

1 = Nuclear Magnetic Resonance Spectroscopy  
 كما هو معروف الألكترون يحمل شحنة سالبة وله حركة دوران مغزلية حول محوره مع اتجاه عقرب الساعة

عدد الكم بزم  $S = +\frac{1}{2}$  و  $S = -\frac{1}{2}$  (مترجم البزم)  
 لهذه الحركة نشأ الألكترون مجال مغناطيسي.  
 عندما تكون العدد للألكترونات فردية أما إذا زوجية فأنا الغم لهما  $S=0$   
 كذلك نواة الذرة التي تحمل شحنة تمتلك حركة دوران بزم حول

محورها وهذا الدوران يولد زم مغناطيسي وتساك كمناطيسي غير  
 الذرات التي لها عدد ذري فردي لها مجال مغناطيسي

مثل  $^1H$  و ذرة الكربون  $^{13}C$  نظير  $^{12}C$

يكون لأثويتها عدد كم مغزلي بزم  $(+\frac{1}{2})$  و  
 $(-\frac{1}{2})$  كما في حالة الألكترون.

في غياب المجال المغناطيسي المؤثر الخارجي نأت

نمنا المغناطيس للأتوتة بملفات يوجد ثنائي الاتجاه

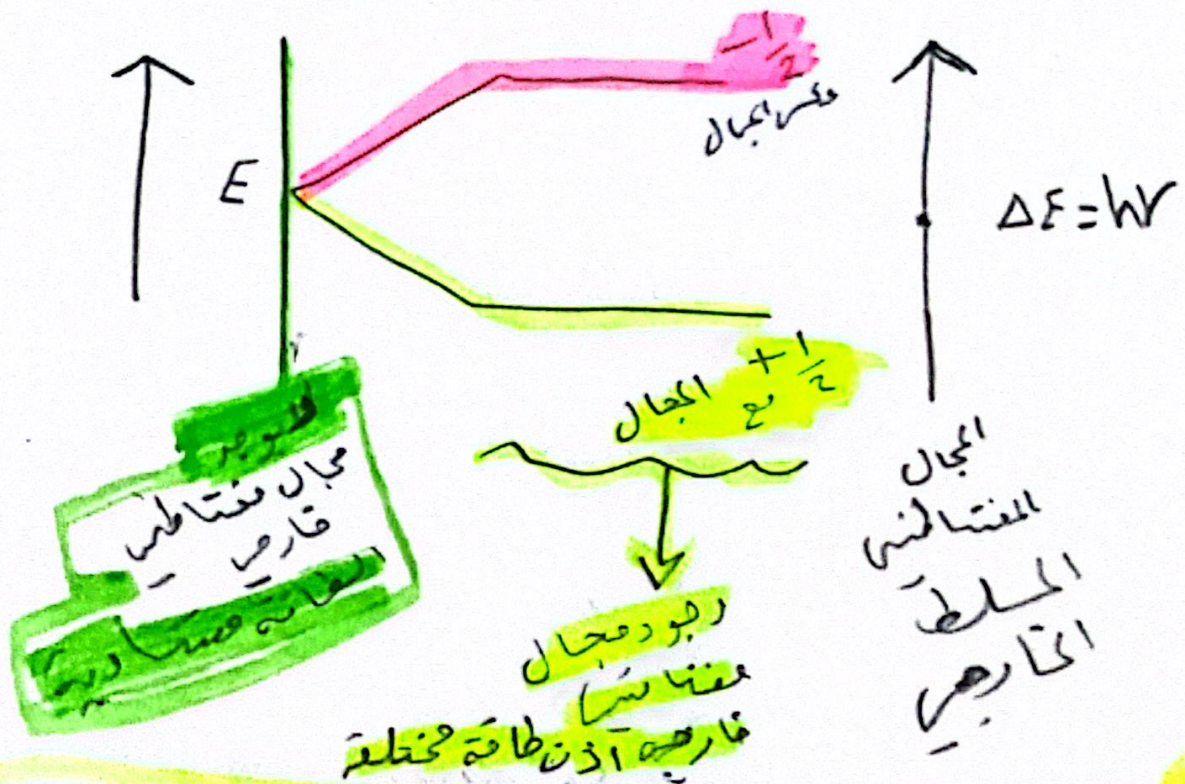
وبشكل عشوائي وتكون متساوية في الطاقة

أمراني وجود المجال المغناطيسي الخارجي فأن طانة البروتونات  
 تنفصل إلى مستويين أحدهما عالي والآخر خفضا بالطانة

