

## الكيمياء والقياس ( الباب 1 ) الفصل الأول

ما المقصود بـ.....؟

بناء منظم من المعرفة، يتضمن الحقائق والمفاهيم والمبادئ والقوانين والنظريات العلمية وطريقة منظمة في البحث والتقصي.	العلم
العلم الذي يهتم بدراسة تركيب المادة وخواصها والتغيرات التي تطرأ عليها وتفاعل المواد المختلفة مع بعضها البعض والظروف الملائمة لذلك.	علم الكيمياء
العلم المختص بدراسة الكائنات الحية.	علم البيولوجي
العلم المختص بدراسة التركيب الكيميائي لمكونات الخلية في مختلف الكائنات الحية.	علم الكيمياء الحيوية
العلم المختص بدراسة خواص المواد وتركيبها والجسيمات التي تتكون منها هذه المواد.	علم الكيمياء الفيزيائية
مواد كيميائية لها خواص علاجية، يتم استخلاصها من مصادر طبيعية أو تحضيرها في المعامل.	الأدوية
العلم المختص باكتشاف وبناء مواد نانوية لها خصائص فائقة، يمكن استخدامها في تطوير العديد من المجالات لتلبية الاحتياجات البشرية.	علم كيمياء النانو
مقارنة كمية مجهولة بكمية أخرى معلومة من نفس النوع، لمعرفة عدد مرات احتواء الأولى على الثانية.	القياس
مقدار محدد من كمية فيزيائية معينة، يستخدم كمعيار لقياس مقدار فعلى لهذه الكمية.	وحدة القياس
أسلوب يستخدم للتعبير عن تركيز أيونات الهيدروجين الموجبة $H^+$ في المحلول لتحديد نوعه (حامض ، قاعدي ، متعادل).	الرقم (الأس) الهيدروجيني pH

**\*\* ما الذى يمثله كل من الأشكال الآتية مع ذكر أهمية كل منها ----- ؟**

الأهمية	الاسم	الشكل
<b>** تستخدم فى : خلط السوائل والمحاليل • نقل حجم معلوم من سائل</b>	<b>الكأس الزجاجية</b>	
<b>** يستخدم فى : • قياس حجوم السوائل بدقة أكثر من الدورق • تقدير حجم صلب لا يذوب فى الماء .</b>	<b>المخبر المدرج</b>	
<b>** يستخدم فى عمليات المعايرة .</b>	<b>الدورق المخروطى</b>	
<b>** يستخدم فى عمليات التحضير والتقطير .</b>	<b>الدورق المستدير</b>	
<b>** يستخدم فى تحضير المحاليل القياسية ( معلومة التركيز ) بدقة .</b>	<b>الدورق العيارى</b>	
<b>** يستخدم فى قياس كتل المواد بدقة .</b>	<b>الميزان الحساس الرقمى</b>	
<b>** تستخدم فى قياس حجوم السوائل فى التجارب التى تتطلب نسبة عالية من الدقة كما فى عملية المعايرة .</b>	<b>السحاحة</b>	
<b>** تستخدم لقياس ونقل حجم معين من المحلول وتملاً عن طريق شفط المحلول بأداة شفط خاصة فى حالة المواد الساائلة شديدة الخطورة .</b>	<b>ماصة بأداة شفط</b>	
		
