

2

**العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا****الطور الثالث (مستوى الرابعة متوسط)****الميدان الأول: الطواهر الكهربائية**

**الكافأة الخاتمية:** يحل مشكلات من الحياة اليومية متعلقة باستغلال التيار الكهربائي المنزلي موظفا النماذج المتعلقة بالشحنة الكهربائية وخصائص التيار الكهربائي في النظام المتداوب.

**الوحدة التعليمية رقم 2: نموذج مبسط للذرة**

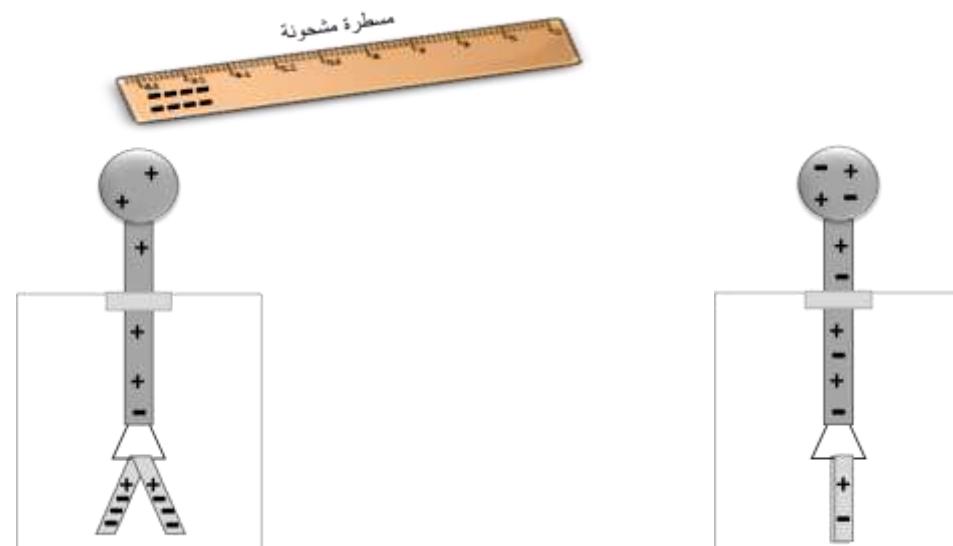
**مركبات الكفاءة:** يستعمل النموذج المبسط للذرة لتقسيم التكهرب والنقل الكهربائي

**السندات التعليمية:** قضيب ايبونيت، مسطرة بلاستيكية، صوف، نواس كهربائي، مواد ناقلة للكهرباء و آخر عازلة، كاشف كهربائي ...

الزمن	معايير ومؤشرات التقويم	أنماط من الوضعيات التعليمية	الموارد المعرفية
مع 2: يوظف نموذج الذرة لتفسير ظواهر التكهرب - يعرف النموذج المبسط للذرة - يفسر عملية شحن الجسم بالشحنة الموجة والشحنة السلبية	<p><b>وضعية جزئية:</b> عزيزي التلميذ، تعلم أن الذرة هي أصغر عنصر مكون للمادة لا يمكن تجزئتها.</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- حاول أن تعطينا نموذجاً للذرة يبين مكوناتها.</li> <li>- فسر طرق التكهرب التي رأيتها سابقاً.</li> <li>- ما هي النواقل والعوازل الكهربائية؟</li> </ul> <p><b>I. بنية الذرة:</b></p> <p>(أ) <b>مفهوم الذرة:</b> هي أصغر عنصر مكون للمادة لا يمكن تجزئته... أعطاها العالم الإنجليزي رutherford "Rutherford" نموذجاً، هو أنها تحتوي على نواة ذات شحنة موجبة تدور حولها إلكترونات ذات شحنة سالبة في مدارات كروية... (ص 56)</p> <p>(ب) <b>النواة:</b> توجد في مركز الذرة، تتكون من بروتونات شحنتها موجبة ونيوترونات متعادلة كهربائياً، لدى شحنة النواة موجبة.</p> <p>(ج) <b>الإلكترونات:</b> هي دقائق صغيرة جداً تدور حول النواة في مدارات كروية، وشحنتها سالبة.</p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• بنية الذرة:</li> <li>- النواة -</li> </ul> <ul style="list-style-type: none"> <li>الشحنة</li> <li>الموجة</li> <li>للنواة</li> <li>- الإلكترونات</li> <li>- الشحنة</li> <li>السلالية</li> <li>للحالات</li> <li>- الشحنة</li> <li>العنصرية: e-</li> <li>- التعادل</li> <li>الكهربائي</li> <li>للذرة.</li> </ul>	

