

1993春

29p-Z N-3

鉛の荷電半径と対相関力の密度依存性

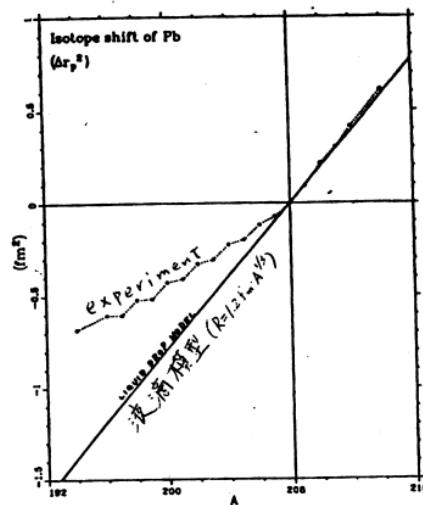
東大教養、CE Saclay^a, IPN Orsay^b, ULB^c, Livermore^d田嶋直樹、P. Bonche^a, H. Flocard^b, P.-H. Heenen^c, M.S. Weiss^d

Charge radii of Pb isotopes and density dependence of pairing force

Tokyo、CE Saclay^a, IPN Orsay^b, ULB^c, Livermore^dN. Tajima, P. Bonche^a, H. Flocard^b, P.-H. Heenen^c, M.S. Weiss^d

鉛の荷電半径のアイソトープによる変化を考える。その顕著な特徴は、1) 傾きが²⁰⁸Pbを境にして約2倍になる、2) 奇N核のほうが偶N核よりも荷電半径が小さい、ことである。1)の折れ曲がりは殻効果「N=126の上下で、一粒子状態の平均半径が異なる」だけでは説明できないほど大きい。Skyrme力(SKM^a, SIII^b, SGII^c)と図式的な(定数行列要素Gの)対相関力を組み合わせてHF+BCS計算を行ったが、やはり、折れ曲がりの大きさは実験に足りないことが示された。さらに、4重極、8重極の形状揺らぎの効果を生成座標の方法で取り入れたが、結果に大きな変化は得られなかった。

そこで、図式的な対相関力を、より現実的な力—ゼロ・レンジで0次、1次の密度依存性を持つ—に変えたところ、原子核内部で相互作用が抑制されるようにパラメータを選べば、1)、2)共にうまく再現することが出来ることが分かった。この力のもとでは、「対相間が強い」と「密度が低い(核半径が大きい)」こととは関連する。閉殻では対相間が無く、従って半径が小さくなる。奇核では隣の偶核よりも対相間が弱く、従って半径も小さめに出る。



$$\Delta r_p^2 \equiv r_p^2(A) - r_p^2(208\text{Pb}),$$

$$r_p^2(A) = \frac{\langle A | \hat{r}_p^2 | A \rangle}{Z}$$