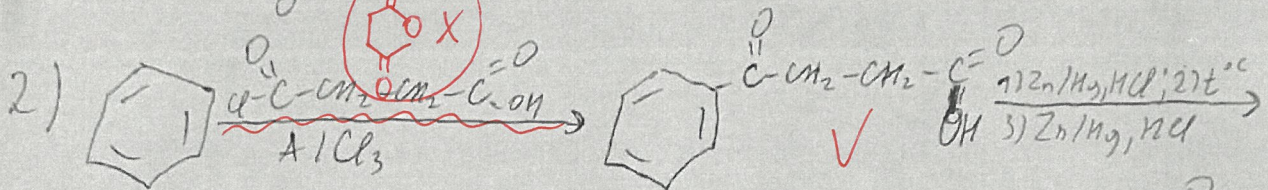
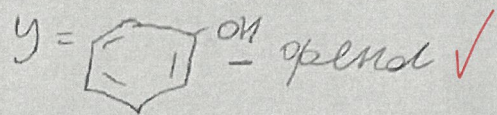
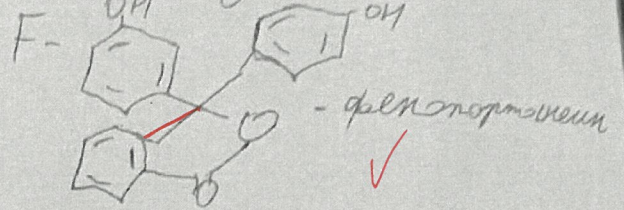
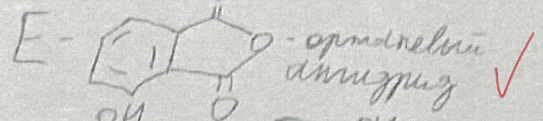
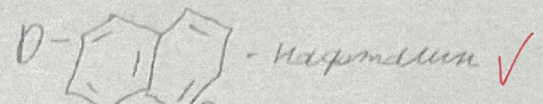
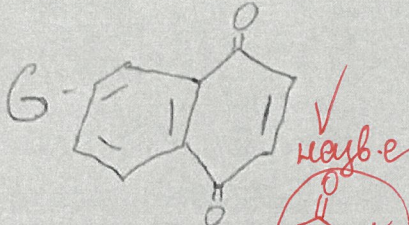
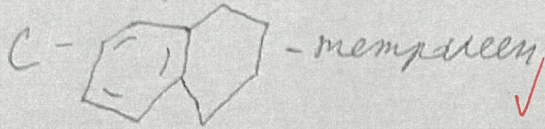
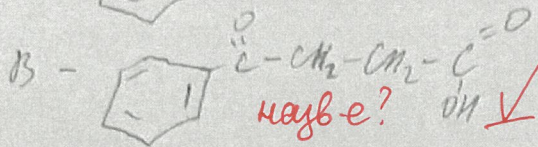
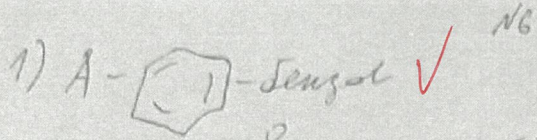
- 1) $2\text{NH}_3 + 3\text{O}_2 \xrightarrow{\text{Pt}} 2\text{HCN} + 6\text{H}_2\text{O}$ -
- 2) $\text{HCN} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCN} + \text{H}_2\text{O}$ +
- 3) $2\text{NH}_3 + 3\text{F}_2 \xrightarrow{\text{Cu}} \text{N}_2 + 6\text{HF}$ -
- 4) $\text{N}_2(\text{l}) \xrightarrow[\text{t} = -196^\circ\text{C}]{\text{O}_2} \text{N}_2(\text{g})$ -
- 5) $4\text{NH}_3 + 7\text{O}_2 \xrightarrow[\text{Pt}]{7} 4\text{NO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$ -
- 6) $2\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HNO}_3 + \text{HNO}_2$ + $3\text{HNO}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$
- 7) $4\text{HNO}_3 + \text{P}_4\text{O}_{10} \rightarrow 2\text{N}_2\text{O}_5 + 4\text{HPO}_3$ H_3PO_4 -
- 8) $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{I}_2 \rightarrow \text{I}_2\text{O}_5 + \text{N}_2$ +
- 9) $2\text{NH}_3 + \text{NaOCl} \rightarrow \text{N}_2\text{H}_4 + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$ +
- 10) $\text{N}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ +
- 11) $2\text{HNO}_3 + 2\text{Na}_3\text{N} \rightarrow 3\text{N}_2 + 2\text{NO} + 2\text{NaOH}$ -



148.

15-? 08

Учимелук 4 уз 5



3) $PH > 7$ (9-10) разовый улам ✓

$PH < 7$ - бесцветный, но $PH < 2$ - торомелом ✓ 10.

$PH > 12$ бесцветный ✓

1) 18	[A(1) + B(0,7) + C-F(4) + G(0,7) + X(0) + Y(1)] 2
2) 6	6
3) 1	1

число 5 из 5

$\Sigma = 21,8 \approx 22 \delta$