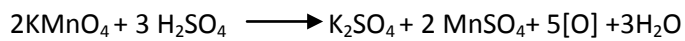


CARE ESTE VOLUMUL DE KMnO₄ NECESAR OXIDARII ENERGICE A 2.24L PROPENA,
CU O SOL KMnO₄ 0.1M ?

Din ecuația reacției de oxidare, $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2 + 5[\text{O}] \rightarrow \text{CH}_3\text{COOH} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

cunoscand numărul de moli de propenă $n = \frac{2,24}{22,4} = 0,1$ rezultă 0,5 moli [O]

Din ecuația reacției redox de mai jos:



2 moli KMnO₄..... 5 moli [O]

x moli KMnO₄..... 0,5 moli [O]

x=0,2 moli KMnO₄

$$C_M = \frac{n}{V_s} \text{ rezultă } V_s = 2 \text{ litri}$$