

اتم مو ائیم

Muonium Atom

نوشته :

Vernon W. Hughes

ترجمه و تلخیص :

دکتر حسن فرسام

دانشکده داروسازی

چند سال پیش آقای هیوز Hughes و همکاران او با تمنی جدید و نوظهور برخور دند که اتم مو ائیم نامیده می شود. تا کنون مطالعات زیادی درباره خواص این اتم بعمل آمده است و آنچه در زیر می آید خلاصه‌ی این مطالعات است.

اتم مو ائیم تنها از دو ذره نخستی (بنیادی) ماده تشکیل یافته است: یک موان مثبت (μ^+) و یک الکترون منفی (e^-). از بسیاری جهات اتم مو ائیم با ساده‌ترین اتم معمولی یعنی ایدرژن که یک پروتون (P^+) و یک الکترون دارد شبیه است. در حقیقت میتوان اتم مو ائیم را ایزوتوپ سبکتر ایدرژن تصور نمود. در هردو اتم هسته ذره‌ای است سنگینتر با بار مثبت (خواه پروتون باشد خواه موan) که ذره بسیار سبکتر با بار منفی آنرا احاطه کرده است. نسبت جرم الکترون، موan و پروتون بترتیب ۱۸۳۶ و ۲۰۷ و ۱ است.

اتم مو ائیم با اتم پوزیترونیم Positronium که بیشتر از ده سال پیش (۱۹۵۴) در مؤسسه تکنولوژی ماساچوست کشف گردید شباهت هائی دارد. اتم پوزیترونیم از یک الکترون و یک پوزیترون یا الکترون با بار مثبت (e^+) تشکیل یافته است. تفاوت کلی میان مو ائیم و پوزیترونیم درآنست که جرم موan بسیار زیادتر از الکترون است، در صورتیکه جرم پوزیترون با الکترون برابر است. بعلاوه الکترون و پوزیترون رابطه ذره و ضد ذره Anti-particle دارند و از این نظر میتوانند یکدیگر را ازین بین ببرند و تابش برقطیسی (الکترو-مانیتیک) بصورت پرتوهای گاما ایجاد کنند. الکترون و موan مثبت ذره و ضد ذره نیستند و نمیتوانند یکدیگر را ازین بین ببرند.

یکی از دلایل مهم که چرا مو ائیم چنین توجه را بخود معطوف داشته است اسرار آمیزی این ذره

میباشد. موان زمانیکه در سال ۱۹۳۶، پیداشد برای مدتی باشتباه ذرهای با وزن متوسط در نظر گرفته شد که نیروی هسته‌ی قوی انتقال میدهد و آنرا مزن نامیدند. خاصیت ویژه و عجیب موان آنست که در تمام واکنش‌ها (واکنش‌های متقابل) interaction با ذرهای و میدان‌های دیگر درست مانند یک الکترون سنگین عمل میکند. این مثال روشی است برآنکه اختلاف در جرم دودره را نمیتوان با اختلاف واکنش‌هایی که دو ذره انجام میدهند بیان نمود. برهمین منوال موان فرضیه کلی را درباره چگونگی درک طیف جرمی ذرهای نخستی (یا بنیادی) رد میکند.

چون موانیم ساده‌ترین دستگاهی است که دارای موan والکترون است، شاید مطالعه آن بتواند مارا بدرک رابطه این دودره هدایت کند. مطالعات سالهای اخیر این نظر را تأیید میکند که موan در واکنش‌های برقاطیسی Electromagnetic interaction خود مانند یک الکترون سنگین عمل مینماید. بعلاوه نتایج این مطالعات اطلاعات نوینی بدست میدهد که مربوط به تمام واکنش‌های برقاطیسی میگردد.

دومین دلیل برای توجه ویژه به موانیم از این واقعیت ناشی میشود که موانیم یک ایزوتوپ ایدرزن است. واکنش‌های اتمی و واکنش‌های شیمیایی زیادی به موانیم مربوط میشود که میتوان آنها را مطالعه نمود و با معلومات موجود درباره ایدرزن مقایسه کرد.

انتظار میرود که ترازهای انرژی موانیم همانند ایدرزن باشد. بنابراین الکترون موانیم در حالت بنیادی ground state و در پائین‌ترین حالت انرژی با انرژی ۵۳، الکترون ولت به موan مشتبه پیوند یافته است که نزدیک با انرژی ایدرزن درحالت بنیادی است. بمیزان بسیار ظریف حالت اصلی یا بنیادی موانیم به دو حالت نزدیک بهم شکافته میشود که ترازهای انرژی فوق ظریف Hyperfine خوانده می‌شود و از واکنش‌های مغناطیسی الکترون و موan مشبت ایجاد میگردد.

