

$$HCN : \frac{H}{C} = 1$$

$$C_2H_2 : \frac{H}{C} = \frac{2}{2} = 1$$

۲۲۱ ← ۴ نمره

۲۲۲ ← ۴ نمره در بیست و هفتمین فصل استرها و امیدها نیاز به وجود $C=O$ نیست

۲۲۳ ← ۲ نمره ۱ نمره (آلوفیل اسید پروپانواترین)

۳۵ (در جهت صحیح)
۴ (در جهت نادرست)

۲۲۴ ← ۴ نمره

۲۲۵ ← ۱ نمره

۲۲۶ ← ۲

۲۲۷ ← ۳

۲۲۸ ← ۴

۲۲۹ ← ۳

$$[H] = C_m \cdot n \cdot \alpha$$

$$4 \times 10^{-3} = 0.1 \times 1 \times \alpha \rightarrow \alpha = 4 \times 10^{-2}$$

$$pH = -\log(4 \times 10^{-2}) \rightarrow pH = -0.14 + 3 \rightarrow 2.86$$

۲۳۰ ← ۱ نمره طبق شکل کتاب درسی

$$1.84 = 0.8 - a_1 \quad 231 \leftarrow 4 \text{ نمره}$$

$$a_1 = -0.84$$

۲۳۱ ← ۳ نمره

۲۳۲ ← ۱ نمره

۲۳۳ ← ۱ نمره

۲۳۴ ← ۱ نمره

$$K = \frac{\left(\frac{1}{2}\right)^2}{\left(\frac{1}{2}\right) \times \left(\frac{1}{2}\right)} = \frac{1}{1} = 1$$

مرتضی بیخ

$$\text{mol Fe(OH)}_3 \rightarrow \frac{5.50}{107} = 0.05$$

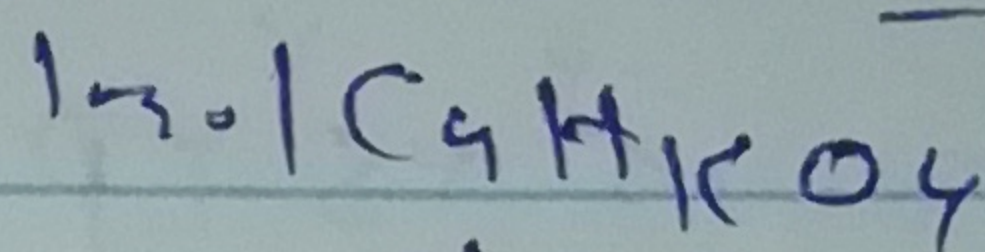
نیز ۲۰۸

$$\text{mol Fe} = \text{mol Fe(OH)}_3$$

$$\text{نسبت جرم آهن} = \frac{\text{جرم آهن}}{\text{نسبت جرم آهن}} \times 100 \rightarrow \frac{0.05 \times 56}{4} \times 100 = 14$$

$$\text{mol CO}_2 = 0$$

نیز ۲۰۹



↓
n

$$n = \frac{44000}{44} = 1000 \text{ mol}$$

$$n = \frac{1000}{4} = 250 \text{ mol}$$

$$n = \frac{m}{M} \Rightarrow 250 = \frac{m}{18}$$

$$m = 4500 \text{ g}$$

نیز ۲۱۰

نیز ۲۱۳

در حالت کلی

$$M = \frac{1000}{n}$$

در جرم مولی

$$\rightarrow \frac{10 \times 23 \times 0.9}{44} = 4.5$$

نیز ۲۱۳

$$10.915 = \frac{\text{gr Cl}^-}{10 \times 100} \times 100 \rightarrow \text{gr Cl}^- = 10.915$$

