ポジトロニウム超微細構造に対 するシュタルク効果の評価

東大理,東大素セ^A 佐々木雄一,石田明, 難波俊雄^A,浅井祥仁,小林富雄^A

日本物理学会 第66回秋季大会 2010/10/14 九州工業大学

測定の目的

ポジトロニウムHFSに周囲の物質が与える影響

- Ps-HFSの第一項
 =電子陽電子のスピン-スピン相互作用
 →両者の距離によって変化する
- ・ 周囲の物質の電場
 →電子陽電子間の距離が変化

→HFSの変化(シュタルク効果)



過去の実験での物質の効果の評価

Psが周りの原子に近づく
 →電場を感じてシュタルク効果が起きる

HFSに効くシュタルク効果の大きさ ∝ 周りの分子との衝突頻度 ∝ (周りの分子の密度)×(Psの速度v)

→Ps速度一定だと思うと、HFSはガス圧に比例してずれる





圧力+熱化を含めた物質の効果がHFSへ及ぼす影響



イソブタン中での熱化を 測定する実験

イソブタンを用いる長所

• 我々の実験では、N2ではなくイソブタンを使用する。

長所1:ポジトロニウムの生成率がN₂の2倍程度良い。 (N₂で生成率20%、イソブタンでは>40%)

長所2:陽電子がガス中で静止しやすい。

長所3:

<u>低速陽電子</u>を速やかに対消滅させる働きが大きい。 運動エネルギーが小さすぎてPsを作れない陽電子

N₂中で寿命170ns

2γ崩壊なのでBGとなる

右図:

511±3keVでカットをした、 Ps崩壊タイミングスペクトラム

赤:イソブタンなし(N₂のみ) 青:イソブタンあり



どのようにしてポジトロニウムのv(t)を測定するか?

- o-Psの<u>pick-off</u>を用いて <pic 測定
- pick-offの量(t)
 = pick-offの断面積
 × 物質の密度
 × <u>o-Psの量(t)</u>
 × <u>v(t)</u>

v(t) pick-offの量(2γ崩壊) ∝ o-Psの量(3γ崩壊)



セットアップ(全体の様子)

- タイミング:プラシンでス タート、Geでストップ
- シリカエアロゲルでe⁺を止めてPsを作る
- ソース周りは真空容器に 入れてある
- ガス圧を変化させて測定
 を行う





セットアップ(ガンマ線検出器)

- Ge検出器(Ortec GEM 38195-P-plus series)
- 2段階のthresholdによって遅い成分をカットし、 時間の補正を掛けた



<シリカエアロゲル(0.03g/cc) + イソブタン(0.16atm)での測定の様子>

o-Ps、pick-off量の見積もり方



12

2γ/3γ比の測定結果

- イソブタン圧力を変化させて2γ/3γ比を出した。
- 2γ/3γ比∞(Psの速度)×(ガス圧)
- イソブタン圧力が高いほど熱化が早く進む様子が分かる。



フィット関数

- Psが形成されてからt後のエネルギーE_{av}(t)は以下の微分方 程式で書ける。 $\sigma_{m}: \Lambda \gamma J \gamma s \gamma c Ps$ の断面積。 $T \gamma D f \mu n c M s Ps$ 記述する項。 $\frac{d}{dt}E_{av}(t) = -\sqrt{2m_{Ps}E_{av}(t)} \left(E_{av}(t) - \frac{3}{2}k_{B}T\right) \left(\frac{8}{3}\sqrt{\frac{2}{3\pi}}\frac{2\sigma_{m}n}{M} + \alpha \left(\frac{E_{av}(t)}{k_{B}T}\right)^{\beta}\right)$ J. Phys. B **31** (1998) 329 Y. Nagashima, et al. $m_{Ps}: Ps$ の質量 n: $\Lambda \gamma J \gamma s \gamma n$ の数密度 M: $\Lambda \gamma J \gamma s \gamma n$ の質量
 - •エアロゲルの効果は微分方程式の中に含めておく。

•σ_m (イソブタンとPsの断面積)が熱化を決定する重要な量。

•他に、 $E_0(t=0$ での $E_{av}(t)$)、エアロゲル・イソブタンのPick-off割 合がフィッティングに使うパラメータ。

2γ/3γ比のフィット結果

- すべての測定点を同時にフィットした。
- フィッティング範囲は40~800nsを使用。



2γ/3γ比のフィット結果

- フィット結果は以下の通り。
- 詳細な解析はこれからなので、暫定的な結果。
- σ_m = 66 ± 6 Å² を得た。これはSkalseyが別の手法(※)で測定
 した値(146 ± 11Å²)より2倍小さい。

XPhys. Rev. A 67 (2003) 022504 M. Skalsey, et al.

変数	値	
χ^2 / NDF	75.6 / 66 = 1.145	(Prob.=20%)
σ _m [Ų]	66 ± 6	
α [eV c ⁻² cm ⁻¹]	(5.5 ± 1.7) × 10 ⁻⁷	
β	0.6 ± 0.2	エアロケルを記述する変数
E ₀ [eV]	0.30 ± 0.13	
Pick-off 割合 (イソブタン)[atm ⁻¹]	(5.71 ± 0.08) × 10^{-2}	_ Pick-offの量を
Pick-off 割合 (エアロゲル)	$(2.94 \pm 0.05) \times 10^{-2}$	記述する変数

熱化パラメータからHFS補正量への焼き直し

測定したσ_mの値からシュタルク効果補正量の計算を行った。



・シュタルク効果の大きさは (Ps Velocity)×(ガス圧力)に比例。
 ・2γへの遷移への影響は、さらにo-Ps→2γの遷移確率が掛かる。



イソブタン中での熱化によるHFS補正量

- シュタルク効果によるHFSの圧力依存性は、
 -254 ppm/amagat(暫定的な実測値)。
- 熱化によるHFS補正量(非線形効果)は14±3 ppmと求められる(暫定)
 - 1、目標とするO(ppm)の精度に対して、<u>不可欠な補正</u>となる。 2、これを取り入れて、最終的なHFSを導く予定。



HFSに対する熱化の影響評価のまとめ

ポジトロニウムのHFSはシュタルク効果によって変化する

HFSに効くシュタルク効果の大きさ ∝ 周りの分子との衝突頻度 ∝ (周りの分子の密度)×(Psの速度v(t))

- 過去の実験では、Psの速度の変化(熱化)を考慮していな かった→正しく補正する必要がある。
- 補正に必要な熱化パラメータの測定は、pick-offによる2γ崩壊の量を見ることによって行った。
- 現在までの測定によれば、イソブタンを用いたHFS測定での 熱化補正量は14ppmで、目標とするO(ppm)の精度では重要 な補正

→HFS測定結果の補正に使用する。

• 今後イソブタンのみでの測定を行う予定。