الکترون و موan را مانند بسیاری از ذرهای بنیادی میتوان بصورت آهنرباها نازکی در نظر گرفت که میچرخد و در نتیجه دارای گشتاور مغناطیسی میباشد که در راستای آسه چرخش (Spin) قرار میگیرد و گشتاور زاویه‌ای نیز دارد. انرژی گشتاور مغناطیسی چرخش یا سپین الکترون با انرژی گشتاور مغناطیسی چرخش موan هنگامیکه در یکسو میچرخد یک مقدار و زمانیکه در سوهای مخالف میچرخد مقادیر دیگری دارند و این امر شکافت ترازهای انرژی فوق ظریف را موجب میگردد. در حضور یک میدان مغناطیسی استاتیک دوتراز فوق ظریف موانیم بعلت واکنش‌های مغناطیسی میدان مغناطیسی داخلی با گشتاورهای مغناطیسی الکترون و موan بچهار تراز شکافته میشود.

چون گشتاور مغناطیسی موan ۱۸ برابر گشتاور مغناطیسی پروتون است فاصله بین دو تراز فوق ظریف برای موan هنگامیکه میدان مغناطیسی وجود نداشته باشد در مقایسه با ایدرزن که ۴۲ را مگاسیکل در ثانیه است باید ۶۳۴ رع مگاسیکل در ثانیه باشد.

یکی از نتایج تجربیات اخیر اندازه گیری بسیار دقیق این فاصله ساختمان فوق ظریف-Hyperfine برای موانیم است. Structur Interval

موانیم اتمی است ناپایدار و با زندگی متوسط ۲۰ میلیونیم ثانیه ، ناپایدار است چون موان خود ناپایدار است و با فرآیندی Process که بآن واکنش ضعیف گویندد رمدمت ۲۰ میلیونیم ثانیه بیک پوزیترون و دونوتربینو (۷) تجزیه میگردد . پوزیترونهایی که با این واکنش ایجاد میشوند انرژیهای متغیری دارند که تا ۵۰ میلیون الکترون ولت میرسد . هنگامیکه یک موان مشتب در یک اتم موانیم تجزیه میگردد اتم موانیم بجهار ذره آزاد یا نابسته (یک الکترون - یک پوزیترون و دونوتربینو) تبدیل میشود . باآنکه روش تجزیه موانیم با پوزیترونیم فرق دارد بازکوتاهی زندگی آن و ماهیت پرانرژی بودن فراوردهای تجزیه آن با خواص مربوط به پوزیترونیم شباهت دارد . از این نظر برخی از تکنیکهای تجربی که برای مطالعه موانیم بکار میرود شباهت به آنها دارد که در تجربیات برروی پوزیترونیم بکار رفته است .

کشف موانیم هنگامی امکان پذیر گردید که معلوم شد در واکنش های ضعیف که شامل تولید و تجزیه موان میگردد قرینگی Parity ثبات ندارد . اصل ثبات قرینگی Parity Concervation میگوید که برای بیشتر دستگاههای فیزیکی تعریف مطلقی بین چپ و راست وجود ندارد و یک شئی واقعی یا یک حادثه سواد دقیقی از تصویر خود درآینه است . در واکنش های ضعیف معلوم گردید که برتری یک حالت ویاقدان قرینگی درآینه وجود دارد که بطور مشخصی در همبستگی میان گشتاور خطی یا راستای حرکت یک ذره و گشتاور زاویه ای داخلی یا راستای چرخش نمایان میشود .

عدم ثبات قرینگی در ایجاد نمودن موان با این حقیقت نشان داده میشود که هنگام تجزیه یک پیون مشبت (π^+) برای ایجاد موان مشبت و نوتربینو ، چرخش موان (و گشتاور مغناطیسی وابسته بآن) در راستای مخالف گشتاور خطی آن است و نیز موان مشبت هنگام تجزیه یک پوزیترون و دو نوتربینو ، پوزیترون بیشتر در راستای گشتاور مغناطیسی چرخش موان منتشر میشود .

در اختیار بودن چنین موانهای قطبیده (Polarized) یا موانهایی که چرخش آنها بیشتر در یک راستا میباشد و وسیله تعیین این راستا (خروج پوزیترون) در کشف موانیم مورد بهره برداری قرار گرفت .

