Из известных изотопов олова самый легкий обозначается $^{99}_{50}\mathrm{Sn}$, а самый тяжелый — $^{138}_{50}\mathrm{Sn}$. 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