

۱- با استفاده از نظریه گوانتومی پراکندگی نشت دهید رابطه پراکندگی که عامل ساختار نامیده می شود عبارتست از :

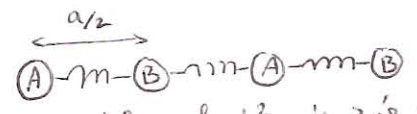
$$S_G = \int dV n(\vec{r}) \exp(-i\vec{G}\cdot\vec{r})$$

۲- عامل ساختار را برای الیاس پیدا کرده و با یافتن صفرهای عامل ساختار نشت دهید در بازتابهای مجاز یا تمام ساختارها زوج و رابطه $h+k+l=2n$ که $n \in \mathbb{Z}$ ارضا می شود و یا تمام ساختارها فردند.

۳- چگالی تعداد الکترونها در اتم هیدروژن در حالت پایه به صورت $n(r) = \frac{1}{\pi a_0^3} e^{-\frac{2r}{a_0}}$ است که a_0 شعاع بوهر است. نشت دهید form factor به صورت زیر است :

$$f_G = \frac{16}{(4 + G^2 a_0^2)^2}$$

۴- زنجیره یک بعدی اتمهای A و B را در نظر بگیرید.



نشت دهید که شدت پراکندگی برای nهای فرد با $|f_A - f_B|^2$ و برای nهای زوج با $|f_A + f_B|^2$ متناسب است. اگر $f_A = f_B$ باشد چه اتفاقی می افتد

۵- کبالت دو فرم دارد: $\alpha-Co$ با ساختار hcp و $a = 2.51 \text{ \AA}$ و $\beta-Co$ با ساختار fcc و $a_{cubic} = 3.55 \text{ \AA}$. فرض کنید در ساختار hcp نسبت $\frac{c}{a}$ ایده آل است. پنج قله اول پراش اشعه X را علامت نمائید. برای تعیین مکان قله ها بر حسب 2θ از رابطه $\Delta k = \frac{4\pi}{\lambda} \sin\theta$ استفاده کنید. (λ طول موج اشعه X است.)

۶- ساختار $A_n C_{60}$ مقاله Fleming (در سری مسائل قبلی) را در نظر بگیرید. با توجه به مقاله فرض کنید آزمایش پراش اشعه X با طول موج $\lambda = 0.9 \text{ \AA}$ روی C_{60} آلائیده با Rb انجام داده اید و می خواهید استوکیومتری ترکیب را بدانید. برای اینکار باید مکان پنج قله پراش اول را برای سه ساختار مشاهده کرده علامت کنید. اینکار را انجام دهید. (سه ساختار با آلائیدی 3، 4 و 6 در جدول 2 مقاله آمده است.)

در مقاله فوق با فرض اینکه توزیع بار فولرن (C60) توسط یک سطح کروی با شعاع 3.5 \AA داده می شود Form Factor را حساب کنید. نشت دهید form factor (200) خطی کوچکتر از (111) است.