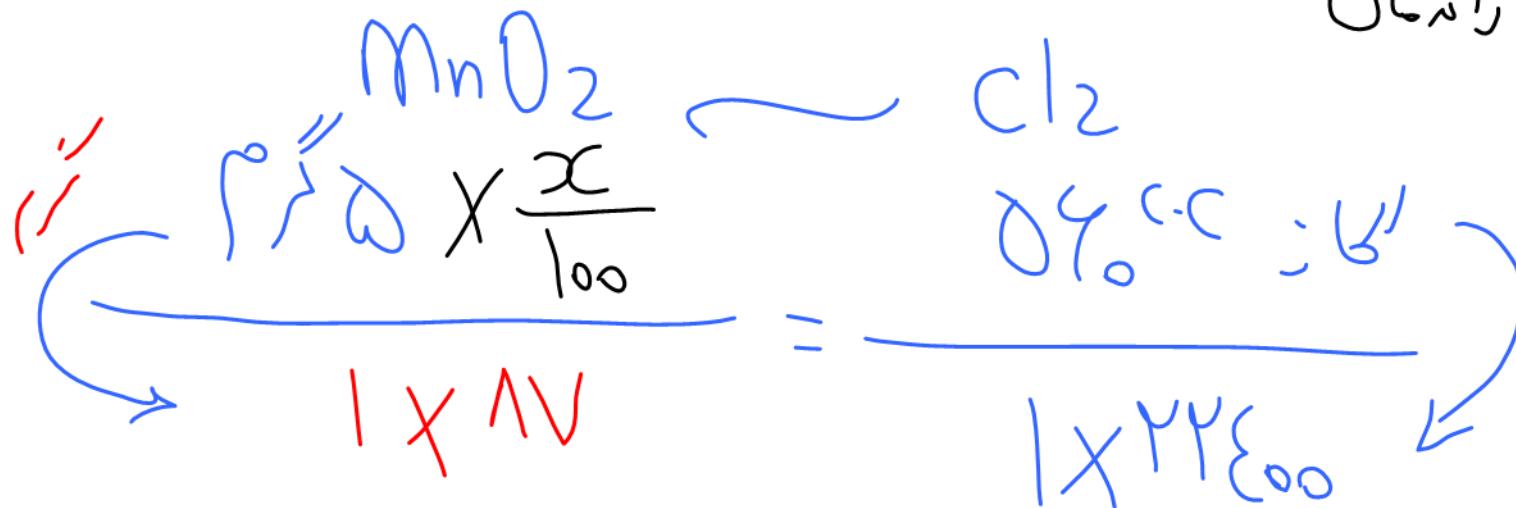


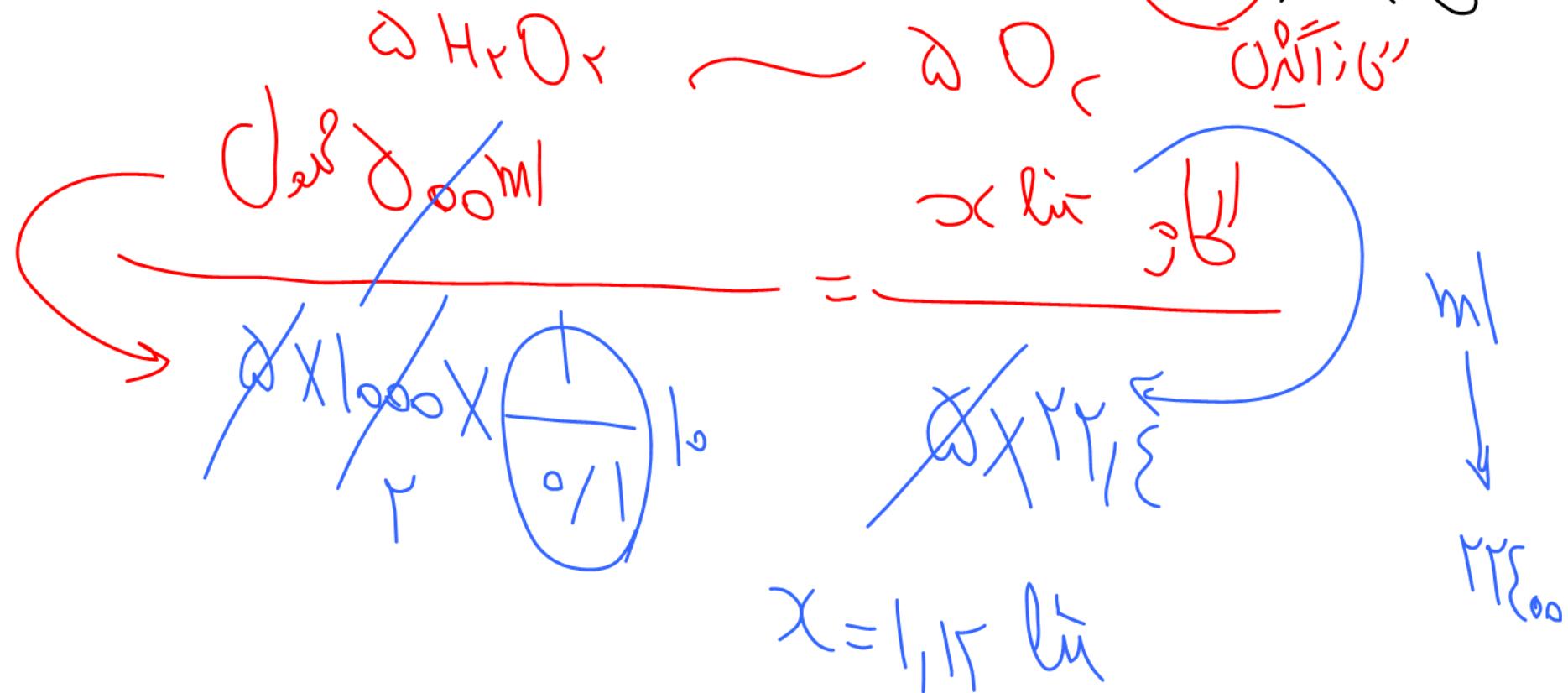
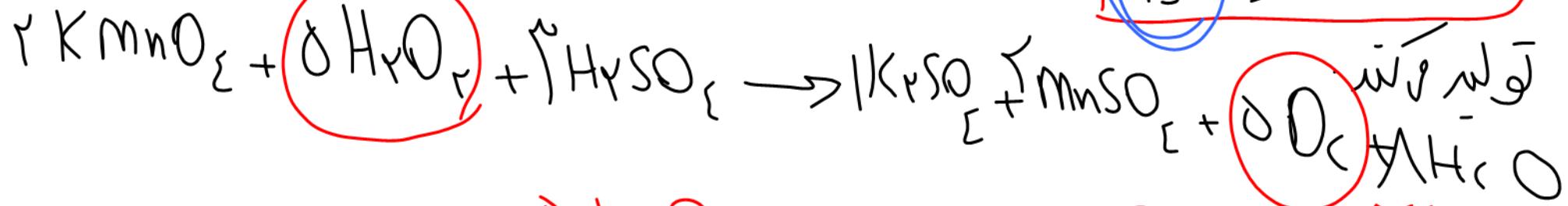
$$\text{Mn} = 55$$

$$\text{O} = 16$$



بارهی این خط اول این که این اینکه
 طوری که این میگذرد

STP بـ ٦٠٠ ml O₂ ; ٦٠٠ ml هي في المolar



در واکنش زیر که در $1,01\text{ gr}$ آگر O_2 با 67 ml و سرمه $1,01\text{ gr}$ میباشد، 2KMnO_4 را در $1,01\text{ gr}$ سرمه $1,01\text{ gr}$ با 67 ml آب دهد.

$$K=39$$

$$\text{Mn}=55$$

$$\text{O}=16$$

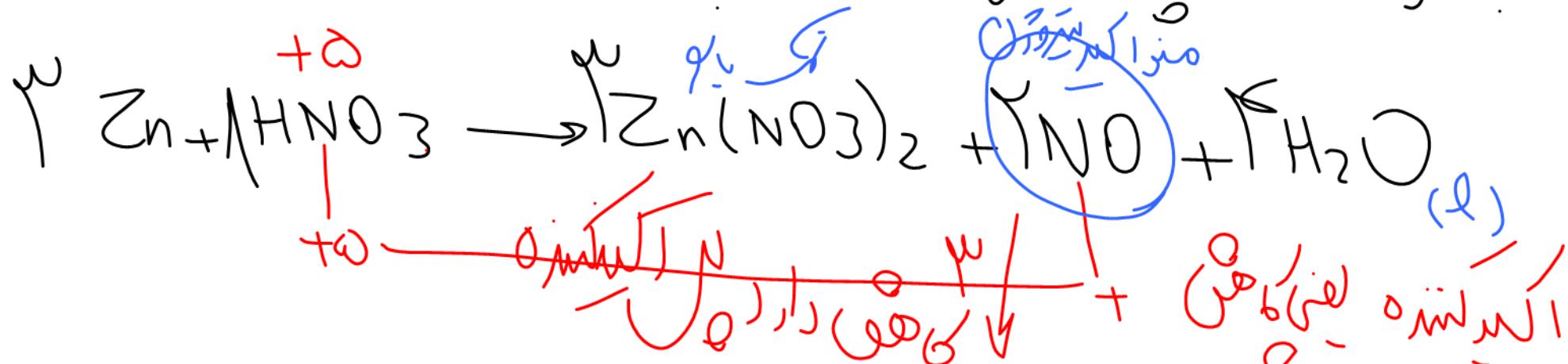


$$\gamma_{\text{KMnO}_4} \sim \text{O}_2$$

$$\frac{1,01\text{ gr} \times \frac{\chi}{100}}{1,01\text{ gr}} = \frac{67\text{ ml}}{1,01\text{ gr}}$$

