

جذادة بيد أغوجية

◆ مدة الإنجاز : ساعة

◆ الأستاذ : عبدالله الهاشمي

◆ المؤسسة : عبدالكريم الخطابي

◆ المادة : الفيزياء والكيمياء

◆ المورد : الموارد

◆ المستوى : السنة الأولى إعدادي

٤٦ عنوان الدرس : الجسم الخالص ومميزاته

المراجع المعتمدة	الأدوات الدييداكتيكية	الأهداف التعليمية	الكافيات المستهدفة	المكتسبات القبلية
- العلوم الفيزيائية - دليل البرامج والتوجيهات التربوية الخاصة بمادة الفيزياء والكيمياء سلك التعليم الثانوي الإعدادي .	- الكتاب المدرسي . - السبورة - حوجلة - موقد بنسن - محوار - ماء مقطر - ماء مالح	- التمييز بين الجسم الخالص والخلط اعتمادا على استقرار أو تغير درجة الحرارة خلال التحولات الفيزيائية - تمثيل الجسم الخالص والخلط باعتماد النموذج الجزيئي	في نهاية المرحلة الأولى من التعليم الثانوي الإعدادي، واعتمادا على أسناد مكتوبة وأو مصورة، يتكن المتعلم من حل وضعية مشكلة دالة مرتبطة بالمادة، موظفا بكيفية مدمجة، مكتسباته حول الماء والحالات الفيزيائية والمخلوطات ومعالجة المياه والوعي بضرورة المحافظة على الماء.	- الماء. - الحرارة و التحولات الفيزيائية للمادة. - الخلط. - الذوبان في الماء. - فصل مكونات خليط.

★ **وضعية الانطلاق :** عند تهطل الأمطار ، تصبح بعض مياه الطبيعة عكرة ، لأنها تختلط بأجسام مختلفة ، إنها خلائط.

1. فما هو الخليط ؟
2. وما هي أنواعه؟

التقويم	الأنشطة التعليمية - التعليمية		الأهداف التعليمية	محاور الدرس
	نشاط المتعلم	نشاط الأستاذ		
تقويم التعلمات السابقة	<p>يجيب المتعلم على جميع الأسئلة المتعلقة</p> <p>قراءة الوضعية وفهمها</p> <p>تكوين مجموعات</p> <p>اقتراح الفرضيات</p> <p>يناقش التلاميذ الفرضيات من أجل التوافق على الفرضيات الصحيحة أو القريبة من الجواب</p>	<p>يذكر الأستاذ بالمكتسبات السابقة و ذلك بطرح عدة أسئلة</p> <p>يطرح الأستاذ وضعيّة الانطلاق أعلاه</p> <p>يطلب من المتعلمين قراءة الوضعية ثم تكوين مجموعات من أجل اقتراح الفرضيات</p> <p>يطلب من كل مجموعة تدوين الفرضيات على السبورة</p> <p>فتح نقاش افقي و عمودي لتوافق على الفرضيات</p> <p>الاحتفاظ بالفرضيات المتفق عليها لتحقق منها اثناء سير الدرس</p>		تمهيد

تقدير مدى تمكن المتعلمين من استيعاب مفهوم الخليط و قدرتهم على التمييز بين اصنافه من خلل	ت 6 ص 57 ت 1 ص 57 ت 5 ص 57	يجيب المتعلّم عن السؤال بإعطاء إجابات مختلفة يلاحظ و يستنتج تعريفاً للخليل أن الخليط يتكون من جسمين مختلفين أو أكثر	يجيب المتعلّم عن السؤال بإعطاء إجابات مختلفة يلاحظ و يستنتج أن الخليط نوعان : خليط متجانس و خليط غير متجانس و يميز بين النوعين و يعطي تعريفاً لكل نوع: خليط متجانس و خليط غير متجانس	طرح التساؤل : ما هو الخليط ؟ يضع رهن إشارة المتعلّم خلائط مختلفة (كأس به ماء عكر ، كأس به ماء و زيت). ويستدرج المتعلّم للاحظة هذه الخلائط و يطلب منه إعطاء تعريفاً للحليط
تحضير الخليطين: مزج كمية من الكحول مع الماء في أنبوب اختبار و مزج كمية من الزيت و الماء في أنبوب اختبار آخر يلاحظ الفرق بين الأنبوتين الأولى والثانية ويستنتجون بأن هناك سوائل قابلة للامتزاج مع الماء كالكحول و هناك أخرى غير قابلة للامتزاج مع الماء كالزيت	انجاز تجربة احتراق الشمعة، داخل مخبر مدرج. و يعطي ملاحظاته و يستنتاج أن الهواء خليط متتجانس	طرح التساؤل : ما هي أنواع الخلائط؟ تقديم كأس به ماء و تراب والآخر به ماء و كحول (أو ماء مالح) يستدرج المتعلّمين لتعرف الفرق بين الخلطين و تصنيفها بطرح التساؤلات: ما الفرق بين الخلطين؟ هل يمكن تمييز بين مكونات الخليطين بواسطة العين المجردة؟	تعريف الخليط المتجانس و الخليل غير المتجانس	تصنيف الخلائط إلى متجانسة و غير متجانسة
ت 6 ص 57 ت 1 ص 57 ت 5 ص 57	يجيب المتعلّم عن السؤال بإعطاء إجابات مختلفة يلاحظ و يستنتاج أن الخليط نوعان : خليط متجانس و خليط غير متجانس و يميز بين النوعين و يعطي تعريفاً لكل نوع: خليط متجانس و خليط غير متجانس	تقديم المعدات التجريبية يوجه المتعلّمين لتحرّيك الخليطين و إعطاء الملاحظات يستدرج المتعلّمين لتعرف على خليط مستحلب	تعرفة بعض السوائل القابلة للامتزاج والتغير القابلة للامتزاج مع الماء	دراسة بعض الخلائط
ت 6 ص 57 ت 1 ص 57 ت 5 ص 57	انجاز تجربة احتراق الشمعة، داخل مخبر مدرج. و يعطي ملاحظاته و يستنتاج أن الهواء خليط متتجانس	طرح التساؤل: هل الهواء خليط؟ ما هي مكوناته؟ علماً أن الأوكسجين غاز يساعد على الاحتراق عكس الأروت،	تعرف أن الهواء خليط متجانس تعرف مكونات الهواء	I. الخليط (1) تعريف الخليط (2) انواع الخليط (3) دراسة بعض الخلائط