

یک نتیجه‌ی جدید برای شعاع پرتون

طیف اتم هیدروژن به تزیع بار پرتون، یا شعاع آن، وابسته است. به هم‌ین خاطر سنجش این طیف راه‌ی برای تعیین شعاع پرتون است. سنجش‌ها بی‌که با هیدروژن معمولی انجام شده این شعاع را $(0.8768 \pm 0.0069) \text{ f m}$ داده‌اند، ولی سنجش‌ها بی‌بر اساس هیدروژن می‌نی (می‌ن به جای الکترون) به مقدار $(0.84184 \pm 0.00067) \text{ f m}$ میرسند. اختلاف این دو مقدار، از خطای سنجش خیل‌ی بیشتر است. حالا سنجش‌ها بی‌انجام شده که بر اساس پراکنش الکترون از پرتون‌ند، و اینها مقدار $(0.831 \pm 0.014) \text{ f m}$ را میدهند [1].

[1] Nature 575 147