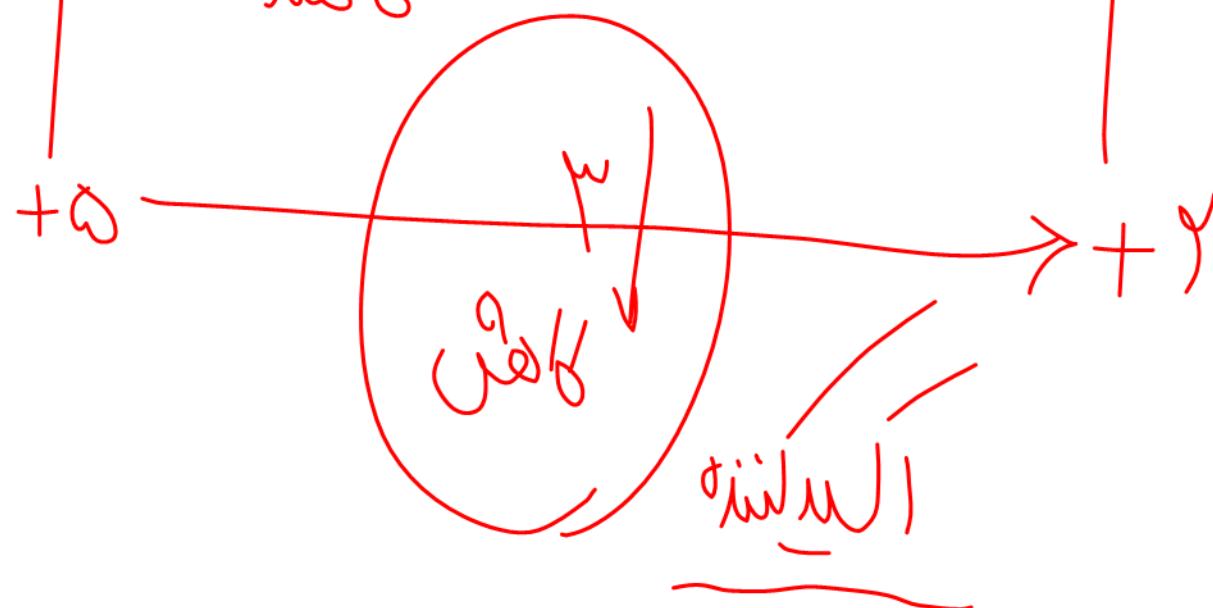
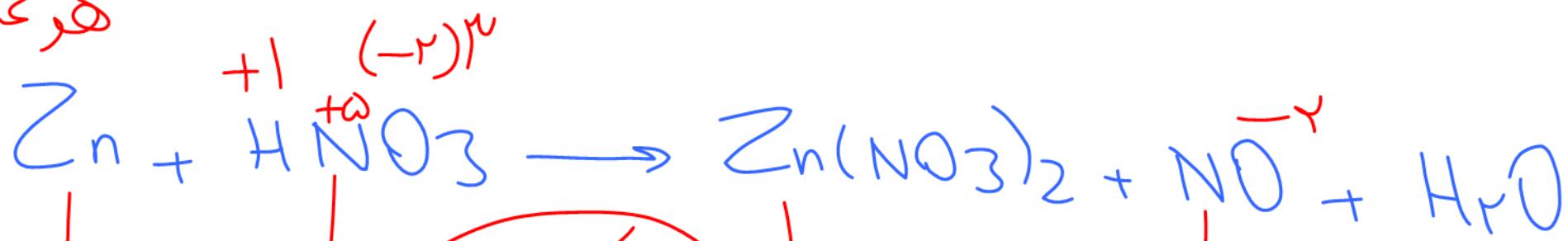
$$\text{KMnO}_4 = 181\text{ gr}$$

