

**یک ایزتپِ پُر-نوترنِ سدیم**

هسته‌هایی که تعدادِ نوترن‌های شان خیلی زیاد است ناپایدارند. با افزایشِ تعدادِ نوترن‌ها (در عدد- اتمی ثابت)، سرانجام هسته‌ای به دست می‌آید که دیگر نمیشود به آن نوترن افزود: گر به آن نوترن افزوده شود یک یا چند نوترن از هسته بیرون می‌روند. یک ایزتپِ سدیم ساخته شده که عدد-جرمی آن 39 است [1]. عدد اتمی سدیم 11 است، پس این (تاکنون)-پُر-نوترنترین ایزتپِ سدیم 28 نوترن دارد.

[1] Physical Review Letters **129** 212502