جستجوی موانیم بتصور ساده مینمود ولی باید از برخورد یک موan مشبت با اتمی بی اثر مانند آرگن (A) بوجود آید بدینظریق که موan یک الکترون از اتم آرگن میگیرد و یک یون آرگن (A^+) بوجود میآورد . چون موانها قطبیده اند شماره ترازهای انرژی فوق ظریف موانیم که میتواند بوجود آید محدود بآنها بی است که در آنها راستای گشتاور مغناطیسی چرخش برابر باموانی است که وارد میشود . دریک میدان مغناطیسی استاتیک نیرومند که با راستای گشتاور مغناطیسی چرخش موan اصلی موافی است تنها دو تراز انرژی فوق ظریف تشکیل خواهد شد یکی مربوط بموردی است که در آن چرخش موan و چرخش الکترون دریک راستا هستند و دیگری موردی است که چرخش موan والکترون در راستای مخالف میباشند . دریک میدان مغناطیسی ضعیف سه حالت انرژی فوق ظریف تشکیل میشود . دریکی از حالتها (حالی که در آن چرخش موan والکترون یک راستا دارند) اتم موانیم گشتاور مغناطیسی مشخص وسیعین دارد .

تجربه کشف موانیم براین پایه قرارداشت که در یک اتم آسه چرخش (و گشتاور مغناطیسی وابسته

بان) در اطراف خطوط نیروی یک میدان مغناطیسی عمود بر آن با پسامدی که متناسب با نیروی میدان است Precession frequency پیدا میکند و یانوسان مینماید. در مورد مواد این پسامد تقدیم Precesses را بعلت خروج پوزیترونها در امتداد راستای گشتاور مغناطیسی چرخش مواد میتوان مشخص نمود. پسامد تقدیم مشخص مواد را میتوان بهره‌ولت از روی خواص معلوم مواد والکترون حساب کرد و بدین طریق چنین مطالعات و مشاهدات آزمایشی است برای وجود مواد.

مطالعه و آزمایش در آزمایشگاه کلمبیا انجام گردید با سکرولوترونی Nevis در دانشگاه کلمبیا انجام گردید که پروتونهای تانری ۰.۳۸ میلیون الکترون ولت ایجاد میکند. پروتونها به دفعه که داخل سکرولوترون است برخورد پیدا میکند و پیونهای مشبت بوجود میآورند که بعضی از آنها به مواد تعزیز میشوند. دسته اشعه مخلوط پیونهای مواد از یک قطعه کربن عبور میکند که پیونها را بر میگیرد (Adsorb) و تنها مواد بمخزن گاز آرگن راه می‌یابند. مواد ای که داخل مخزن میشوند با انرژیهای که تا میلیون الکترون ولت میرسد درنتیجه تصادم یونساز با اتمهای آرگن انرژی خود را تا رسیدن به حدود ۱۰ الکترون ولت ازدست میدهدند در چنین نقطه این احتمال برای مواد هست که برای تشکیل اتم مواد سیمی پایدار در حالت بنیادی خود یک الکترون از اتم آرگن بگیرد. سپس اتم مواد درنتیجه برخورد با اتمهای آرگن مشتاب تاحد سرعتهای گرمایی Termal (حدود یک میلیون سانتیمتر در ثانیه و هم ارز ۱۰^{-۶} الکترون ولت) کند و سپس تعزیز می‌شود و پوزیترون افشاگر را خارج می‌سازد.

باتوجه به نتایج تجربه‌های ما (نگارنده مقاله) اکنون توصیف راهی که مواد ای مشبت برای تشکیل اتمهای مواد انرژی خود را در گاز آرگن ازدست میدهدند صحیح بنظر می‌رسد. با این وجود برای کند شدن مواد توصیفهای دیگری میتوان تصور نمود که به تشکیل اتمهای پایدار مواد منجر نمی‌شود.

یکی از توصیفها آنست که مواد مشبت درنتیجه برخورد با اتمهای آرگن بهره‌ولت انرژی خود را ازدست میدهد تا کمتر از دو الکترون ولت انرژی داشته باشد و این کمترین مقداری است که برای گرفتن یک الکترون از اتم آرگن و تشکیل مواد لازم است. توصیف دیگر آنست که اتم مواد تشکیل میگردد ولی بیدرنگ درنتیجه برخورد با اتم آرگن خرد می‌شود. ما همچنین فکر می‌کنیم که مواد مشبت و اتم آرگن ممکن است باهم ترکیب شوند و یک یون ملکولی تشکیل دهند. تخمین کمی این فرآیندهای مختلف بسیار مشکل است.