<p>- يميز بين الجسم الناصل والجسم العازل للكهرباء يبرر التعادل الكهربائي في الذرة وفي الجسم غير المشحون</p>	<p><b>د) الشحنة العنصرية:</b> هي أصغر شحنة كهربائية تم قياسها، سواء كانت موجبة أو سالبة، وحدة قياسها الكولوم "Coulomb" رمزها C.</p> <p>تقدر الشحنة العنصرية بـ <math>e = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}</math></p> <p><b>ه) التعادل الكهربائي للذرة.</b></p> <p>في الحالة العاديّة تكون الذرة متعادلة كهربائياً لأن عدد البروتونات في النواة ذات الشحنة الموجبة يساوي عدد الالكترونات ذات الشحنة السالبة في المدارات.</p> <p>أي شحنة الذرة <math>q = 0 \text{ C}</math></p> <p>شحنة البروتون موجبة <math>e = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}</math></p> <p>شحنة الالكترون سالبة <math>e^- = -1,6 \cdot 10^{-19} \text{ C}</math></p>	<ul style="list-style-type: none"> <li>• تفسير ظاهرة التكهرب: انتقال الالكترونات أثناء التobaoال - انتقال الالكترونات أثناء التobaoال الكهربائية - مبدأ احتفاظ الشحنة الكهربائية</li> </ul>
	<p><b>II. تفسير ظاهرة التكهرب:</b></p> <p><b>أ) انتقال الالكترونات أثناء التobaoال:</b></p> <p>أثناء التobaoال تنتقل الالكترونات (-) من جسم لآخر بعد لمسه، فالجسم الذي يكتسب إلكترونات يشحن بشحنة سالبة والجسم الذي يفقد إلكترونات يشحن بشحنة موجبة.</p> <p><b>- تفسير التobaoال بالدلك:</b></p>	
	<p>تشحن المسطّرة بشحنة سالبة لأنها اكتسبت إلكترونات ويُشحن الصوف بشحنة موجبة لأنّه فقد إلكترونات</p> <p>أثناء الدلك تنتقل إلكترونات ذات الشحنة السالبة من الصوف نحو المسطّرة</p> <p><b>- تفسير التobaoال باللمس:</b></p>	<p>عندما تلمس الكريمة قضيب الإيونيت المشحون تنتقل إليها الإلكترونات ذات الشحنة السالبة، فتصبح الكريمة مشحونة بشحنة سالبة (عدد إلكترونات &lt; عدد البروتونات) فتنفصل عن قضيب الإيونيت لأنهما يحملان نفس الشحنة (السالبة).</p> <p>كريمة النواس المتعادلة كهربائياً تتجذب نحو قضيب الإيونيت المشحون بشحنة سالبة (تobaoال بالتأثير)</p>

### - تفسير التكهرب بالتأثير:

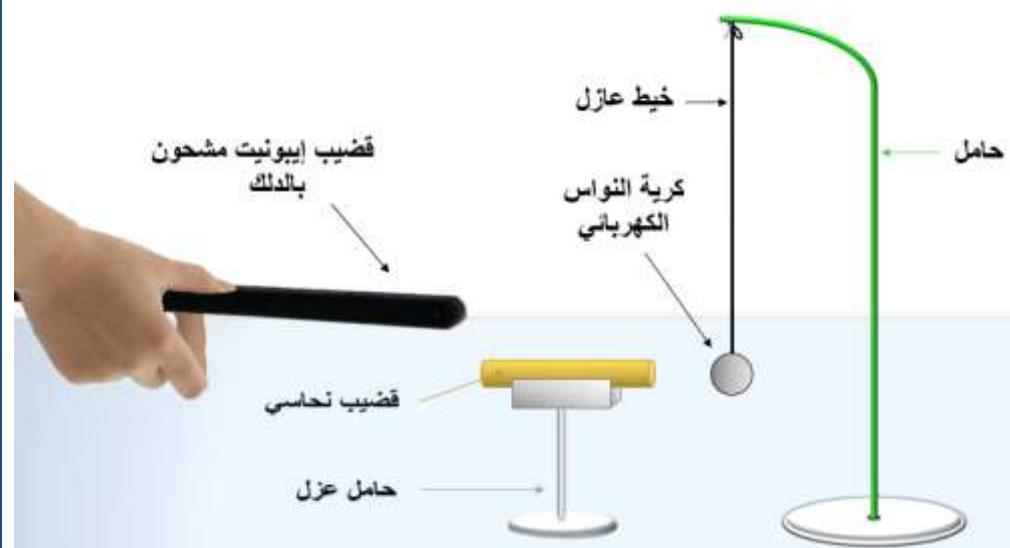


عند تأثير مسطرة مشحونة بشحنات سالبة من رأس الكاشف الكهربائي دون لمسه، تنفر شحنته السالبة نحو ورقي الكاشف، فتحملان نفس الشحنة السالبة مما يؤدي إلى تناقضهما.

في الحالة العادلة تكون الشحنتين الكهربائيتين الموجبة والسلبية موزعة بانتظام على الكاشف الكهربائي

### ب) النواقل والعوازل الكهربائية

**نشاط:** نحقق التجربة المقابلة، نقرب قضيب إيبونيت مشحون من قضيب نحاسي حتى يلمسه، ونلاحظ ماذا يحدث لكرية النواس. نعيد النشاط مع أجسام ومواد مختلفة (بلاستيك، زجاج، حديد، خشب ...) بدل القضيب النحاسي.



**ملاحظة:**

تجنب الكريهة نحو الطرف الثاني للقضيب النحاسي لأنها تتكهرب بالتأثير، وعند ملامسته تتكهرب باللمس وتأخذ نفس شحنته فتفر عنـه، إذن النحاس ناقل للشحنات الكهربائية. يحدث نفس الشيء مع باقي المعادن، لكن مع البلاستيك والخشب... لا تتجنب الكريهة ولا يحدث لها أي شيء إذن هي مواد عازلة للكهرباء

**نتيجة:**

- **النواقل الكهربائية:** هي المواد التي تسمح بانتقال الشحنات الكهربائية(الإلكترونات) عبرها مثل المعادن، جسم الإنسان، الماء ...
- **العوازل الكهربائية:** هي المواد التي لا تسمح بانتقال الشحنات الكهربائية(الإلكترونات) عبرها مثل الخشب، الزجاج، الماء المقطر الإيبونيت، البلاستيك ...

**ج) مبدأ احتفاظ الشحنة الكهربائية**

الشحنة الكهربائية لا تتشاءم ولا تخفي بل تنتقل من جسم لآخر ، الشحنات التي يفقدها جسم يكتسبها جسم آخر. أي تبقى الشحنة الكلية للجسمين قبل حدوث التkehرب هي نفسها بعد التkehرب.

**تقويم:** من الكتاب ص62 و ص 63