2

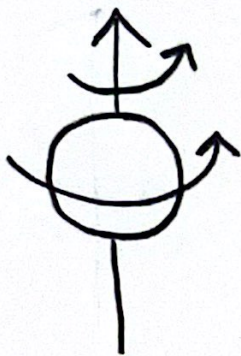
• مستوي لهماي منخفض Low energy level ويكون العزم البري المتناقص من اتجاه المجال المتناقص الى

• مستوي طاقه عالي High energy level يكون العزم البري المتناقص من اتجاه المجال المتناقص الى



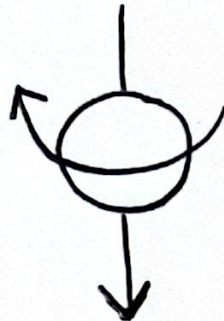
لذا الانوية توجه نفسها بحيث يكون اتجاه العزم المتناقص لها من اتجاه المجال المتناقص الخارجيه طاقه اقل وتقل بعض الانوية عكس اتجاه المجال الخارجيه اي هناك مستويين كما في اعلاه .

أذن النواة التي لها شحنة موجبة فأن دورانها يولد  
 عزم مقناطيسي أي تسلك كمقناطيس صغير وإذا  
 وضعت تحت تأثير مجال مقناطيسي خارجي فأن عزمها  
 المقناطيسي ينتقل من العشوائية في الحركة إلى عزم  
 هذا العزم يات باتجاهه أما مع اتجاه المجال المقناطيسي المسلط  
 ويكون هو المستقر طاقة أقل أو عكس المجال المسلط  
 ويكون ذو طاقة أعلى .  
 • عند تبين الطاقة من قبل النواة فأن مقناطيسية البروتون  
 تنقلب إلى وضع أقل استقرار وبطاقة عالية وعكس المجال  
 الخارجي المسلط



عزم مقناطيسي

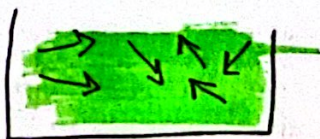
باتجاه محور الدوران



اتجاه  
 المجال المقناطيسي  
 المسلط  
 $H_0$

الطاقة اللازمة لا تقارب دوران البروتون تعتمد على زيادة شدة

المجال المقناطيسي المسلط



no magnetic field



in the magnetic field

للوصول على طبق NMR هناك طريقتان أما

نثبت المجال المغناطيسي الجلاهي المسلك على البروتون  
وتغير الامتعة الراديوية بصورة تدريجية كما في طيف IR  
ونلاحظ التردد الذي تحدث الاقمتها من

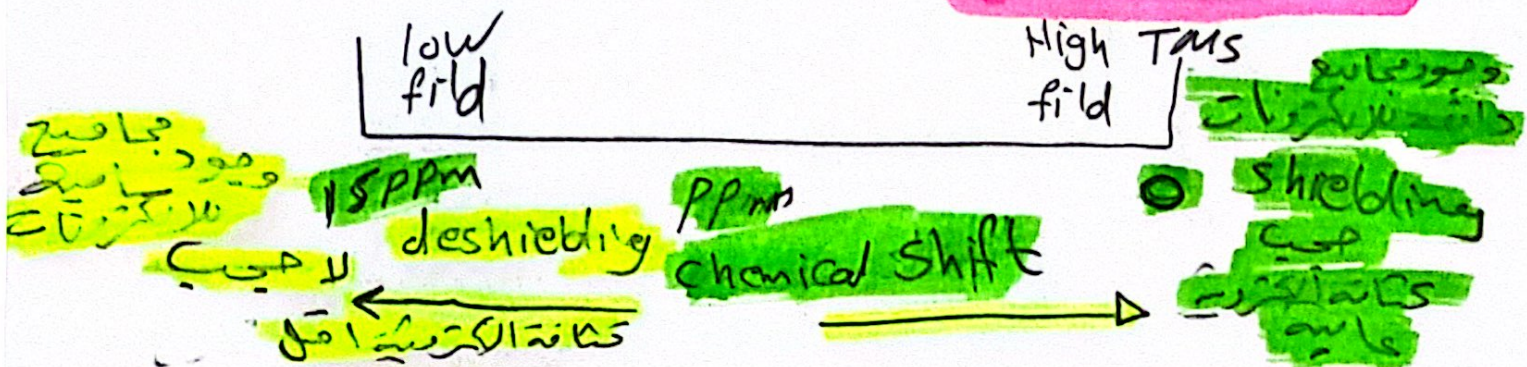
أو نثبت تردد الامتعا الراديوي ونغير شدة المجال  
المغناطيسي الى أن نحصل الى حد معينة من المجال بحيث  
يحدث انقلاب البروتون وعندها نحسب طاقة الامتعا

