



تمرینات دوره ای فصل اول شیمی دهم

۶- اگر میانگین جرم هر اتم بور (B)، در حدود $1.794 \times 10^{-23} \text{g}$ باشد، جرم مولی آن را حساب و با جدول دوره‌ای مقایسه کنید.

$$1 \text{ atom}_B \rightarrow 1.794 \times 10^{-23} \text{g}$$

$$1 \text{ mol}_B \rightarrow ? \text{g}$$

$$g_B ? = 1 \text{ mol}_B \times \frac{1.794 \times 10^{23} \text{ atom}_B}{1 \text{ mol}_B} \times \frac{1.794 \times 10^{-23} \text{g}_B}{1 \text{ atom}_B} = 1.794 \text{g}_B$$

B → ۱۰٫۸۰ طبق جدول