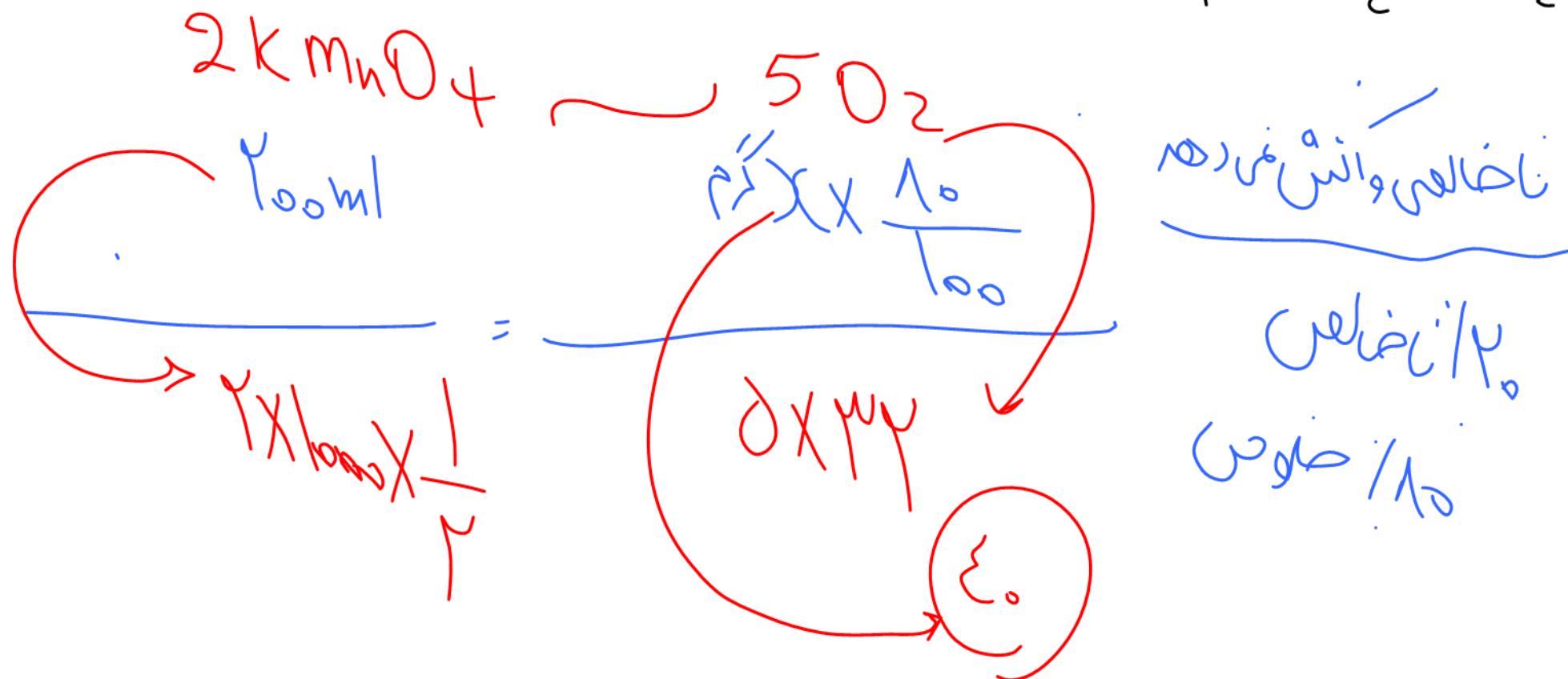
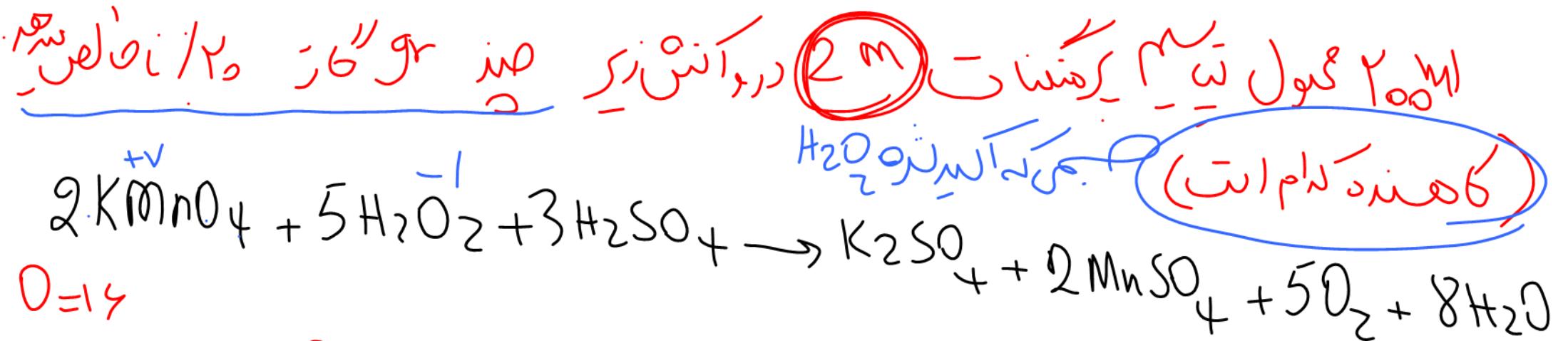
$M_{\text{HNO}_3}^{1\text{M}} | 100\text{ml}$ دوّار نحوه ایجاد در واکس زیر محسن سردار (*)
 N=18 O=17 H=1



$$\begin{aligned}
 & \text{HNO}_3 \sim \text{NO} \\
 & \frac{1\text{M}}{100\text{ml}} \times 100 = \frac{x \text{ gr} \times 1}{y \times M_0} \\
 & x = \frac{y \times M_0}{100} \quad \text{ملاحظه: } \text{HNO}_3
 \end{aligned}$$