پایداری شیمیائی اتم مواد نیز مورد توجه قرار گرفته است. کاملاً روشن است که ایدرزن بسیار فعال است. درنتیجه مواد که ایزوتوپ ایدرزن است باید بهمان اندازه فعال باشد. با گاز بی اثر آرگن هیچ واکنشی در کار نیست ولی بر سیهای نظری چنین میگوید که مقادیر کم ناخالصیها مانند اکسیژن یا بخار آب در کمیت‌های چند قسمت در میلیون قسمت آرگن ممکن است منجر به واکنش‌های اتمی یا واکنش‌های شیمیائی نامطلوب برای تشکیل مواد پایدار گردد. ناکامی بعضی از تجربه‌های گذشته بعلت همین اثرات شیمیائی حاصل از ناخالصیها بوده است. در این تجربیات مواد با راستای چرخشی مخالف راستای حرکت خود وارد گاز می‌شوند. در یک میدان مغناطیسی ضعیف از سه حالت فوق طریق تنها اولی گشتاور مغناطیسی

دارد. مقدار گشتاور مغناطیسی این حالت برابر گشتاور مغناطیسی الکترون منهای گشتاور سوان است و درنتیجه تقریباً برابر گشتاور مغناطیسی الکترون است که $2 \cdot 7$ برابر سوان میباشد.

با استفاده از شمارگرهای تابشی (Radiation Counters) عبور موانهای که وارد میشود و فرآوردهای

تجزیه اتم موانیم را تعیین میکنند و بدین طریق بسامد تقدیم موانیم را میتوان بطور عملی مشاهده کرد. برای توجیه حساسیت زیاد این تجربه کافی است در نظر آوریم که هنگام آزمایش بندرت بیش از یک اتم موانیم موجود است و برخلاف این واقعیت که با شدت‌های دسته اشده موان میتوانیم هزار اتم موانیم در هر ثانیه ایجاد کنیم باز بطور متوجه تنها برای $1 \cdot 1 \cdot 1$ از زمان یک اتم موانیم یافت میشود زیرا زندگی متوجه هر سوان تنها $2 \cdot 2$ میکروثانیه است. خوشبختانه پوزیترونها که خارج میشوند کاملاً پرانرژی هستند و آزمایش

را میتوان با شمارگرهای تابشی که میتوانند عبور یک ذره باردار را ثبت کنند انجام داد. برای بررسی دقیق کلیه خواص برقطیسی و واکنش‌های موan والکترون آگاهی از فاصله ساختمان

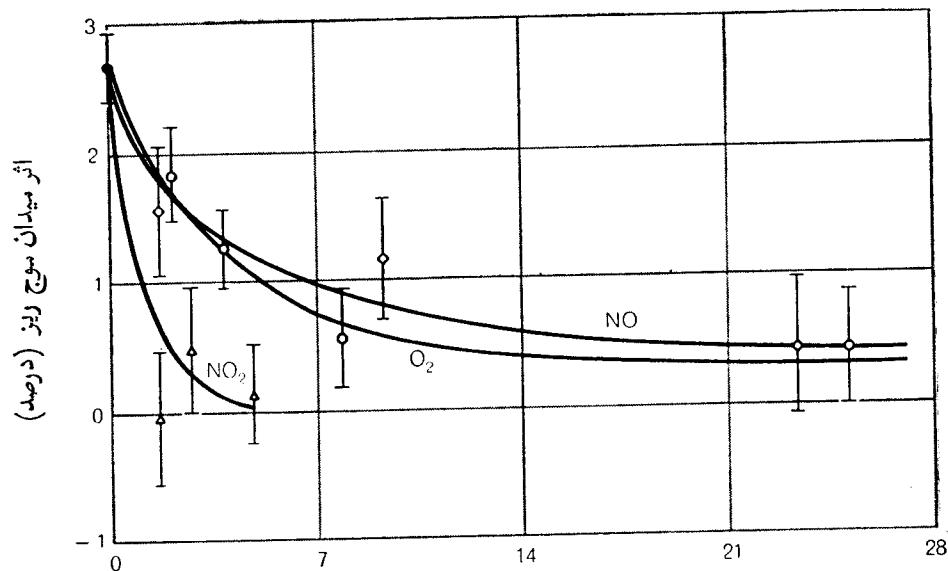
فوق ظریف لازم است. کشنf موانیم راه را برای اندازه گیری این فاصله بادقت زیاد هموار ساخت.

