

Из известных изотопов олова самый легкий обозначается ${}_{50}^{99}\text{Sn}$, а самый тяжелый — ${}_{50}^{138}\text{Sn}$. Сколько протонов Z содержит ядро олова и на какую величину ΔN число нейтронов в ядре самого тяжелого известного изотопа олова превышает число нейтронов в ядре его самого легкого известного изотопа?

Заряд ядра Z	Превышение ΔN