

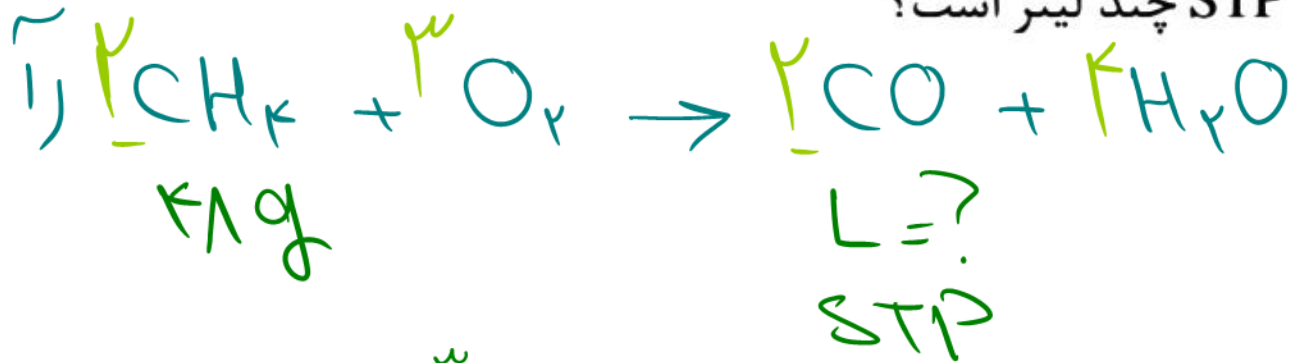


## تمرینات دوره ای فصل ۲ شیمی دهم

۵- گاز شهری به طور عمده از متان تشکیل شده و در محیطی که اکسیژن کم است به صورت ناقص می سوزد و بخار آب، کربن مونوکسید، نور و گرما تولید می کند.

آ) معادله واکنش سوختن ناقص متان را بنویسید و موازنه کنید.

ب) حجم گاز CO حاصل از سوختن ناقص ۴۸ گرم متان در STP چند لیتر است؟



$$L_{\text{CO}}? = 48 \text{g}_{\text{CH}_4} \times \frac{1 \text{ mol CH}_4}{16 \text{ g}_{\text{CH}_4}} \times \frac{1 \text{ mol CO}}{1 \text{ mol CH}_4} \times \frac{22,4 \text{ L CO}}{1 \text{ mol CO}} = 27,2 \text{ L CO}$$