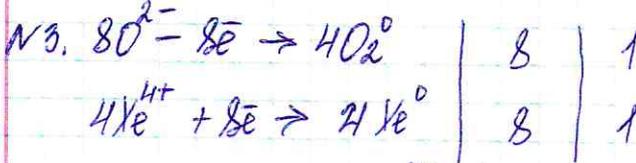
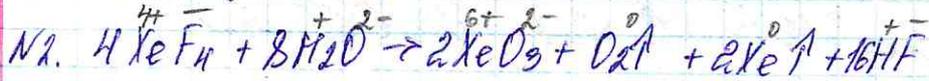


73

Вариант 2.

Задача 10.1.

№1. $\text{I}^- - \text{Xe}$ (кислоты)



№4. Окисляется - Xe^{4+} в соединении XeF_4

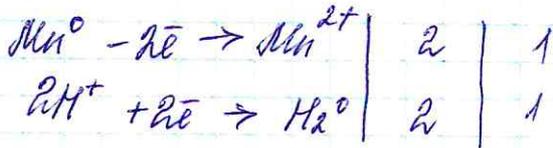
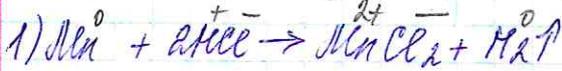
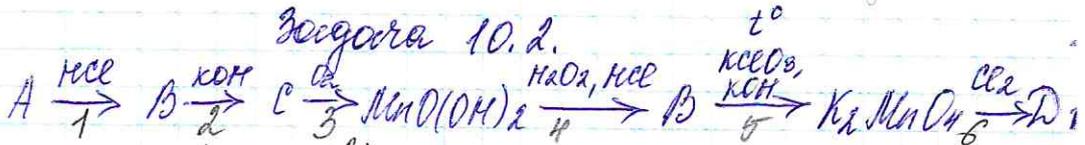
Восстанавливается - O^{2-} в соединении H_2O

№5. Тугоплав XeF_4



205

Задача 10.2.



Восстановитель - Mn^0 в соединении Mn

Окислитель - H^+ в соединении HCl

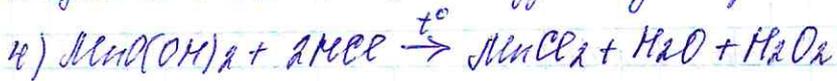
Вещество А - Mn (марганец)



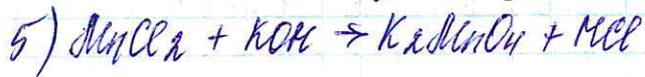
Вещество В - MnCl_2 (хлорид марганца)



Вещество С - $\text{Mn}(\text{OH})_2$ - гидроокись марганца



$\text{MnO}(\text{OH})_2$ - оксигидроокись марганца



K_2MnO_4 - перманганат калия



Вещество D - MnO (окись марганца)

Задача 10.3.

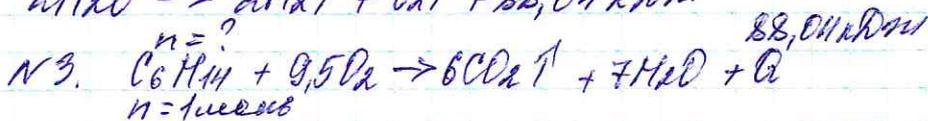
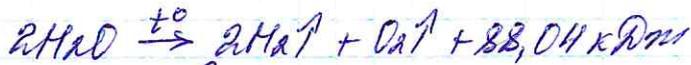
№ 1. Молярная масса неизвестна - это количество во взаимодействующей массе при полной сгорании этого вещества.



$$m(\text{H}_2\text{O}) = n \cdot M = 2 \cdot (2 \cdot 1 + 16) = 36 \text{ г}$$

$$360 \text{ г} - 880,4 \text{ кДж} \quad n = 88,04 \text{ кДж}$$

$$36 \text{ г} - 88,04 \text{ кДж}$$



$$n(\text{C}_6\text{H}_{14}) = \frac{Q}{n} = 88,04 \text{ моль}$$

(4)

$$M_n. m(C_6H_{14}) = nM = 88,14 \cdot 98 = \underline{8627,922}$$

Задача 10.4.

Циклопентан - ~~C₅H₁₀~~ C₁₀H₁₈

$$D(C) = 86,96\%$$

$$M_z(C_{10}H_{18}) = 158 \text{ г/моль, т.е.}$$

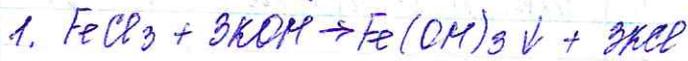
$$M_z(C_{10}H_{18}) < 180 \text{ г/моль}$$

C₅H₉ - C₅H₉

циклопентан; циклопентан

в однокольчатой цепи; атомов углерода, связывающиеся цепью, - трижды св, а вступая в цепь - дважды св.

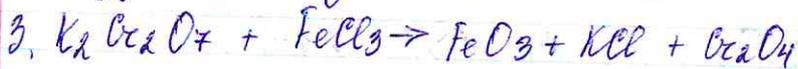
Задача 10.5.



Fe(OH)₃ выпадает в осадок



образуется оксид FeO₃ и CrO₂



образуется оксид FeO₃ и Cr₂O₄

685