

Задания**Задания Д10 В19 № 2137**

В результате электронного β -распада ядра атома элемента с зарядовым числом Z получается ядро атома элемента с зарядовым числом

- 1) $Z - 2$
- 2) $Z + 1$
- 3) $Z - 1$
- 4) $Z + 2$

Решение.

Электронный β -распад представляет собой испускание радиоактивным ядром электрона. Поскольку электрон несет отрицательный заряд -1 (в единицах заряда протона), в силу закона сохранения электрического заряда, получаем, что продуктом электронного β -распада ядра атома элемента с зарядовым числом Z является ядро атома элемента с зарядовым числом $Z - (-1) = Z + 1$.

Ответ: 2.