

إنتقال أي من  
آخر، أو عند  
البرم بسبب و  
الإنتقال .

وعند وض  
مغناطيسي  
الدقة لوض  
لتفاعل المجا  
فيحدث إض  
الذرية مم  
الإلكترونية  
وعندما يتخذ  
المؤثر على  
ينقلب برم  
العكس، و  
هذه الظرو

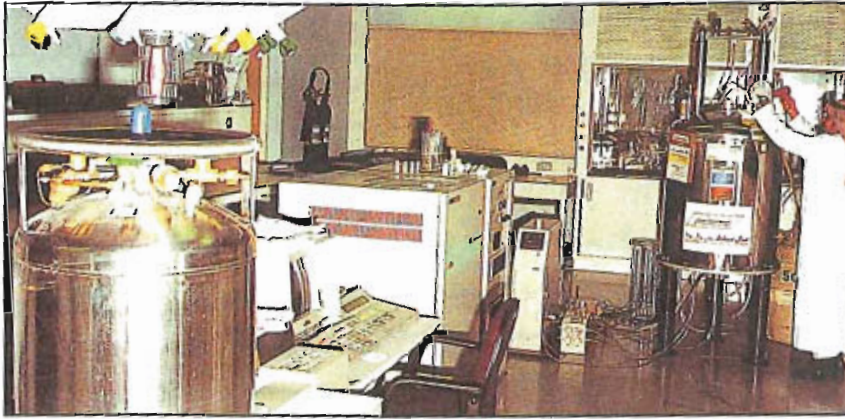
## الطنين النووي المغناطيسي

Nuclear Magnetic Resonance

( NMR )



د. عدلي فضل العطار



ف

تمكن الفيزيائيان بارسيل وبلوخ ( Purcell and Bloch ) عام ١٩٤٦ م - كل  
على انفراد - من إكتشاف ظاهرة الطنين (الرنين) النووي المغناطيسي وأنتج أول  
جهاز لاحداث هذا الطنين وقياس طيفه عام ١٩٥٣ م؛ ومنذ ذلك الوقت تستخدم  
هذه الظاهرة للتعرف على بنية المركبات المختلفة بما فيها العضوية حيث يمكن  
من خلالها التعرف على البنية فائقة الدقة ( Hyperfine Structure ) لهذه  
المركبات .

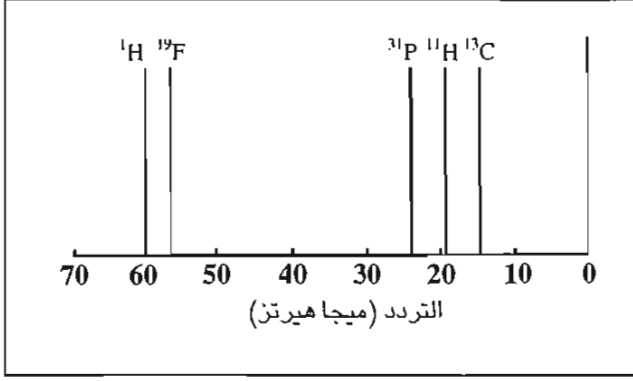
تقس  
على التآثر  
وترددات

الدقة لل  
الأطياف  
الإلكتروذ  
الناتج  
الإستدلا  
تخذ  
المولدة  
المؤثرة .  
طيف الب  
أكثر أن  
العض  
المركبا،  
و

للنواة مساويا صفراً أو ١، أو ٢، أو ٣، ....  
أي عددا صحيحا . ويرتبط البرم الكلي  
للنواة بعزم مغناطيسي كلي لها يعتمد على  
قيمة البرم . ويتفاعل العزم المغناطيسي  
للنواة مع المجالات المغناطيسية الخارجية .  
وتتحرك الإلكترونات في الذرة حركتين  
أحدهما دورانية حول مركز النواة بزخم  
زاوي يتخذ قيمة صحيحة بوحدهات ثابت  
بلانك ، والأخرى ذاتية لكل الكترون حول  
محور معين ، ويتخذ مسقط البرم الذاتي  
لالكترون على هذا المحور  $\pm \frac{1}{2}$  مقيسا  
بنفس الوحدات . ويتحدد مستوى الطاقة  
للذرة ككل من طاقات الكتروناتها ، ويمكن  
أن يتغير مقدار هذه الطاقة لذرة معينة عند

### مبدأ عمل الجهاز

يعمل الجهاز على مبدأ البرم (Spin)  
النووي حيث أن كمية الحركة الكلية للنواة -  
الزخم - تتكون من محصلة زخم  
البروتونات والنيوترونات التي تكونها  
ويطلق على الزخم الكلي للنواة - تجاوزا -  
البرم الكلي للنواة ، ويتخذ هذا البرم أعدادا  
صحيحة أو نصف صحيحة ( مقيسة  
بوحدهات بلانك ) تبعا للعدد الكلي للنواة .  
فإذا كان العدد الكلي فرديا يكون البرم الكلي  
لها مساويا  $\frac{1}{2}$  ، أو  $\frac{3}{2}$  ، أو  $\frac{5}{2}$  ، .... أما  
إذا كان هذا العدد زوجياً فيكون البرم الكلي



● شكل (١) ترددات رنين لنوى نموذجية .