اساس آزمایش مطالعه اختلاف در تراز انرژی بروش طیف‌بینی Spectroscopic است. عبور اتمهای موانیم از یک حالت انرژی فوق ظریف بحالات دیگر میتواند بوسیله یک میدان برقطیسی خارجی که رزنانس آن با بسامد عبور اتمها اختلاف دارد تعیین شود. این بسامد‌ها در منطقه امواج ریز Microwaves طیف برقطیسی هستند. سپس از روی تغییر در بعضی از خواص اتمها که تغییر حالت انرژی را بدنبال دارد عبور از یک حالت بحالات دیگر را مشاهده میکنند. در مورد اتم موانیم این خاصیت میزان انتشار پوزیtron در یک راستای معین است.

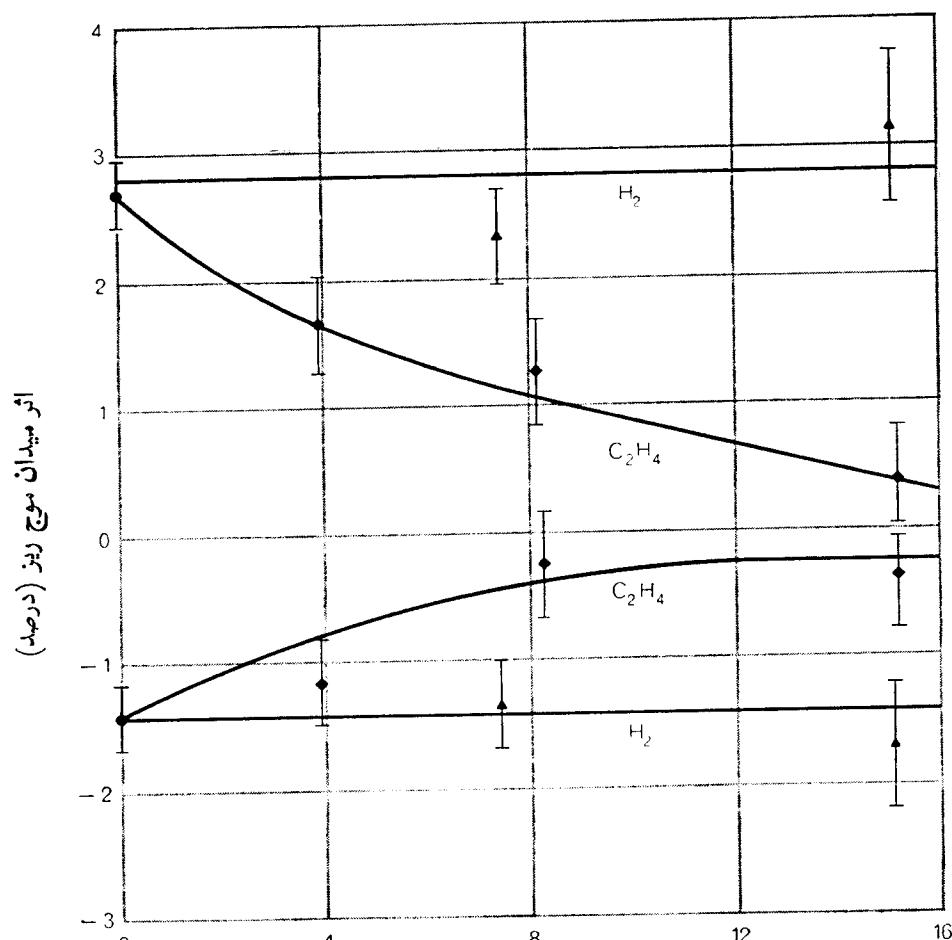
همانطور که دیدیم اختلاف انرژی بین دو حالت درنتیجه واکنش گشتاور مغناطیسی چرخش موan با گشتاور مغناطیسی چرخش الکترون و نیز واکنش‌های گشتاورهای مغناطیسی الکترون و موan با میدان مغناطیسی داخلی میباشد. چون گشتاورهای مغناطیسی الکترون و موan از آزمایش‌های دیگر بدست آمده است و چون میدان مغناطیسی خارجی را میتوان اندازه گرفت در این صورت اندازه گیری اختلاف انرژی بین دو حالت تعیین فاصله ساختمان فوق ظریف را فراهم میسازد.

