

## شبكة المحتويات - تعليقات - لبرنامج العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا للتعليم المتوسط

النّة الرابعة	النّة الثالثة	النّة الثانية	النّة الأولى	
<p>التّكهرب ، النّوافل ، العوازل الشّحنات الكهربائيّة طبيعة التّيار الكهربائي تفسير النّاقليّة الكهربائيّة في المعادن . التفسير الكيفي للفعل المتبادل بين المغناطيسيّ والتيار. التحريض الكهرومغناطيسي مبدأ المتنوب . التيار المتناوب .</p>	<p>- أي نموذج للتّيار الكهربائي؟ - التّيار الكهربائي المستمر. *التحقيق التجاري للعلاقة: <math>I = \frac{e}{R}</math> الطاقة في دارة كهربائيّة. • التّحقيق التجاري للعلاقة: <math>P = U \cdot I</math> تساوي وجمع الشّدات والتّوترات. *التحقيق التجاري للعلاقة: تساوي و/أو جمع الشّدات والتّوترات في الدارة على: - التسلسل. على التفرع.</p>	<p>- المغناط - تمعنط الحديد - الحقل المغناطيسي المتولد عن المغناطيسي- الطيف المغناطيسي - الحقل المغناطيسي والتيار الكهربائي:تأثير المغناطيسي على التّيار الكهربائي.</p>	<p>- مفاهيم أولية حول الدّارة الكهربائيّة - تركيب الدّارات الكهربائيّة: التركيب على التسلسل والتركيب على التفرع. - اشتعال مصباح - النوافل والعوازل - مكونات مصباح دارة « الذهاب والإياب » الدارة المنطقية « و » أو « او » . - حماية الأجهزة الكهربائيّة.</p>	<b>الكهرباء</b>
<p>يقدم قانون "لورانتز" بشكل كيفي يستفاد منه لتفسير الأفعال المتبادلة (مغناطيسي تيار ) التي تم التعرض إليها في السنة الثانية وظاهره التحريرض الكهرو مغناطيسي وفهم ظهور القوة المحركة الكهربائية في ناقل يتحرك بجوار مغناطيسي .</p>	<p>إن شدة التّيار الكهربائي لا تتعلق فقط بالمولد الكهربائي بل يتصل أيضاً بباقي الدارة ( بإمكان استخدام التشبيه بنموذج القطار)</p> <p>التّوتر الكهربائي ترتبط بوجود مظاهر الطاقة في ثباتي القطب الذي يجتازه التيار الكهربائي .</p>	<p>يقدم قانون "لابلاس" بشكل كيفي بإمكان إنجاز محرك كهربائي مع اللاميد.</p>	<p>تناول المظاهر الطّافية بشكل كيفي مع المفاهيم الخاصة بالدارة الكهربائية (على التسلسل أو على التفرع)</p>	<b>تعليقات حول الكهرباء</b>

النّة الرابعة	النّة الثالثة	النّة الثانية	النّة الأولى
<p>- اختلاف أبعاد منظر الشيء باختلاف زاوية النظر</p> <p>- الصورة الافتراضية ( الخيال ) المعطاة بالمرأة المستوية قانون الانعكاس</p> <p>- مجال مرآة مستوية المرأة الكروية المحدبة والمرأة الكروية المقعرة.</p>	<p>- الضوء الأبيض.</p> <p>- طيف الضوء الأبيض.</p> <p>- تركيب الضوء الأبيض رؤية نقطة من جسم.</p> <p>- عين الإنسان والألوان.</p> <p>- نموذج التركيب الجمعي.</p> <p>- التركيب الطرحي.</p> <p>- رؤية الأجسام باستعمال نموذج التركيب الطرحي</p>		<p>- الشمس والمنابع الضوئية</p> <p>- الانبعاث المستقيم للضوء</p> <p>- عناصر المجموعة الشمسية: دوران الأرض ، مراحل تولد القمر ، الخسوف والكسوف</p> <p>- الشمس مصدر للطاقة- الضوء والحرارة</p>
	<p>إن تركيب الألوان بطريقة الجمع أو الطرح لها علاقة بوجود ثلاث مستقبلات في شبكة العين (المخاريط) . يستخدم نموذج بسيط من القواعد الأساسية لتفسير أو النبوء بنتائج التفاعل بين ضوء ملون ومادة الجسم ، ويسمح بهم آلية رؤية الأشياء بالألوان .</p>		<p>يدرس التلاميذ في موضوع الميكانيك ، حركة الكواكب ، وهذا الجزء له علاقة بموضوع الطاقة في الدارة الكهربائية ، ودرجة الحرارة المادة .</p> <p>التلاميذ يعرفون في الكهرباء ، أن المصباح الذي يتلقى الطاقة ، يمكن أن يشع الضوء ، كل هذه الأسئلة لها علاقة بالإشعاع .</p> <p>ان ما يقدم حول الكسوف وأطوار القمر تمثل مقاربة أولى لمفهوم الانبعاث المستقيم للضوء ، ولها علاقة أيضاً بالحركة في الكون .</p>

