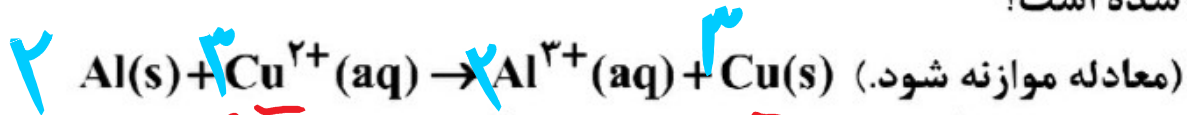


۲۶۲- یک فویل آلومینیومی درون ۲۰۰ mL محلول مس (II) سولفات ۰/۰۵ مولار انداخته شده است. اگر از بین رفتن کامل رنگ آبی محلول ۸ دقیقه و ۲۰ ثانیه به طول بینجامد، سرعت متوسط آزاد شدن فلز مس، چند مول بر ثانیه است و چند مول الکترون در این واکنش مبادله شده است؟



$$\Delta t = (8 \times 60) + 20 = 500 \text{ s}$$

$0/01, 2 \times 10^{-4}$ (۲) $0/01, 2 \times 10^{-5}$ (۳) $0/02, 2 \times 10^{-5}$ (۲) $0/02, 2 \times 10^{-4}$ (۱)

حجم ۰/۱۲ L

$$C_M = \frac{n}{V} \Rightarrow n = 0.02 \times 0.12 = 0.0024 \text{ mol}$$

$$C_M = 0.02 \text{ M}$$

$$R_{\text{Cu}} = \frac{0.0024}{500} = 4.8 \times 10^{-6} \frac{\text{mol}}{\text{s}}$$



$$0.0024 \text{ mol} \rightarrow 2(0.0024) = 0.0048 \text{ mole}^-$$