

الجدع المشترك	نموذج الذرة	كيمياء تمارين 04
---------------	-------------	------------------

التمرين 04

1. تحتوي ذرة القصدير ذي الرمز Sn على 120 نوية. شحنة نواتها $q=8,0 \cdot 10^{-18} C$.
 2. حدد عدد الشحنة Z.
 3. حدد عدد النوترونات.
 4. حدد عدد الالكترونات في هذه الذرة.
 5. حدد الكتلة التقريبية لذرة القصدير.
 6. أحسب عدد الذرات المتواجدة في عينة من القصدير كتلتها $m=20g$.
- معطيات : $e = 1,6 \cdot 10^{-19} C$ $m_p = 1,67 \cdot 10^{-27} kg$ $m_n \approx m_p$