<b>ماصة ذات انتفاخ</b>	<b>ماصة مدرجة</b>	

**\*\* أذكر أهمية أو استخدام ----- ؟**

<p><b>* استخدمه قدماء المصريين في التحنيط</b>  <b>* ارتبط منذ الحضارات القديمة بكل من :</b>          - المعادن والتعدين. - الطب والدواء،          - بعض الصناعات الفنية، مثل :          • دبغ الجلود. • صباغة الأقمشة. • صناعة الألوان. صناعة الزجاج.  <b>* يعتبر مركز لمعظم العلوم الأخرى.</b>  <b>* وحاليا أصبح لعلم الكيمياء دور في جميع مجالات الحياة.</b></p>	<p><b>علم الكيمياء في الحضارات القديمة</b></p>
<p><b>يهتم بكل من :</b>          - دراسة كل ما يتعلق بخواص المادة (الكتلة ، السرعة ، الطاقة).          - ابتكار طرق جديدة للقياس، تزيد من دقته.          - محاولة فهم الظواهر الطبيعية والقوى المؤثرة عليها.</p>	<p><b>علم الفيزياء</b></p>
<p><b>* يساعد علم الكيمياء في تفسير طبيعة عمل الهرمونات والإنزيمات في جسم الإنسان، وكيفية استخدام الدواء لعلاج الخلل الحادث في عمل أيا منهما.</b></p>	<p><b>علم الكيمياء في مجالي الطب والصيدلة</b></p>
<p><b>يساهم علم الكيمياء في :</b>          - اختيار التربة المناسبة لزراعة محصول ما وذلك بالتحليل الكيميائي لعينة منها والذي يحدد :  <b>** نسب مكونات التربة وبالتالي مدى كفايتها لاحتياجات النباتات.</b>  <b>** السماد المناسب لتلك التربة لزيادة إنتاجيتها من المحاصيل.</b>          - إنتاج المبيدات الحشرية الملائمة للقضاء على الآفات الزراعية المختلفة.</p>	<p><b>علم الكيمياء في مجال الزراعة</b></p>
<p><b>توفير المعلومات والمعطيات الكمية اللازمة لاتخاذ الإجراءات والتدابير المناسبة عند اللزوم في مختلف مجالات الحياة، مثل :</b>  <b>* البيئة. * التغذية. * الصحة. * الزراعة. * الصناعة.</b></p>	<p><b>القياس في مجالات الحياة اليومية</b></p>
<p><b>معرفة نوع وتركيز العناصر المكونة للمواد ،</b>  <b>مثل : معرفة نوع وتركيز الأيونات الموجودة في المواد الغذائية والمشروبات.</b>  <b>المراقبة والحماية الصحية، منها قياس -</b>  <b>*مدى صلاحية المياه مثل : مراقبة مدى مطابقة مياه الشرب للمعايير العالمية.</b>  <b>* مدى نقاء الهواء الذي نتنفسه.</b>  <b>* مدى سلامة المواد الغذائية والزراعية التي تتناولها .</b>  <b>التشخيص واقتراح العلاج المناسب للأمراض، عن طريق مقارنة قيم نتائج التحاليل الطبية للأشخاص موضع الاختبار بالقيم المرجعية لها</b></p>	<p><b>القياس في الكيمياء</b></p>
<p><b>** تحديد نوع المحلول ( حامضى - قاعدى - متعادل )</b></p>	<p><b>الرقم (الأس) الهيدروجيني pH</b></p>

شريط pH الورقي وجهاز pH الرقمى ← \*\* قياس قيمة pH للمحاليل المختلفة .

**\*\* قارن بين ----- ؟**

كيمياء النانو	[2] الكيمياء الفيزيائية	[1] الكيمياء الحيوية
<p>* نتاج التكامل بين علمي الكيمياء والنانوتكنولوجي، وهو أحد علوم المستقبل.</p> <p>* يختص باكتشاف وبناء مواد نانوية لها خصائص فائقة يمكن استخدامها في تطوير العديد من المجالات لتلبية الاحتياجات البشرية، ومن هذه المجالات : * الهندسة. * الاتصالات. * الطب. * المواصلات. * البيئة</p>	<p>* نتاج التكامل بين علمي الكيمياء والفيزياء.</p> <p>* يختص بدراسة خواص المواد وتركيبها والجسيمات التي تتكون منها هذه المواد، وهو ما يسهل على علماء الفيزياء القيام بدراساتهم.</p>	<p>* نتاج التكامل بين علمي الكيمياء والبيولوجي.</p> <p>* يختص بدراسة التركيب الكيميائي لمكونات الخلية في مختلف الكائنات الحية، ومن هذه المكونات : * الدهون. * الكربوهيدرات. * البروتينات. * الأحماض النووية .</p>

الماصة	السحاحة	[2]
<p>* أنبوبة زجاجية مفتوحة الطرفين، بعضها ذو انتفاخ واحد والبعض الآخر ذو انتفاخين وبعضها مدرج والبعض الآخر محدد السعة ويوجد بالقرب من طرفها العلوي علامة تحدد مقدار السعة الحجمية ومدون عليها نسبة الخطأ في القياس.</p>	<p>**أنبوبة زجاجية أسطوانية طويلة مفتوحة الطرفين (ذات فتحتين) : *الفتحة العليا : لملء السحاحة بالمحلول المراد استخدامه. * الفتحة السفلى : للتحكم في كمية المحلول المستخدمة عن طريق صمام مثبت في نهايتها</p>	الوصف
مدرجة من أعلى إلى أسفل	مدرجة من أعلى إلى أسفل (الصفير يقع بالقرب من الفتحة العليا)	التدرج
تستخدم لقياس ونقل حجم معين من محلول، خاصة في حالة المواد شديدة الخطورة	تستخدم في قياس حجوم السوائل في التجارب التي تتطلب نسبة عالية من الدقة كما في عملية المعايرة	الإستخدام

