

۲۴۸ - ۵۰ میلی لیتر محلول که دارای 0.02 مول نقره نیترات است با چند گرم $MgCl_2$ واکنش کامل می دهد؟

(از انحلال پذیری رسوب صرف نظر و معادله موازنه شود. $(N = 14, Mg = 24, Cl = 35.5, Ag = 107 : g.mol^{-1})$)



$0.102 \text{ mol } AgNO_3$ (۴) 0.064 (۳) 0.074 (۲) 0.185 (۱) 0.95 ✓

پس:

$$\frac{\text{mol } AgNO_3}{\text{ض}} = \frac{\text{g } MgCl_2}{\text{جرم مولی} \times \text{ض}} \Rightarrow \frac{0.102}{2} = \frac{\text{g } MgCl_2}{1 \times 95} \rightarrow 0.195$$

پس:

$$\text{g } MgCl_2 = 0.102 \text{ mol } AgNO_3 \times \frac{1 \text{ mol } MgCl_2}{2 \text{ mol } AgNO_3} \times \frac{95 \text{ g } MgCl_2}{1 \text{ mol } MgCl_2}$$

توجه: 50 ml کلید داده پرت بود.

$$= 0.195 \text{ g}$$