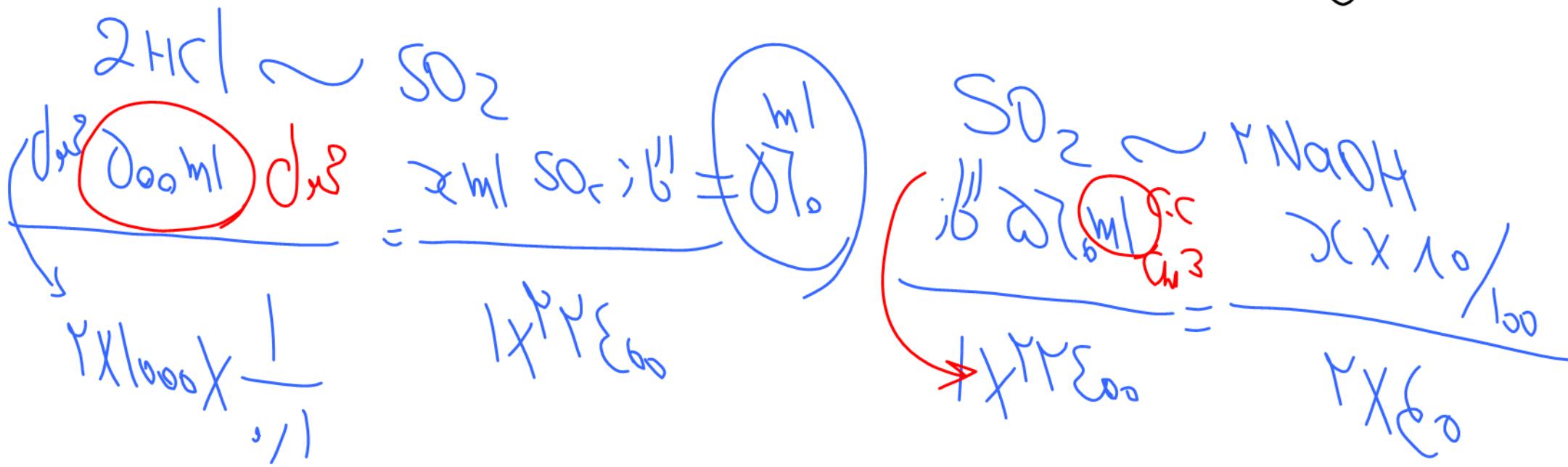
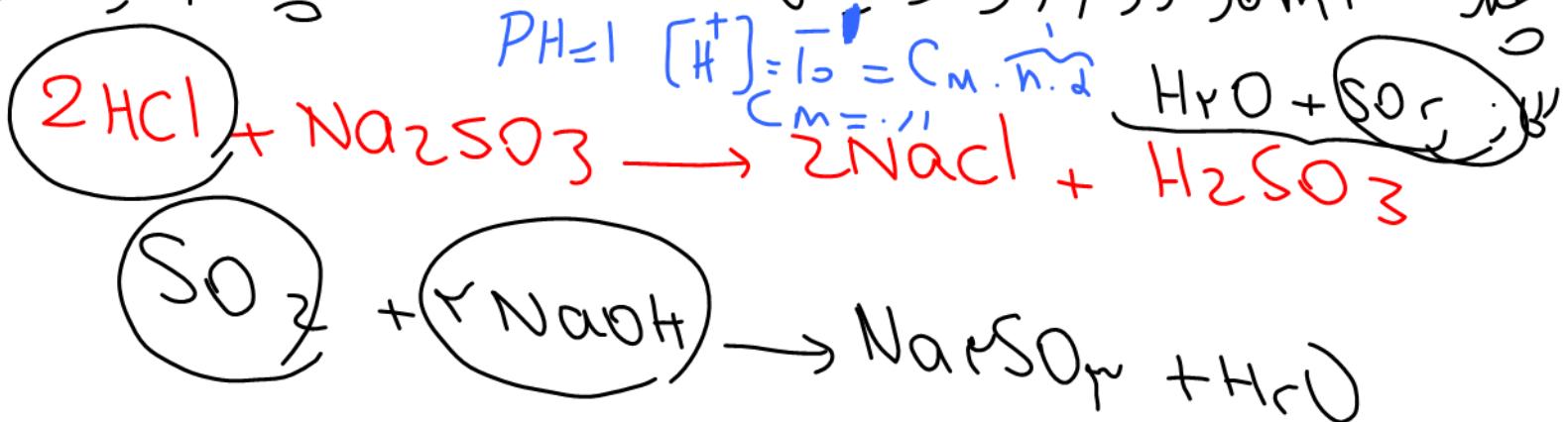
کھر کھر کا لئے
اجار