**النوع الأول :** وهو إما دائم ( Permanent ) أو كهربيائي ( Electromagnet ) وكلاهما بشـددة مجال ٦٠ ميغاهرتز، أو ١٠٠ ميغاهرتز .

**النوع الثاني :** ويتميز بأنه فائق التوصيل بترددات عالية تتراوح بين ٢٠٠ إلى ٨٠٠ ميغاهرتز .

### ● مولد الطاقة الكهرومغناطيسية

يقوم مولد ( مرسل ) الطاقة الكهرومغناطيسية ( Radio Frequency Transmitter - RFT ) ببث موجات كهرومغناطيسية ذات ترددات معينة ويمكن التحكم في ترددها وسعتها عند اللزوم عن طريق ملف فلزي يوضع في حاوية العينة الموضوعية بين قطبي المغناطيس بحيث يكون عمودياً على اتجاه المجال المغناطيسي ، ومن ثم تخضع العينة لمجال مغناطيسي دوّار — نتيجة لدوران حاوية العينة بين قطبي المغناطيس — مما يؤدي إلى تغير البرم النووي وحدوث إنتقال بين مستوى الطاقة مؤدياً إلى حدوث طنين ، وبالتالي نحصل على الطيف المطلوب .

### ● مستقبل راديوي ومكشاف الطيف

يُثبت مستقبل التردد الراديوي ( Radio Frequency Receiver - RFR ) بالملف المحيط بالعينة وذلك لاستقبال موجات

مغناطيسي مادة ما يجب أن تمتص هذه المادة طاقة معينة حتى تقلب ( Flip ) برم النواة ( البروتون ) ، ويمتص البروتون الموجود في المستوى ذي الطاقة المنخفضة طاقة إضافية ليقفز إلى مستوى طاقي أعلى ، وتسمى عملية الإمتصاص هذه عند الظروف المعينة الطنين المغناطيسي ، ويمكننا القول بأن كل نواة تطن عند تردد محدد ، ويوضح الشكل (١) ترددات الطنين لنوى نموذجية .

## أجزاء الجهاز

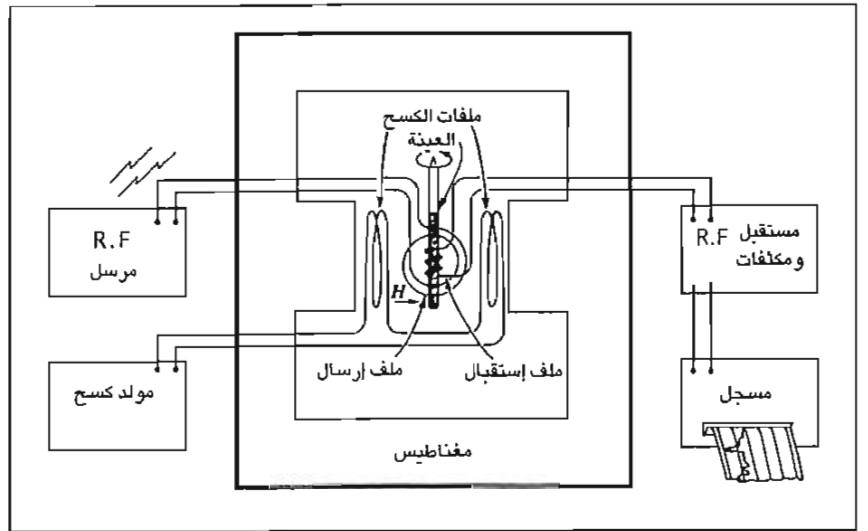
يتألف جهاز الطنين النووي المغناطيسي ، شكل (٢) ، من عدة أجزاء أهمها :

### ● مغناطيس

يعد المغناطيس ( Magnet ) المكون الأساس لجهاز ( NMR ) ، حيث تتوقف كفاءة الجهاز ودقته في فصل الأطياف على شدة المجال المغناطيسي ، فكلما زادت شدته زادت دقته في فصل أطياف العينة ليعطى تفسيراً أفضل للنتائج . ويوجد نوعان من المغناطيس هما :-

## تطبيقات الجهاز

يستخدم جهاز الطنين النووي المغناطيسي ( NMR ) بصفة عامة في معرفة الصيغ البنائية للمركبات العضوية في العديد من المجالات مثل الكيمياء العضوية والحيوية ، وفي دراسة ومعرفة تركيب المواد الفعّالة في الأعشاب الطبية ، وفي تحضير الأدوية مخبرياً والتأكد من مطابقة الأدوية المحضرة صناعياً مع المنتجه طبيعياً ، وذلك



● شكل (٢) مخطط مطياف ( NMR ) .

المجال المغناطيسي ، حيث يعمل مكاف الطيف (Spectrum Detector) المتصل بالمستقبل على إستقبال الإشارات المغناطيسية الواردة إلى المسجل .

