

⑤ Soluzione H_2O_2 → 50 mL sviluppa 1,14 L di O_2
Volumi $H_2O_2 = ?$

Soluzione H_2O_2 0,300 M → Preparata con 250 mL di Sol. A
ML di Sol. $H_2O_2 = ?$

$$1 \text{ mole } O_2 : 22,4 \text{ L} = x \text{ moli} : 1,14 \text{ L}$$

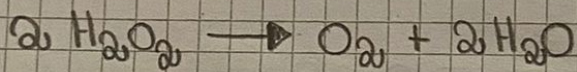
$$x = \frac{1 \cdot 1,14}{22,4} = 0,05087 \text{ moli } O_2$$

$$\text{moli } H_2O_2 = 2 \cdot \text{moli } O_2$$

$$= 2 \cdot 0,05087$$

$$= 0,1017 \text{ mol}$$

$$M H_2O_2 = \frac{0,1017}{0,050} = 2,034 \text{ M}$$



$$1 \text{ mole } O_2 \approx 2 \text{ moli } H_2O_2$$

$$\text{moli } O_2 = \frac{1}{2} \cdot M H_2O_2$$

$$= \frac{1}{2} \cdot 2,034 = 1,017 \text{ mol}$$

$$1 \text{ mole } O_2 : 22,4 \text{ L} = 1,017 : XL$$

$$XL = \frac{22,4 \cdot 1,017}{1} =$$