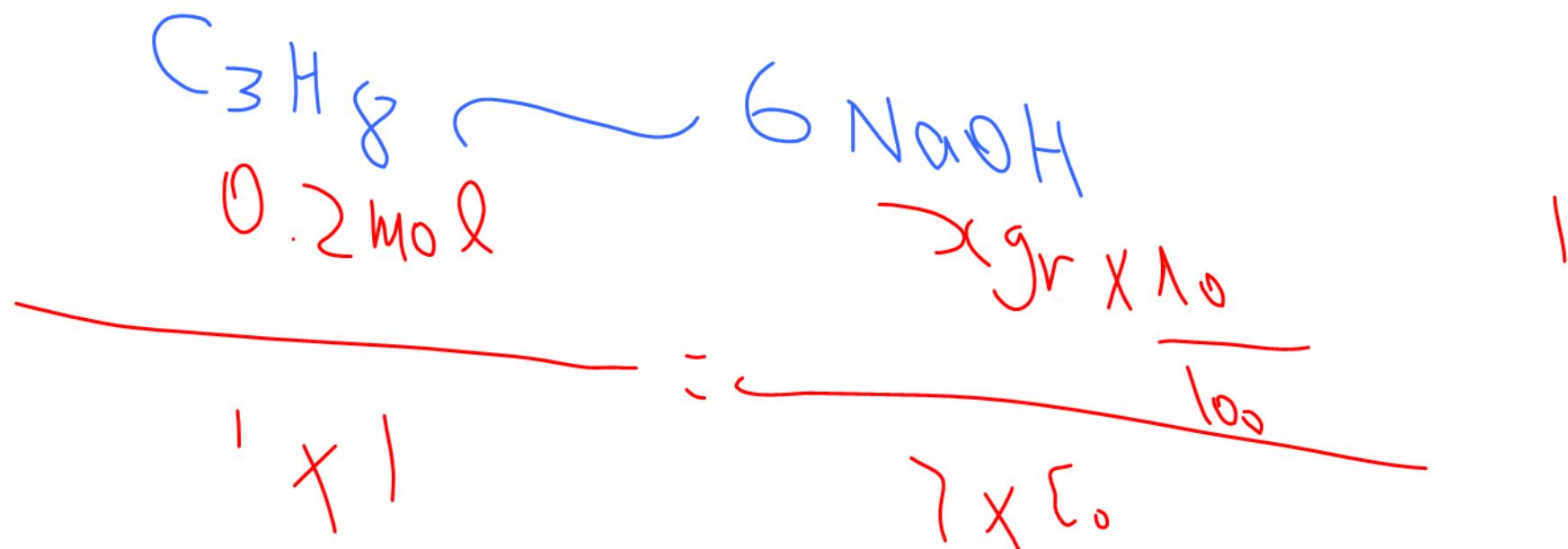
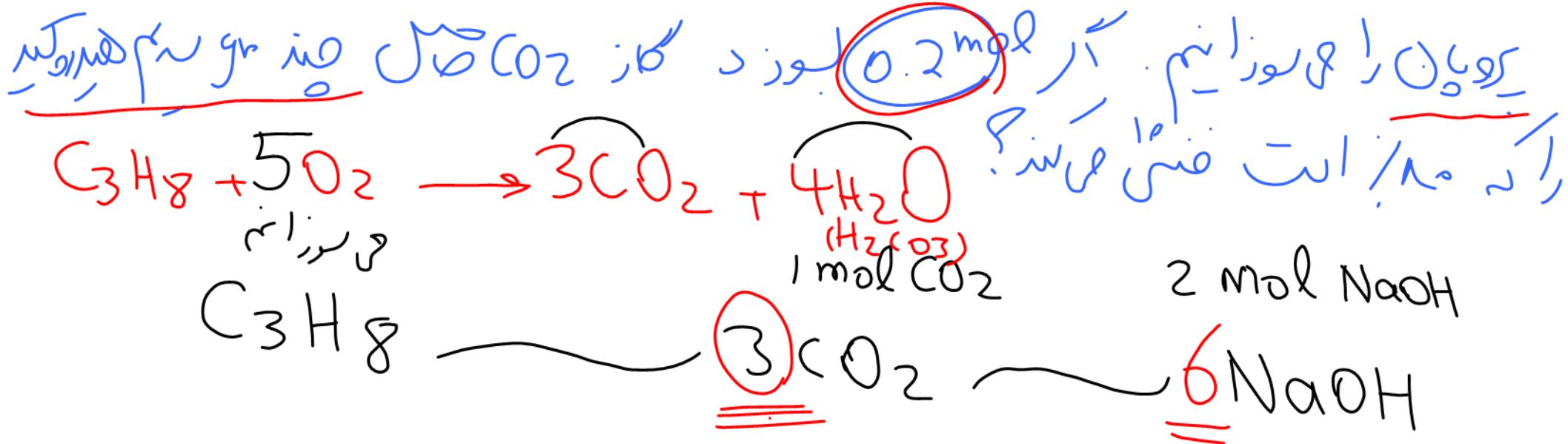