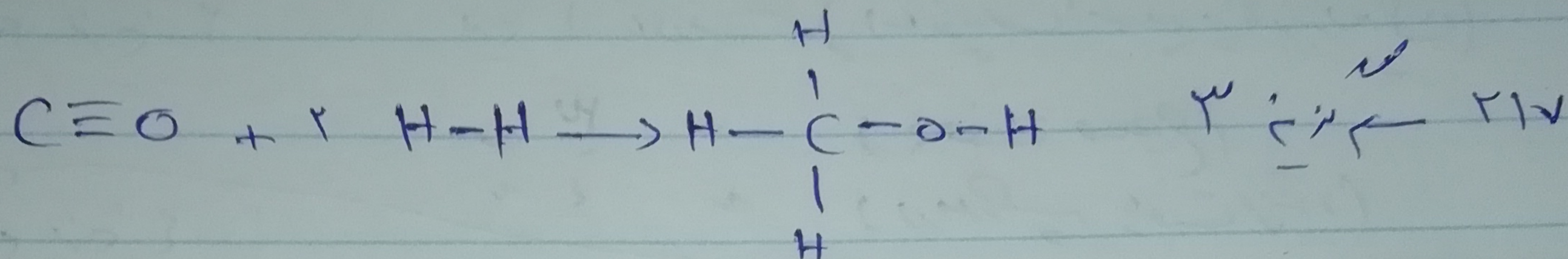
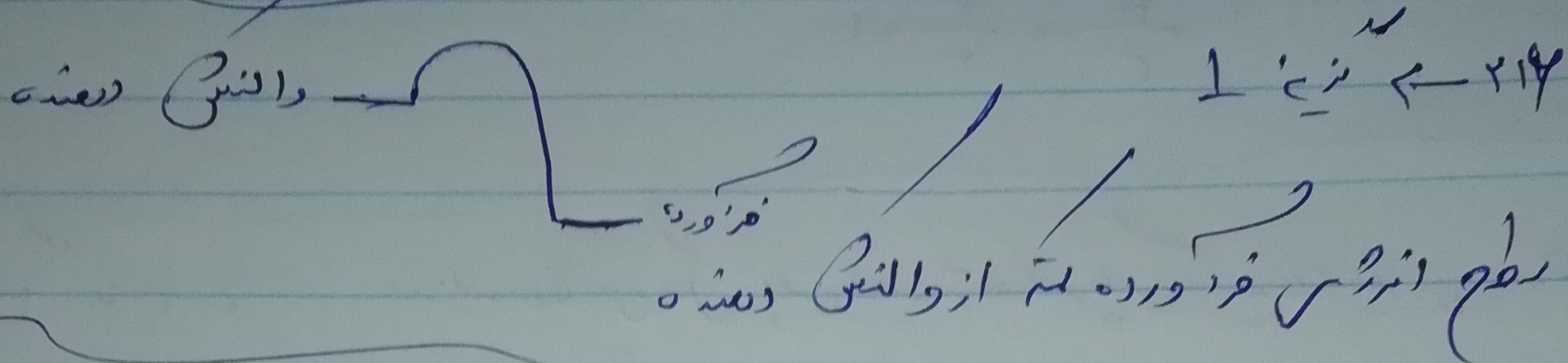
$$m = 10.915 \text{ g Cl}^- \times \frac{1 \text{ mol Cl}^-}{35.5 \text{ g}} \times \frac{1 \text{ mol HCl}}{1 \text{ mol Cl}^-} \times \frac{36.5 \text{ g}}{1 \text{ mol HCl}} \times \frac{100 \text{ g}}{36.5 \text{ g}} \times \frac{1 \text{ mol}}{100 \text{ g}} = 10.915$$

از این حرفها

این سوال چون بدون تدریس به دست می آید و روس و معلمها هم در این باره حل نمیدانند راحت

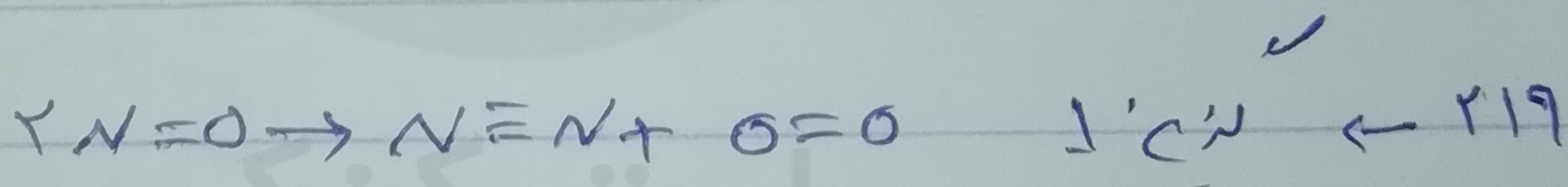
= 2187

۲۱۵ ← نیت ۳



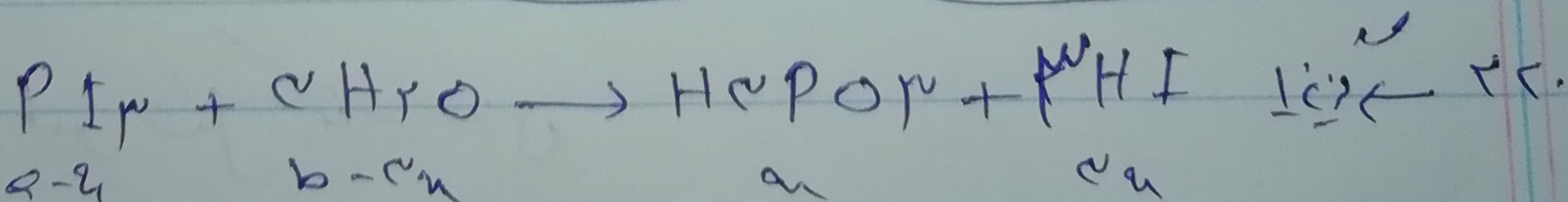
$$\Delta H = [1075 + (2 \times 436)] - [12 \times 414 + 361 + 464] = -110$$

۲۱۸ ← نیت ۲



$$\Delta H = [2(407)] - [944 + 494] = -224$$

$$E_a + \Delta H = 181 - 224 = 155$$



$$R = \frac{\text{mol}}{s} = \frac{14,41}{\frac{412}{12}} = 0,13 \times 10^{-3}$$

$$HI \text{ Conc} = \frac{\text{mol}}{L} = \frac{3 \times 0,04}{1} = 0,12$$