التي عنده حدث الاقمتها من أو ظهور الطيف أو القمة

ان هذا الطيف تطلق عليه حين الرنين النووي المغناطيسي،  
«الامتعا»/ هو ناتج من فقدان الاثوية للطاقة العكسية للرسول الحالة المستقرة  
هذا ما يطلق عليه  
طيف الرنين النووي المغناطيسي  
(Nuclear Magnetic Resonance Spectroscopy)

ملاحظة: التردد الذي عنده يحدث الامتعا من عينة على المجال  
المغناطيسي الخاص بكل تواء (المجال المؤثر)

ويتمثل في شدة اية أفرع بالاعتماد على الكثافة الالكترونية  
حول ذرة البروتون



عندما تفقد الأنوية الطاقة الهب الكسبتها على هيئة أشعاع لتصبح اى حالتها المستقرة يتم كشف تلك الاشعة

المقصودة خلال الجهاز WHR spectrometer وترسم العلاقة

بين تردد ها على المحور الأفقي ومصدرها على المحور العمودي  
(ان هذا الاشعاع الناتج من فقدات الانوية للطاقة للوصول للحالة المستقرة الا ان  
طاقة هذا الاشعاع هو طبق الرنين التوحيدي المتزامن 100)

ملحوظة: كل هرو حبة في المركب ينعى بالمجال المتنامي  
في كل مختلف عند باقي الذرات

المجال المتنامي المؤثر = المجال المتنامي المسلط - المجال المتنامي  
اشعاعية الاكترونية حول البروتون  
المعنا

