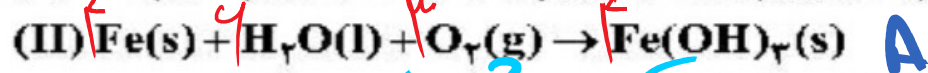
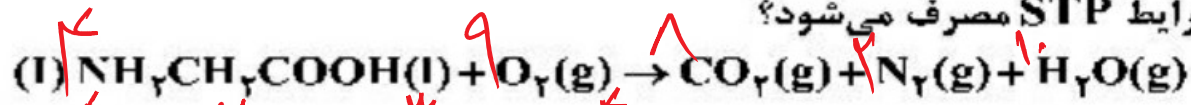


۲۴۱- پس از موازنه معادله واکنش‌ها، نسبت مجموع ضرایب استوکیومتری واکنش‌دهنده‌ها در واکنش (II) به مجموع ضرایب استوکیومتری فراورده‌ها در واکنش (I) کدام است و اگر در واکنش (II)، ۱۰/۷ گرم ماده نامحلول در آب تشکیل شود، چند لیتر گاز اکسیژن در شرایط STP مصرف می‌شود؟



$$\frac{1 \times 3 \times 8}{2 \times 8} = 0.145$$

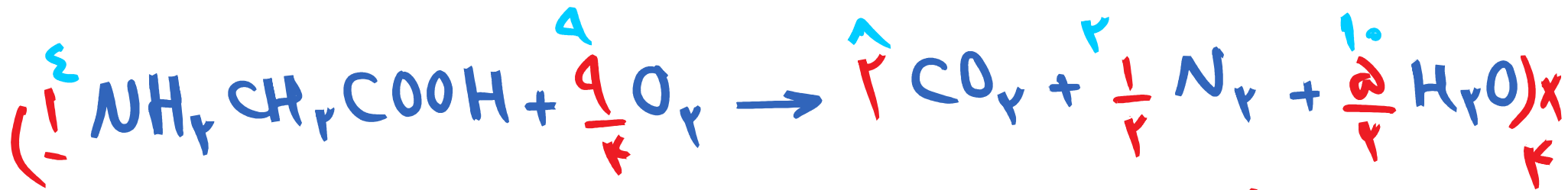
STP L=?

(گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید، $\text{H} = 1, \text{O} = 16, \text{Fe} = 56 : \text{g.mol}^{-1}$)

- ۱/۲۵ ، ۰/۶۰ (۲) ۱/۴۵ ، ۰/۶۰ (۱) ۱/۶۸ ، ۰/۶۵ (۲) ۲/۲۸ ، ۰/۶۵ (۱)

۱.۱۷g

$$L_{\text{O}_2} = 1.17 \text{ g}_A \times \frac{1 \text{ mol}_A}{1.17 \text{ g}_A} \times \frac{3 \text{ mol}_{\text{O}_2}}{1 \text{ mol}_A} \times \frac{22.4 \text{ L}_{\text{O}_2}}{1 \text{ mol}_{\text{O}_2}} = 5.16$$



$$2 + 2x = 4 + \frac{5}{2} \quad x = \frac{9}{4}$$

