

(الف)

برای یافتن ω باید نیروی الکتریکی ناشی از برهم کنش بین پروتون و الکترون را محاسبه کنیم و آن را برابر نیروی مرکزگرای وارد بر الکترون قرار دهیم.

$$\frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{e^2}{R^2} = m_e \omega^2 R$$

$$\omega = \sqrt{\frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{e^2}{m_e R^3}}$$

(م)

طبق راهنمایی آخر سوال، میدان مغناطیسی ناشی از جریان ثابت دایره‌ای شکل i به صورت زیر بدست می‌آید.

$$B_e = \frac{\mu_0 i}{4\pi} 2\pi R \frac{R}{(z^2 + R^2)^{3/2}}$$

اگر فرض $z \gg R$ را اعمال کنیم، عبارت بالا به رابطه‌ی زیر ساده می‌شود.

$$B_e = \frac{\mu_0 i R^2}{2z^3}$$

از طرفی می‌دانیم برای جریان ناشی از حرکت الکترون، رابطه‌ی $i = \frac{q}{t} = \frac{e\omega}{2\pi}$ برقرار است. با جایگذاری i در رابطه‌ی بالا، میدان مغناطیسی ناشی از حرکت الکترون برابر عبارت زیر می‌شود.

$$B_e = \frac{\mu_0 e \omega R^2}{4\pi z^3}$$

(ی)

از برابر قرار دادن پاسخ قسمت قبل با عبارتی که در سوال داده شده است، به رابطه‌ی زیر برای m می‌رسیم.

$$m = \frac{e\omega R}{2}$$

(د)

می‌دانیم تعداد الکترون‌هایی که در جهت ساعت‌گرد و در جهت پادساعت‌گرد می‌چرخند با هم برابر هستند، پس

$$M = \cdot$$

(ظ)

مشخص است که در این حالت، رابطه‌ی زیر برای الکترون‌ها برقرار است.

$$m_e \omega^{\prime} R = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \frac{e^2}{R^2} \pm eR\omega B.$$

که علامت + برای الکترون‌های است که در جهت پادساعت‌گرد و علامت - برای الکترون‌هایی که در جهت ساعت‌گرد می‌چرخند. با مراجعه به قسمت‌های قبل و انجام کمی عملیات ریاضی و دقت به اینکه $\Delta\omega \ll \omega$ می‌باشد، داریم

$$m_e R(\omega^{\prime} - \omega) = \pm eR\omega B.$$

$$m_e R(\omega - \omega^{\prime})(\omega + \omega^{\prime}) = \pm eR\omega B.$$

$$m_e R(\Delta\omega)(\omega) = \pm eR\omega B.$$

$$\Delta\omega = \pm \frac{eB}{2m_e}$$

(ر)

می‌دانیم مقدار emf القایی از رابطه‌ی زیر محاسبه می‌شود.

$$\mathcal{E} = \frac{\Delta(n\Phi)}{\Delta t} = \frac{\Delta n}{\Delta t} \Phi$$

که در آن

$$\frac{\Delta n}{\Delta t} = \frac{\omega \cdot R}{2\pi R} = \frac{\omega}{2\pi}$$

می‌باشد. در نتیجه

$$\mathcal{E} = \frac{\omega \cdot}{2\pi} \times B \cdot \pi R^2 = \frac{1}{2} \omega \cdot B \cdot R^2$$

(ف)

با استفاده از نتیجه‌ی قسمت (ظ) و (ر) و انجام کمی عملیات ریاضی داریم

$$\begin{aligned} \Delta K &= \Delta \left(\frac{1}{2} m_e \omega^2 R^2 \right) \\ &= m_e R^2 \omega \Delta \omega \\ &\approx m_e R^2 \omega \cdot \Delta \omega \\ &= m_e R^2 \omega \cdot \left(\frac{eB \cdot}{2m_e} \right) \end{aligned}$$

در نتیجه

$$\Delta K = e \mathcal{E}$$

(ط)

می‌دانیم $\Delta M = N \Delta m$ می‌باشد؛ که در آن N برابر تعداد کل اتم‌های ماده است. پس نخست مقدار Δm را محاسبه می‌کنیم.

$$\Delta m = \Delta \left(\frac{e \omega \cdot R^2}{2} \right) = \frac{eR^2}{2} \Delta \omega = \frac{e^2 R^2 B \cdot}{4m_e}$$

در نتیجه

$$\Delta M = \frac{e^2 R^2 N B \cdot}{4m_e}$$