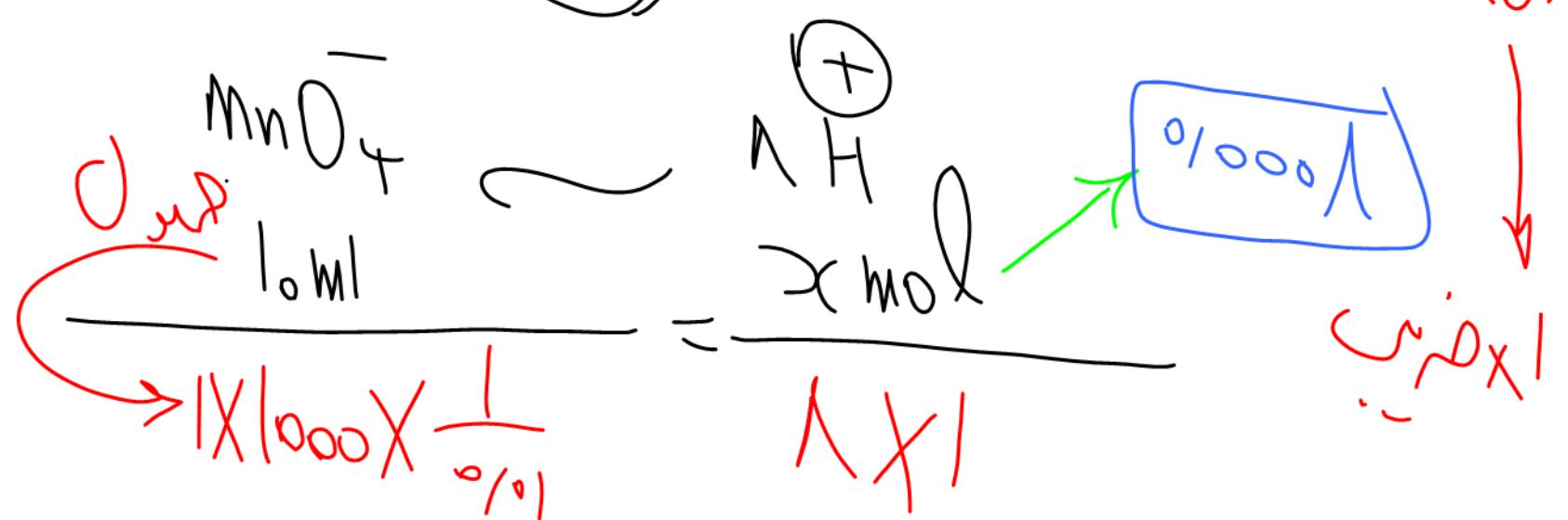
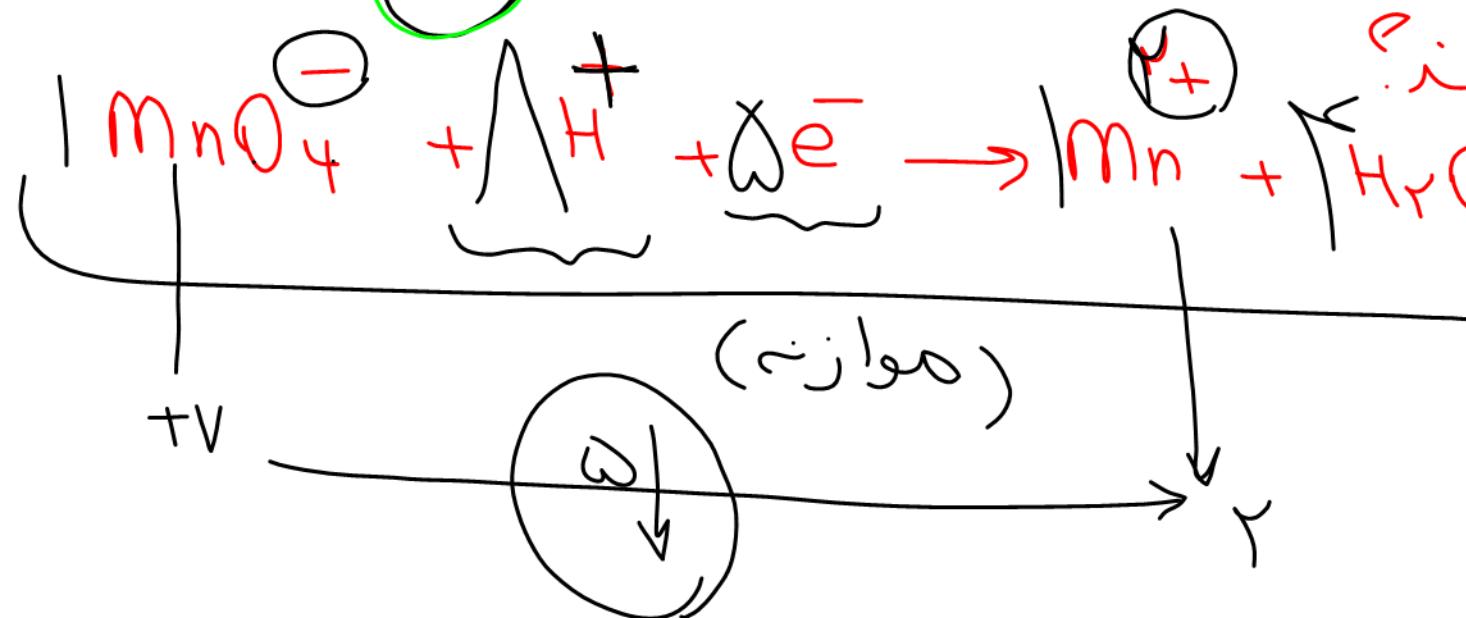
نحوه HCl و NaOH ، $\text{PH} = 1$. $1 \text{ ml} \text{ ملليتر} = 1 \text{ ml}$ (جاست 100 ml) *