با قبول آنکه موan یک الکترون سنگین است ارزش نظری فاصله ساختمان فوق ظریف موانیم را میتوان از روی نظریه جدید کوانتم درباره الکترون که فرمول آنرا دیراک در سال 1928 تعیین کرده است محاسبه نمود. این ارزش نظری $1 \cdot 5 \pm 0 \cdot 463$ مگا سیکل در ثانیه است. تردید ± 22 قسمت در میلیون بعلت اطلاع غیردقیق از ثابت اساسی ساختمان ظریف است که قدرت تمام واکنش‌های برقطیسی را تعیین میکند و در فرمول نظری فاصله ساختمان ظریف موانیم نیز ظاهر میشود. ارزش‌های نظری و تجربی بسیار عالی باهم تطبیق میکنند و این تأیید آنست که موan در واکنش با الکترون مانند یک الکترون سنگین عمل نماید. بعلاوه از روی آن میتوان ارزش جدید و مستقلی برای ثابت اساسی ساختمان ظریف تعیین کرد.

از ارزش جدید برای ثابت ساختمان ظریف $9 \pm 0 \cdot 388$ قسمت در میلیون است که با آنچه قبل از تعیین شده است مطابقت دارد. با ترکیب این دوارزش میتوان ثابت ساختمان ظریف را بادقت زیادتر بدست آورد.



ملکولهای ناخالصی در سانتیمتر مکعب (10^{16} برابر)
(ش ۱)



ملکولهای ناخالصی در سانتیمتر مکعب (10^{16} برابر)
(ش ۲)

میتوان انتظار داشت که موایم بعنوان ایزوتوب ایدرژن باسایر اتمها و اکنش انجام دهد و ترکیب‌های شیمیائی تشکیل دهد. برای مطالعه واکنش‌های موایم با اتمها و ملکولهای دیگر این اتمها و یا ملکولها بعنوان ناخالصی داخل آرگن شدند. مشاهده گردید که این ناخالصی‌ها اندازه نشانه Signal رزنانس موایم را کاهش میدهند و روشن است هرو اکنشی که موایم را از یکی از حالت‌های خود خارج سازد کاهش نشانه را سبب میگردد. نمودار صفحه قبل ناخالصی‌های گوناگون را نشان میدهد.

بطوریکه از نمودار برمی‌آید موایم با اکسیژن ملکولی (O_2)، اکسید ازتیک (NO) و دی‌اکسید ازت (NO_2) شدیدترین واکنشها را نشان میدهد تمام این ملکولها پارامانیتیک هستند، یعنی دست کم دارای یک الکترون هستند که سپین آن جفت نیست و میتواند با سپین الکترون دیگر خشی شود. چنین الکترونی برای واکنش با الکترون جفت نشده (فرد) در یک اتم یا ملکول دیگر آزادتر است. (در مورد اکسیژن ملکولی چندین الکترون جفت نشده هستند). عقیده ماآنست که درنتیجه تصادم اتم موایم با یکی از این ملکولها یک الکترون بین موایم و ملکول و برعکس مبادله می‌شود. این واکنش مبادله چرخش یا سپین - الکترون اتم موایم را زیکی از حالت‌های رزنانسی خود خارج می‌سازد و درنتیجه نشانه رزنانس کاهش می‌یابد. بنظر میرسد واکنش ضعیفتر موایم با اتیلن (C_2H_4) که الکترون جفت نشده ندارد یک واکنش حقیقی شیمیائی است که ترکیب اتیلن و موایم میدهد.

موایم با ایدرژن که پارامانیتیک نیست و نمیتواند مبادله الکترون کند واکنش ندارد. قانون ثبات انرژی واکنش شیمیائی حقیقی میان موایم و ایدرژن را برای تشکیل ایدرور موایم (MH) اجازه نمیدهد زیرا انرژی نوسان در ملکول ایدرور موایم که بدین طریق تشکیل شود بیش از انرژی ایدرژن است.

لازم است یادآوری گردد که در بعضی موارد واکنش‌های موایم بهتر از واکنش‌های مشابه سربوط به ایدرژن معلوم گردیده است و این نتیجه نیرومندی روش مطالعه موایم است که امکان تحقیق و مشاهده رفتار یک اتم تنها موایم را فراهم می‌سازد. اکنون میدان وسیعی از شیمی موایم برای پژوهش باز است.