النّة الرابعة	النّة الثالثة	النّة الثانية	النّة الأولى
---------------	---------------	---------------	--------------

<p>1- الجملة الميكانيكية 2- المقاربة الأولى للقوة كشاع 3- فعل الأرض على جملة ميكانيكية: التقل قوى الاحتكاك 4- القوة والحالة الحركية لجملة ميكانيكية 5- الاحتكاك.</p>	<p>- المقاربة الأولى لمفهوم الطاقة. - الطاقة وتحويلاتها - مبدأ انحفاظ الطاقة - السلسلة الوظيفية - السلسلة الطاقوية - الاستطاعة. تطبيق قي دراسة السلسلة الطاقوية في تشغيل جهاز من الحياة العملية (الإضاءة الأعمدة والمدخرات، آلات ، ثلاجة ، مضخة ، حرارة ، محركات حرارية الخلايا الشمسية ، الخ )</p>	<p>- حركة أم سكون - حركة نقطة من جسم صلب ومسارها: مسار مستقيم ، مسار منحنٍ، مرجع الحركة. - السرعة: السرعة الثابتة والسرعة المتحورة. - نقل الحركة</p>	<p>الشمس ، الكواكب ، القمر والنجوم: الحركة في الكون</p>	<p><b>الميكانيك</b></p>
<p>نهم بالطبع بحركة مركز العطالة للجسم بدون التعرض إلى التفاصيل . درس الحالات التي تكون فيها القوى المطبقة اثنان على الأكثر ( من بينها قوة النقالة ) الهدف الرئيسي هو تبيان أن السرعة مركز العطالة ليس بالضرورة موجة بنفس جهة القوة التي لها أكبر شدة . (بإمكان تقدير إلا الحالات التي تكون فيها القوى لها منحي شاقولي )</p>	<p>إن المقاربة المفاهيمية و الكيفية للحركة وحفظها وأشكال تخزينها و تحويلها يهدف إلى : تقريب المفاهيم المتداولة سابقا ، بعضها البعض الخامة بمختلف أشكال الطاقة ( الطاقة الكهربائية ، الإشعاعية ، الحرارية ، وإدراج أشكال أخرى : الطاقة الحركية ، الداخلية ، العمل ، نقل الحرارة ، واستخدام مفهوم السلسلة الطاقوية لتوضيح فكرة حفظ الطاقة(وحتى فكرة تبدد الطاقة ) تأسيس للدراسة الكمية التي تحقق في الطور الثانوي .</p>	<p>ندرج هذه المفاهيم باستخدام مثال الدراجة كمراجع ، نهم بعدها بالأت الأخرى . تحديد خصائص حركة جسم بتعيين الاهتمام بسرعة كل نقطة منه .</p>	<p>هذه المواقع تدرس في مجال الضوء إلأ أنها لها علاقة بالميكانيكا . الهدف هو تحسين التلاميذ إلى الأجرام السماوية من حيث أبعادها المسافات بينها - إلى الزمن ( حركتها تتنظم اليوم ، الشهر السنة ) - إلى نسبة الحركة (حركة الشمس  بالنسبة للأرض ) - النشاطات تهدف إلى إنتاج نماذج صغراء باحترام السلم للمقارنة بين حجم الكواكب والشمس أو المسافات بينها</p>	<p><b>تعليقات حول موضوع الميكانيك</b></p>