المخبر المدرج	[3] الكأس الزجاجية
<p>** يصنع من الزجاج أو البلاستيك .</p> <p>** يوجد منه ساعات مختلفة ، غالباً ما يكون مدرج ويكون التدرج من أسفل إلى أعلى .</p> <p>** يستخدم في : • قياس حجوم السوائل بدقة أكثر من الدورق . • تقدير حجم جسم صلب لا يذوب في الماء .</p>	<p>** تصنع من زجاج البيركس المقاوم للحرارة</p> <p>** بعضها ذات سعة محددة وبعضها مدرج</p> <p>** تستخدم في : • في خلط السوائل والمحاليل • نقل حجم معلوم من سائل .</p>

**\*\* أذكر ----- ؟****[1] ما العلوم الطبيعية الخمسة.**

ج \* علم الكيمياء. علم الفيزياء. علم الفلك. \* علم الجيولوجيا. علم البيولوجي (الأحياء).

**[2] ما هي فروع علم الكيمياء .**

ج \* الكيمياء الفيزيائية \* الكيمياء الحرارية، \* الكيمياء النووية .  
 \* الكيمياء الكهربائية. \* الكيمياء التحليلية ، \* الكيمياء البيئية ،  
 \* الكيمياء الحيوية، \* الكيمياء العضوية .

**[3] مجالات دراسة علم الكيمياء .**

ج \* التركيب الذري والجزيئي للمواد وكيفية ارتباطها ببعضها .  
 \* الخواص الكيميائية للمواد ووصفها كما وكيفا .  
 \* التفاعلات الكيميائية وكيفية التحكم في ظروف حدوثها .  
 \* المشكلات البيئية ومحاولة إيجاد الحلول لها، مثل :

• أزمة الطاقة. • نقص المياه . • تلوث ( الهواء ، الماء ، التربة )

**[4] \* المواصفات والشروط اللازم توافرها في معمل الكيمياء.**

ج \* احتياطات الأمان المناسبة. \* مصدر للحرارة، مثل موقد بنزن.  
 \* مصدر للماء. \* أماكن لحفظ المواد الكيميائية.

\* الأدوات والأجهزة المختلفة ومنها :

\* الميزان الحساس. \* الكأس الزجاجية. \* المخبر المدرج. \* الدورق الزجاجي.  
 \* السحاحة. \* الماصة \* أدوات قياس الأس الهيدروجيني.

**[5] طريقة استخدام : (١) شريط pH الورقي. (٢) جهاز pH الرقمي.**

ج (1) يغمس طرف الشريط في المحلول فيتغير لونه، يتم تحديد قيمة pH للمحلول  
 من خلال تدريج يتراوح ما بين (0 : 14) تبعا لدرجة اللون.

(٢) يغمس القطب الموصل بالجهاز في المحلول فتظهر قيمة pH مباشرة على  
 الشاشة الرقمية للجهاز.

