

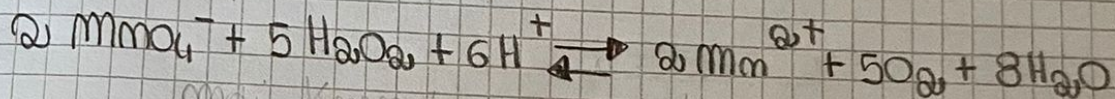
⑦ 200,0 mL H_2O_2 = campione



PER TITOLARE 18 mL si impiegano 20,50 mL di $KMnO_4$ 0,5000 M

% p/V = ?

Titolo in volume = ?



$$2 \text{ moli } KMnO_4 = 5 \text{ moli } H_2O_2$$

$$M KMnO_4 = \frac{1}{5} \cdot 0,5 = 0,1 M$$

$$\text{moli } KMnO_4 = M \cdot mL$$

$$= 0,1 \cdot 20,50 = 0,00205 \text{ mol}$$

$$2 \text{ moli } KMnO_4 = 5 \text{ moli } H_2O_2$$

$$\% p/V =$$

$$= 0,00205 \cdot 158,034 = 0,3239 \sim 0,32$$

$$\% p/V = \frac{0,32}{200} \cdot 100 = 0,16 \% p/V$$