

الجدع المشترك	نموذج الذرة	كيمياء حلول 04
---------------	-------------	----------------

حل التمرين 05

1. الكتلة التقريبية لذرة نحاس:

$$m_{Cu} \approx Am_p$$

$$m_{Cu} \approx 63 \times 1,67 \cdot 10^{-27} \text{ kg}$$

$$m_{Cu} \approx 1,05 \cdot 10^{-25} \text{ kg}$$

2. عدد الذرات في عينة النحاس:

$$N = \frac{m}{m_{Cu}} \Rightarrow N = \frac{5 \cdot 10^{-3}}{1,05 \cdot 10^{-25}} = 4,76 \cdot 10^{22} \text{ atomes}$$