**\*\* علل ----- ؟**

- [1] اختلاف مجالات العلوم .  
ج / لاختلاف الظواهر موضع الدراسة والأدوات المستخدمة والطرق المتبعة في البحث.
- [2] يعتبر علم الكيمياء مركزا لمعظم العلوم الأخرى كعلم البيولوجي والفيزياء والزراعة .  
ج / لأنه يعد أمرا أساسيا لفهم معظم العلوم الأخرى.
- [3] أهمية دراسة علم الكيمياء بالنسبة لعلم الأحياء.  
ج / لأنه يساهم في فهم التفاعلات الكيميائية التي تتم داخل أجسام الكائنات الحية أثناء قياسها بالعمليات الحيوية، مثل : الهضم والتنفس والبناء الضوئي.
- [4] يسهل علم الكيمياء الفيزيائية على علماء الفيزياء القيام بدراساتهم.  
ج / لأنه يختص بدراسة خواص المواد وتركيبها والجسيمات التي تتكون منها هذه المواد
- [5] تثبت السحاحة على حامل ذو قاعدة معدنية.  
ج / للحفاظ على وضعها العمودي أثناء إجراء التجارب للحصول على نتائج سليمة ودقيقة
- [6] قياس الأس الهيدروجيني على درجة من الأهمية في التفاعلات الكيميائية والبيوكيميائية.  
ج / لأنه يحدد مدى حامضية أو قاعدية أو تعادل المحاليل المستخدمة في هذه التفاعلات.
- [7] يفضل استخدام جهاز pH الرقمي عن شريط pH الورقي في قياس الأس الهيدروجيني للمحلول .  
ج / لأن جهاز pH الرقمي أكثر دقة حيث يحدد قيمة pH للمحلول مباشرة بدلالة الرقم التي يظهر على شاشته الرقمية.

**\*\* تذكر أن -----****عملية القياس تتضمن :**

- \* القيمة العددية : العدد الذي يصف الكمية أو الخاصية المقاسة.
- \* وحدة القياس : معيار قياس المقدار الفعلي لهذه الكمية في نظام وحدات القياس الدولية

## النانو تكنولوجيا والكيمياء (( الفصل الثاني ))

### \*\* ما المقصود ب-----

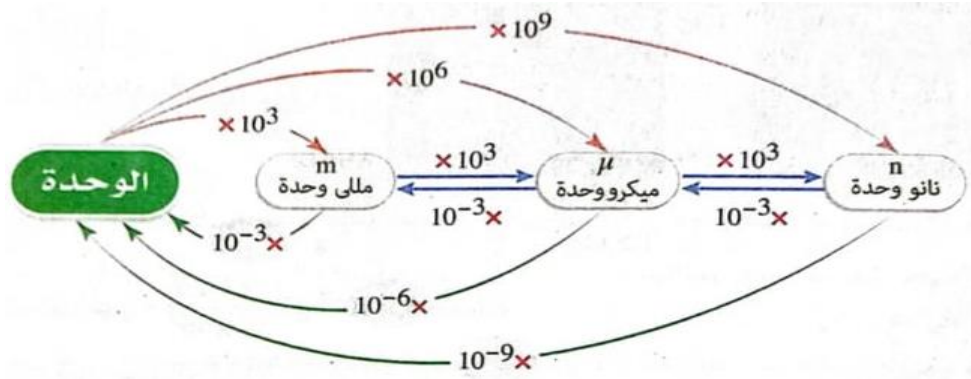
مقياس الجسيمات متناهية الصغر	مقياس النانو
الحجم التي تظهر فيه الخواص النانوية الفريدة للعادة، والذي تكون أبعاد دقائقة أقل من 100 nm .	الحجم النانون الحرج
تكنولوجيا المواد متناهية الصغر، ويختص بمعالجة على مقياس النانو. لإنتاج مواد جديدة مفيدة وفريدة في خواصها .	النانوتكنولوجيا
مواد يقدر أحد أبعادها الثلاثة بمقياس النانو .	المواد أحادية البعد النانوي
مواد يقدر بعددين من أبعادها بمقياس النانو .	المواد ثنائية الأبعاد النانوية
مواد تقدر أبعادها الثلاثة بمقياس النانو .	المواد ثلاثية الأبعاد النانوية
التلوث بالنفايات الناجمة عن عمليات تصنيع المواد النانوية .	التلوث النانوي

### \*\* أذكر أهمية أو استخدام ----- ؟

إظهار خواص فريدة للمادة، تختلف عن خواصها وهي على مقياس الماكرو أو مقياس الميكرو .	مقياس النانو
** تغليف المنتجات الغذائية، لحمايتها من التلوث والتلف .	الأغشية النانوية الرقيقة
** طلاء الأسطح لحمايتها من الصدأ أو التآكل .	الأسلاك النانوية
** صناعة مكونات الدوائر الإلكترونية	الألياف النانوية
* صناعة مرشحات الماء	أنابيب الكربون النانوية
* توصيل الكهرباء والحرارة .	صدفة النانو
* صناعة أحبال يمكن استخدامها في المستقبل في عمل مصاعد للقضاء * صناعة أجهزة الاستشعار البيولوجية	* كرة البوكي
* تستخدم في علاج السرطان .	الروبوت النانوي
* إزالة الجلطات الدموية عن جدر الشرايين دون تدخل جراحي	نانو السيليكون
* إنتاج خلايا شمسية، تتميز بقدرة عالية على تحويل الطاقة الشمسية إلى طاقة كهربائية، دون فقد (تسرب) الطاقة الحرارية.	المرشحات النانوية
* تنقية الماء والهواء.	
* تحلية المياه.	
* حل مشكلة النفايات النووية.	
* إزالة العناصر الخطرة من النفايات الصناعية	

