

С о с т а в н и к е л я .

F. W. Aston. The Constitution of Nickel. *Nature* 107, p. 520. 1921.

Применяя ту же аппаратуру, как и в прежних работах ¹⁾, Aston установил, что никкель состоит по крайней мере из двух изотопов. Получив постоянный разряд при сравнительно высоком давлении и сильном токе в парах тетраниккелькарбонила $\text{Ni}(\text{CO})_4$ и углекислоты, Aston наблюдал в спектрографе две линии: более интенсивную—58 и более слабую—60, которую сравнивал с штандартной линией 44 углекислоты.

Считая отношение интенсивностей первой и второй линии равным 2:1, сочетание наблюдаемых изотопов хорошо согласуется с атомным весом Ni —58,68.

А. Трапезников.

¹⁾ F. W. Aston. *Phil. Mag.* 39, p. 611, 1920, см. также Э. В. Шпольский „Возрождение гипотезы Prout'a“. „Успехи Физ. Наук“, т. II, вып. 2, стр. 241, 1921.