النّة الرابعة	النّة الثالثة	النّة الثانية	النّة الأولى
<ul style="list-style-type: none"> <li>• محلول الكيميائي.</li> <li>• محلول الشاردي</li> <li>• التحليل الكهربائي لمحلول مائي شاردي</li> <li>• التحول الكيميائي في وسط شاردي</li> </ul>	<p>- التحول الكيميائي.</p> <p>التفاعل الكيميائي كنموذج للتحول الكيميائي.</p> <p>- معادلة التفاعل الكيميائي</p> <p>- بعض المؤشرات التي تحكم في حدوث وتوجيه التحول الكيميائي.</p> <p>حفظ الذرات (العناصر) في التفاعل الكيميائي .</p>	<p>- مفاهيم أولية للتحولات الكيميائية</p> <p>- انحفاظ الكتلة خلال التحول الكيميائي</p> <p>- النموذج المجهري للتحول الكيميائي.</p> <p>نموذج الجزئي كتجميع للذرات .</p> <p>- الصيغة الكيميائية لنوع من الجزيئات-</p> <p>الرموز الكيميائية .</p>	<p>- القياسات: الحجم-الكتلة</p> <p>- حالات المادة : تغيرات حالات المادة</p> <p>- الأجسام الخلطة والأجسام النقية</p> <p>- المحاليل المائية</p> <p>النموذج المجهري لحركة الجزيئات العشوائية</p> <p>استخدام النموذج لنفسير حالات المادة وتحولاتها الفيزيائية</p> <p>حفظ الكتلة في التحويل الفيزيائي .</p>
	<p>إن التحول الكيميائي هو دوماً ظاهرة معقدة (احتراق الميثان مثلاً يظهر لوناً أسوداً (يسود) إثناء الطهي ، بالإضافة إلى انطلاق غاز CO ، فالتفاعل الكيميائي هو النموذج المبسط له وهو يقدم حوصلة لما حدث بين المتفاعلات وما نتج من نواتج التفاعل بدون النظر إلى ما حدث خلال التحويل .</p> <p>إن الكتابة الرمزية لتفاعل الكيميائي هي معادلة التفاعل وضبط المعاملات هو تعبر عن حفظ الذرات في هذا التحويل الكيميائي</p>	<p>المطلوب هو وضع معيار للتمييز بين التحول الفيزيائي والتحول الكيميائي .</p> <p>بالنسبة للتحولات الفيزيائية توجد طرق فيزيائية للعودة على الحالة الابتدائية بالتأثير على عامل الحرارة وأو الضغط .</p> <p>وبالنسبة للتحول الكيميائي يكون مستحيلة بهذه الطريقة . ومنه نحصل على النتيجة التالية :</p> <p>إن الجزيئات المتحصل عليها في التحولات الكيميائية هي مختلفة عن ما كانت عليه في بداية التحول . تتأكد تجربياً أن التحولات الكيميائية تتم دوماً مع حفظ الكتلة .</p> <p>الخلاصة : إن النموذج المجهري يمكن أن يطور لكي يأخذ بعين الاعتبار التحولات الكيميائية (التي لا يشير إليها النموذج السابق ) : يجب اعتبار الجزيئات كمجموعة ذرات غير قابلة للفك . كل ذرة تمثل بالرمز ، ويمثل لجزئي رمزاً بصيغة كيميائية .</p>	<p>كل هذه الدراسة مبنية على استخدام مستمر للنموذج المجهري البسيط لحركة الجزيئات من أجل فهم والتقبّل بسلوك المادة وخصائصها .</p> <p>في هذا النموذج يمثل الجسم النقي بجزيئات (كريات) متماثلة ، درجة الحرارة المعينة بالحرارة تمثل درجة الحرارة العشوائية للجزيئات .</p> <p>وهكذا ندرس ونفسر :</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- الحالات الثلاثية للمادة وخصائصها</li> <li>- تحولات المادة (ومنها التبخر )</li> <li>- مفاهيم حول الجسم النقي ، الخليط ، المحاليل ، المحاليل المائية .</li> <li>- التقاطير .</li> <li>- التمدد الحراري .</li> <li>- حفظ الكتلة في التحولات الفيزيائية .</li> </ul>