**\*\* آذكر أن -----**

**[1] العلكة بين الملى والمكرو والنانو ووكة القياس .**



**[2] كماء النانو إكى فروع علم النانو، الآى :**

- \* آآامل مع الآطبقات الكماءة للمواد النانوية .
- \* آآضمن آراسة ووصف وآآلك المواد الآنوية .
- \* آآعلق بالآواص الفرآة المرآبطة بآآمآع الآرات والآزآنات ذات الأبعاء الآنوية .

**\*\* قارن بين ----- ؟**

المواد آلاثية الأبعاء النانوية	المواد آنائية الأبعاء النانوية	المواد أآاءية البعد النانوى	
مواد آقار أبعاءها الآلاثة بمقآاس النانو	مواد يقدر بآآآن من أبعاءها الآلاثة بمقآاس النانو .	مواد يقدر أآد أبعاءها الآلاثة بمقآاس النانو	آآارآف
** كرات البوكى . ** صآفة النانو .	** أنابآب الكربون النانوية - أآاءية الآار . - عآآة الآر .	** الأعشآة الرقآقة . ** الأسلاك النانوية . ** الألفاف النانوية .	أمآلة

**\*\* أذكر التطبيقات النانوتكنولوجية في المجالات الآتية :**

المجال	التطبيقات النانو تكنولوجية
مجال الطب	* التشخيص المبكر للأمراض وتصوير الأعضاء والأنسجة. * توصيل الدواء بدقة إلى الخلايا والأنسجة المصابة فقط. * إنتاج روبوت نانوي وإطلاقه في تيار الدم لإزالة الجلطات الدموية من جدر الشرايين دون تدخل جراحى. * إنتاج أجهزة متناهية الصغر للغسيل الكلوى تزرع بأجسام المصابين بالفشل الكلوي.
مجال الزراعة	* حفظ المواد الغذائية. * التعرف على البكتيريا الموجودة في الغذاء. * إنتاج وتطوير مواد غذائية ومبيدات حشرية وأدوية للنباتات والحيوانات بمواصفات خاصة.
مجال الطاقة	* إنتاج خلايا شمسية باستخدام نانو السيليكون. * إنتاج خلايا وقود هيدروجيني عالية الكفاءة ومنخفضة التكلفة.
مجال الإتصالات	* إنتاج أجهزة النانو اللاسلكية والهواتف المحمولة والأقمار الصناعية. * تصنيع شرائح إلكترونية تتميز بقدرة عالية على التخزين. * تقليص حجم الترانزستورات.
مجال الصناعة	* إنتاج جزيئات نانوية غير مرئية تكسب الزجاج والخزف خاصية التنظيف الذاتي (التلقائي). * إنتاج مواد نانوية تدخل في صناعة مستحضرات التجميل والكريمات المضادة لأشعة الشمس حيث تقوم بتنقية أشعة الشمس من الأشعة فوق البنفسجية الضارة المصاحبة لها. * إنتاج طلاءات نانوية تكون طبقات تغلف شاشات الأجهزة الإلكترونية لحمايتها من الخدش. * تصنيع أنسجة طاردة للبقع وتتميز بالتنظيف الذاتي.
مجال البيئة	* إنتاج المرشحات النانوية.

**\*\* علل ----- ؟**

**\*\* نفايات التلوث النانوى تكون على درجة عالية من الخطورة.**

بسبب دقة حجمها، حيث يمكنها اختراق الخلايا النباتية والحيوانية بسهولة، بالإضافة إلى تأثيرها على كل من المناخ ، الماء ، الهواء ، التربة.