أذن لكل بروتون درجة من التأثر بالمجال الخارجي المسهل

بدراسة على الكثافة الالكترونية حول البروتون

اذا البروتون محاط بكثافة الكترونية عالية  
more shielding

يكون تأثرها بالمجال الخارجي ضعيف

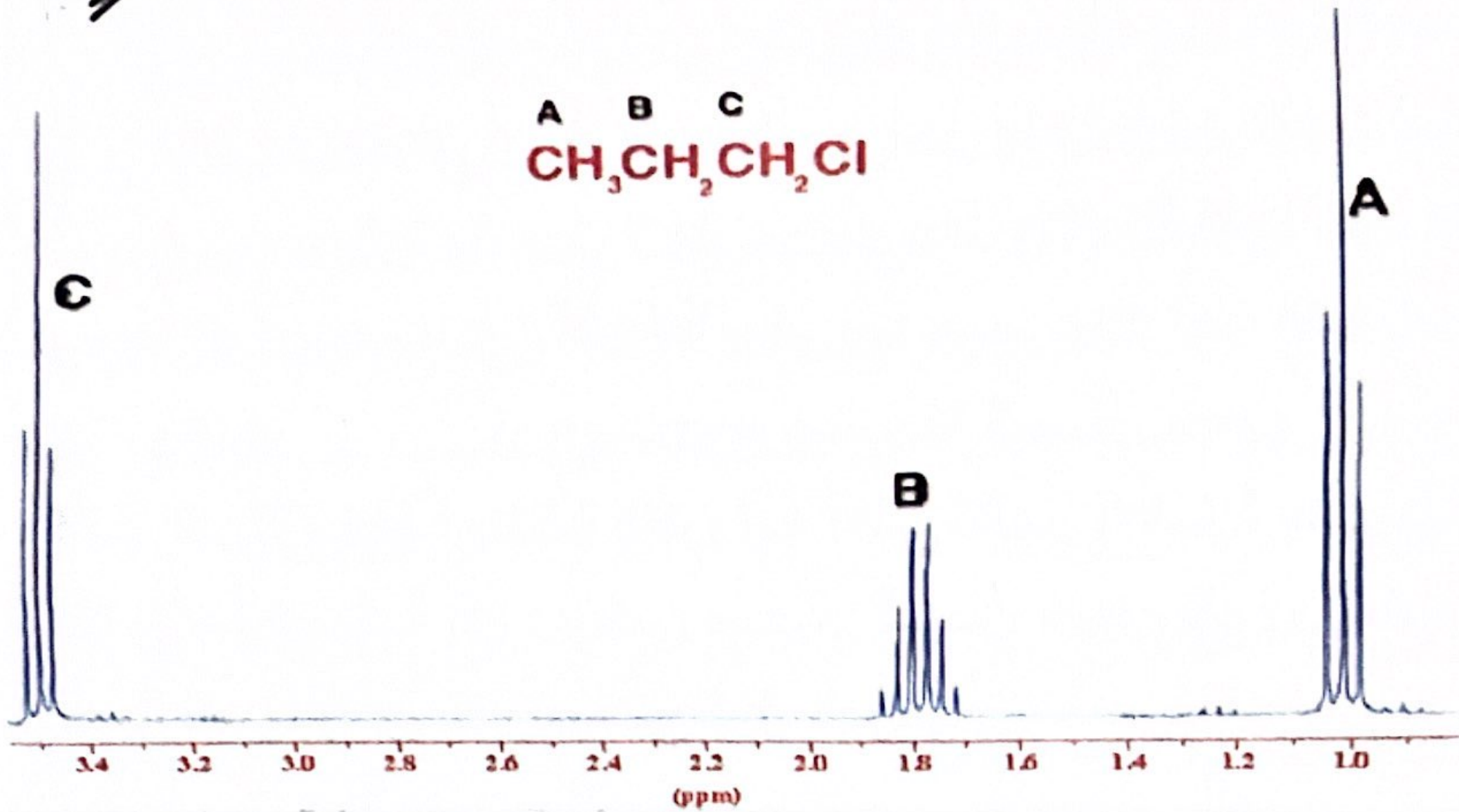
والعكس صحيح

• المجال المغناطيسي المؤثر = المجال المغناطيسي - المجال المغناطيسي المتولد من تيار  
 على البروتونات  
 (الكثافة الإلكترونية)

• الكثافة الإلكترونية / هذه الإلكترونات التي تدور حول  
 البروتون تؤدي مجال مغناطيسي يعاكس الاتجاه المجال  
 المغناطيسي الخارجي (المسلط) ويتردد المجال المغناطيسي  
 المتولد من دوران الإلكترونات حول النواة  
 بزيادة عدد تلك الإلكترونات ويعمل على  
 تقليل شدة المجال المغناطيسي المسلط ويقال بذلك  
 تردد الاستفاد الكهرومغناطيسي

• لكل بروتون يعطى إشارة مختلفة بحسب الكثافة  
 الإلكترونية

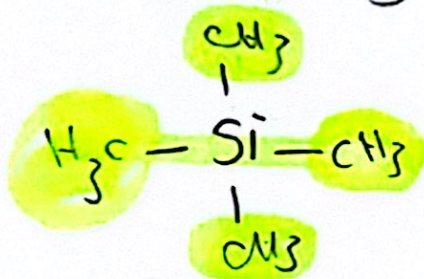
77



(TMS) مركب رباعي ثنائي سيلكون

tetramethylsilane

يستخدم TMS نقطة في قياس NMR حيث جميع البروتونات له محاطة بكثافة إلكترونية عالية جداً وأعلى من أي مركب في متور آخر. بالتالي أن تأثره بالجهاز المنخفض جداً أي  $\delta = 0$  ppm



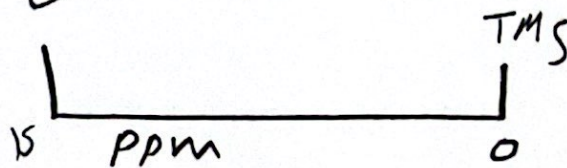
وله من الصفات

1- مادة سهلة الذوبان في المذيبات العضوية

2- درجة غليانه واطئة 27°C سهولة التطاير

3- لا يتفاعل مع المواد المراد قياسها لأنه خامل

4- تظهر بروتوناتها بأقصى مكان في الجهاز العالي



5- يظهر إشارة ذو أقصى صنفه لو وجد (12) بروتونات متماثلة. Single