

Задания

Задание 19 № 10191

В ноябре 2016 г. в периодическую таблицу Менделеева был официально внесён новый химический элемент с порядковым номером 115 — он получил название «московский» (обозначается Mc). Атомная масса наиболее стабильного изотопа этого элемента (из ныне известных) равна 289. Сколько протонов и сколько нейтронов содержится в атомном ядре этого изотопа московия? В ответ запишите два числа без пробелов и запятых.

Число протонов	Число нейтронов

Решение.

Номер элемента в таблице Менделеева показывает количество протонов, значит, у московия имеется 115 протонов и $289 - 115 = 174$ нейтрона.

Ответ: 115174.