**\*\* أكتب نبذة مختصرة عن ----- ؟ \***

**[1] من الخواص المعتمدة على الحجم.**

ج / تغير الخواص الفريدة للمادة باختلاف الحجم النانوي لها، ومن هذه الخواص :

**\* الخواص الكيميائية :** مثل سرعة التفاعل الكيميائي حيث تصبح عدد ذرات السطح

المعرض للتفاعل كبيرة جدا إذ ما قورنت بعددها وهي في حجم الماكرو.

**\* الخواص الفيزيائية :** مثل اللون والشفافية ودرجة الانصهار والتوصيل (الحراري والكهربي).

**\* الخواص الميكانيكية :** مثل الصلابة والمرونة.

**[2] أهمية العلاقة بين مساحة سطح المواد النانوية وحجمها.**

ج / عندما تصبح المادة في الحجم النانوي تكون النسبة بين مساحة سطحها وحجمها

كبيرة جدا للغاية مما يكسبها خواصا جديدة مفيدة وفريدة.

**[3] الخواص المميزة لأنابيب الكربون النانوية.**

ج \* قدرتها الفائقة على :

• توصيل الكهرباء (تفوق توصيل النحاس).

• توصيل الحرارة (تفوق توصيل الماس).

• الصلابة مع خفة الوزن، لذا تستخدم في عمل أحبال ذات متانة يمكن استخدامها في

المستقبل في عمل مصاعد للفضاء.

• ترتبط بسهولة بالبروتين، لذا تستخدم في صناعة أجهزة الاستشعار البيولوجية.

**[4] مخاطر تكنولوجيا النانو.**

* اختراق جزيئات النانو الدقيقة جدا لأغشية خلايا الجلد والرئة. واستقرارها داخل الجسم، يمكن أن يؤدي إلى حدوث كوارث صحية.	التأثيرات الصحية
* نفايات التلوث النانوي يمكنها اختراق الخلايا النباتية والحيوانية بسهولة لدقة حجمها، بالإضافة إلى تأثيرها على كل من * المناخ. * الماء * الهواء. * التربة.	التأثيرات البيئية
* عدم المساواة الاجتماعية والاقتصادية. * التوزيع غير العادل للتكنولوجيا والثروات.	التأثيرات الاجتماعية

**\*\* ما النتائج المترتبة على ----- ؟**

- 1] تقلص حجم دقائق الذهب إلى الحجم النانوي.  
يأخذ الذهب ألواناً مختلفة (أحمر ، برتقالي ، أخضر ، أزرق) حسب الحجم النانوي.
- 2] تقلص حجم دقائق النحاس من مقياس الماكرو إلى مقياس النانو.  
تزداد صلابة دقائق النحاس.
- 3] كبر النسبة بين مساحة سطح المادة وحجمها للغاية.  
تكتسب المادة خواص جديدة مفيدة وفريدة.
- 4] اختراق جزيئات النانو الدقيقة لأغشية خلايا الجلد والرئة واستقرارها داخل الجسم.  
حدوث كوارث صحية.

**\*\* علل ----- ؟**

- 1] تغير لون الذهب عند تقلص حجم دقائقه من مقياس الماكرو إلى مقياس النانو.  
ج / لأن تفاعل الضوء المرئي مع دقائق الذهب وهي على مقياس النانو يختلف عن تفاعله معها وهي على مقياس الماكرو .
- 2] سرعة ذوبان مكعب من السكر في الماء أقل من سرعة ذوبان مسحوق هذا المكعب في نفس كمية الماء ودرجة الحرارة .  
ج / لأن النسبة الكبيرة بين مساحة السطح إلى الحجم في حالة المسحوق تزيد من سرعة الذوبان حيث يكون عدد الجزيئات المعرضة للذوبان كبير جداً.
- 3] أنابيب الكربون النانوية أقوى من الصلب.  
ج / بسبب قوى الترابط بين جزيئاتها.
- 4] يمكن استخدام أنابيب الكربون النانوية في صناعة أجهزة الاستشعار البيولوجية.  
ج / لارتباطها بسهولة بالبروتين وحساسيتها تجاه جزيئات معينة.
- 5] فاعلية الشكل الكروي المجوف لكرة البوكي كحامل للأدوية داخل جسم الإنسان.  
ج / لأن شكلها الكروي المجوف يمكنها من حمل جزيئات من دواء معين بداخلها، في حين يقاوم سطحها الخارجي التفاعل مع جزيئات أخرى داخل الجسم.



Mr/Hossam Ibrahim  
Chemistry