### ● مسجل

يقوم المسجل ( Recorder ) بتسجيل طيف العينة الخاضعة للفحص في صورة قمم (Peaks) عند قيم معينة لشدة المجال المغناطيسي . وهو يتألف من مضخم للنبضات ومكونات إضافية لزيادة حساسية القياس ودقته .

### ● حاوية العينة

حاوية العينة ( Sample Container ) عبارة عن أنبوب زجاجي بقطر خارجي مقداره ٠,٥ سم بارتفاع حوالي ١٥ سم ، وتدار هذه الحاوية بتيار من الهواء المضغوط في حركة دورانية لجعل المجال المغناطيسي يتوسط أبعاد العينة .

### كيفية عمل الجهاز

تسذب العينة المراد دراستها بالمذيب المناسب مثل رابع كلوريد الكربون ، (  $CCl_4$  ) ، أو مذيبات خاصة تحتوي على نظير الهيدروجين - الديتريوم ( $^2H$ ) - مثل الماء الثقيل ( $D_2O$ ) ، والأسيتون  $(CD_3)_2CO$  ثم توضع في أنبوبة التحليل الخاصة بجهاز ( NMR ) ، ويجب أن لا يزيد ارتفاع محلول العينة في الأنبوبة عن ٣ إلى ٤ سم . ثم تثبت على مساك العينة - بعد تغطيتها - بين قطبي المغناطيس ، ويدار الماسك بواسطة مولد هوائي

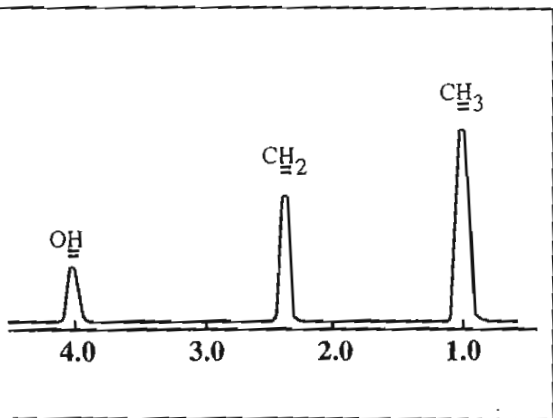
وبسرعة تقارب ثلاثين دورة في الثانية .

وتوضع العينة المحتوية على الهيدروجين في مجال مغناطيسي ذي شدة ثابتة . ثم يتم تغيير تردد المولد الذي يثير مجالاً مغناطيسياً عمودياً على المجال المغناطيسي الدائم . وعند وصول المجال المغناطيسي المتردد للشدة اللازمة لإحداث طنين لعدد من البروتونات المتواجدة في المادة المدروسة فإنها تنقلب من حالة طاقة منخفضة إلى حالة طاقة مرتفعة محدثة خطوطاً طيفية .

تختلف الطاقة اللازمة لإحداث طنين في بروتونات الجزيء الواحد تبعاً لنوع هذه البروتونات . ويعطي كل نوع من البروتونات في الجزيء الواحد خطأ طيفياً يميزه عن الأنواع الأخرى . ويمكن تسجيل هذه الخطوط لتعطي طيف الطنين النووي المغناطيسي ، ومن أمثلة ذلك في دراسة طيف إمتصاص الكحول الإيثيلي ( الايثانول ) ، شكل (٣) ، لوحظ أن إمتصاص المجموعة الميثيلية ( $CH_3$ ) يتم عند حوالي ١ دلتا ومجموعة ( $CH_2$ ) عند أكثر من ٢ دلتا ، أما بروتون مجموعة

كيميائياً مثل رباعي ميثيل سيلان  $(CH_3)_4Si$ , Tetramethylsilan - TMS ] إلتقاها بوحدة جزء من المليون ( PPM ) لأن الإنزياح عن المادة القياسية يقاس بالهيرتز ، بينما يقاس التردد الخاد بالجهاز بالميجا هيرتز ( $10^6$  هيرتز) .

ويقع طيف إمتصاص البروتون المرتبطة بذرة مجاورة لرابطة غير مش أي كان نوعها ( مركب عطري أو أوليف ذو رابطة ثنائية ، أو مركب ذو رابطة ثا مثل الاستيلين ) بين ٢ إلى ٩ دلتا . سبيل المثال يتراوح إمتصاص بروتون مشتقات البنزين بين ٦ إلى ٩ دلتا علم بروتونات البنزين الستة تمتص بين ٣ دلتا . ويعتمد هذا الفارق في الإمتصاص المجموعة البديلة التي تقع على الحلقة ، كانت المجموعة مانحة للإلكترونات الإمتصاص عند قيمة - دلتا - أقل ، ١ أن وجود المجموعة الساحبة للإلكترونات يزيد إمتصاص البروتونات العطر قيمة - دلتا - أعلى كما أن تعدد هذه له نفس الأثر على قوة الإزاحة .



● شكل (٣) طيف ( NMR ) الكحول الإيثيلي .

الهيدروكسيد فيمتص عند ٤ دلتا . حيث دلتا (δ) هي نسبة الإنزياح الكيميائي لبروتونات العينة المدروسة مقارنة بمادة قياسية ذات بروتونات متكافئة وخاملة