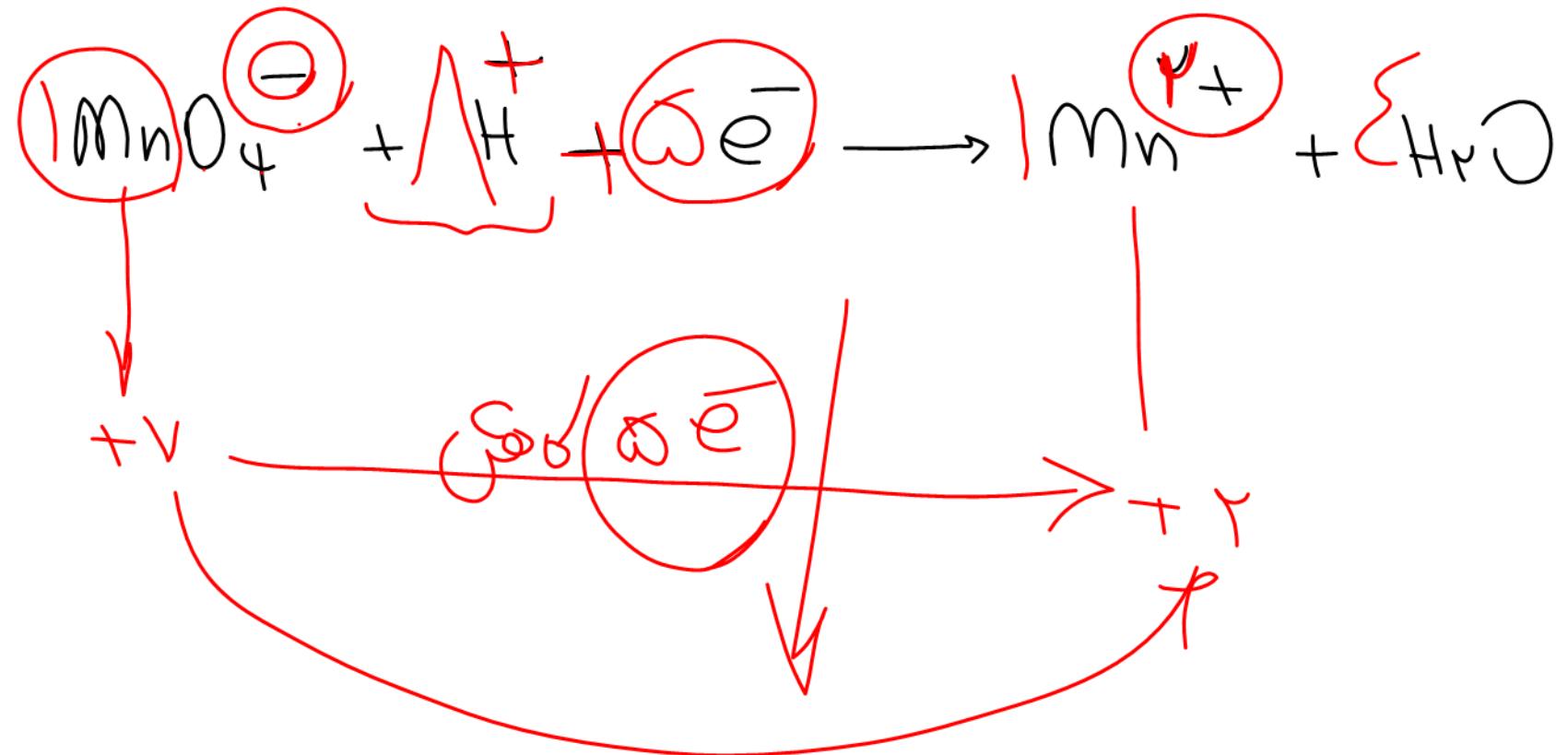
$$\text{NaOH} = \{ \circ \}$$





(رالاطیزیر معن کیز
وائلن سختی





t. me / shishonimihā

(
وَجْهِي
أَنْتَ مَنْ يَعْلَمُ
كَلِمَاتِي)

