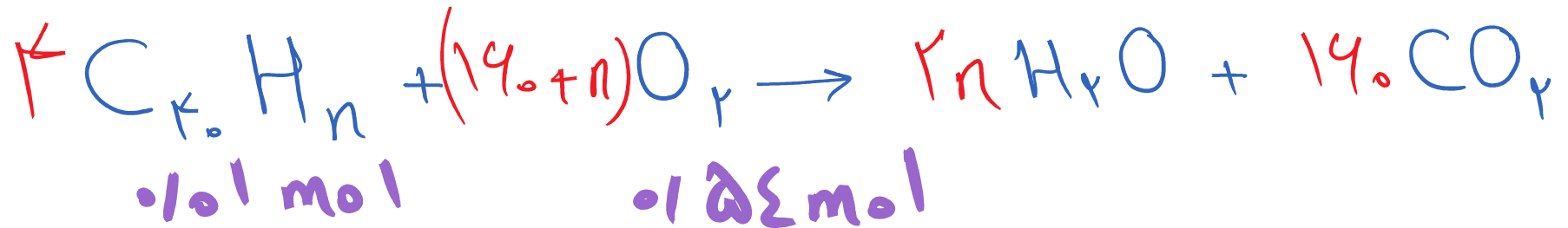


۲۵۶- برای سوزاندن کامل ۰/۰۱ مول از یک هیدروکربن زنجیره‌ای با فرمول  $C_{40}H_n$ ، ۰/۵۴ مول اکسیژن خالص مصرف می‌شود. فرمول مولکولی این ترکیب کدام است و چند پیوند دوگانه در ساختار مولکول آن شرکت دارد؟

(معادله واکنش موازنه شود.)  $C_{40}H_n(s) + O_2(g) \rightarrow H_2O(g) + CO_2(g)$



$$\frac{C_{40}H_n}{0.01} \quad \left| \quad \frac{(140+n)O_2}{0.54} \right.$$

$$160 + n = 212$$

$$n = 52$$

$$C_{40}H_{52}$$

$$12 - 54 = \frac{24}{2} \uparrow$$