

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



موقع المناهج المنهاج السعودي

* للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني المتوسط اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/8>

* للحصول على جميع أوراق الصف الثاني المتوسط في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/sa/8science>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الثاني المتوسط في مادة علوم الخاصة بـ الفصل الأول اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/8science1>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للصف الثاني المتوسط اضغط هنا

<https://www.almanahj.com/sa/grade8>

للحصول على جميع روابط الصفوف على تلغرام وفيسبوك من قنوات وصفحات: اضغط هنا

<https://t.me/sacourse>

المادة	موضوع الدرس	التاريخ	الصف والمرحلة	عدد الحصص
العلوم	المحاليل الحمضية والمحاليل القاعدية		التعليم العام- المرحلة المتوسطة- الصف الثاني المتوسط - الفصل الدراسي الأول	

التمهيد
على المعلم تطبيق أرشطة التحفيز في دليل المعلم من خلال :
- شريحة التركيز (الفوران الكبير) :
<ul style="list-style-type: none"> يتبع المعلم إرشادات تدريس الشريحة الموجودة في مصادر الفصول ص. ١٠٠، وعلى المعلم استخدام الشريحة لتقديم مفهوم المحاليل الحمضية والقواعدية وارتباطها بحياتنا . ثم طرح عدد من الأسئلة كتمهيد قبل توزيع شريحة التركيز صفحة ٩٢ ثم يوجه الطالب للإجابة على الأسئلة في الشريحة . يدبر الحوار والمناقشة على مستوى الصفة بمعايير التفكير الناقد .
- القيام بالربط مع معرفته من خلال عدد من الأسئلة :
<ul style="list-style-type: none"> ذكر الطالب بالمحاليل المائية التي تم التعرف عليها بالدرس السابق لأنهم أصبحوا على دراية بالمحاليل المائية التي تحوي أيونات . وتحضير لهم أنه في هذا الدرس سيتعرف على أيونات الهيدرونيوم وأيونات الهيدروكسيد التي تجعل المحاليل حمضية أو قاعدية .

الهدف الأول
يقارن بين خصائص الأحماض والقواعد
الزمن المفترج
مستوى الهدف استدلال
الاستراتيجيات
التعلم التعاوني
اتقان المهارة
التدريس الصريح
تحديد أوجه الشبه والاختلاف

الوسائل التعليمية
ميزان ، م XPAR ، كفوس ، ساعة ايقاف ، مصدر حرارة
الصور التعليمية
المقاطع المرئية

الهدف الثاني
وصف الاستخدامات التطبيقية للأحماض والقواعد
الزمن المفترج
مستوى الهدف فهم
الاستراتيجيات
اتقان المهارة
(الانتقال من المحسوس وشبه المحسوس إلى المجرد) CRA (Concrete Representational Abstract)
التعلم التعاوني
تحديد أوجه الشبه والاختلاف

الوسائل التعليمية

الهدف الثالث	يوضح استخدامات مقاييس الحموضة pH لوصف قوة الحمض أو القاعدة
--------------	---

45

الزمن المقترن

مستوى الهدف تطبيق

الاستراتيجيات

التعلم التعاوني

اتقان المهارة

التدرис الصريح

تحديد أوجه الشبه والاختلاف

الوسائل التعليمية

مizaran ، مخبر مدرج ، كُفُوس ، ساعة ايقاف ، مصدر حرارة

الصور التعليمية

المقاطع المرئية

الهدف الرابع	يصف تفاعل الحمض مع القاعدة
--------------	----------------------------

45

الزمن المقترن

مستوى الهدف فهم

الاستراتيجيات

التعلم التعاوني

اتقان المهارة

تحديد أوجه الشبه والاختلاف

الوسائل التعليمية

مizaran ، مخبر مدرج ، كُفُوس ، ساعة ايقاف ، مصدر حرارة

الصور التعليمية

الإرشادات/ الملاحظات

- مرحلة التدريس :

يوجه الطلاب إلى مهمة تنفيذ التجارب والأنشطة العملية الواردة بالدرس بإتباع الخطوات المذكورة ثم يوجه الطلاب لقراءة خطوات التجربة وتنفيذها مع أفراد المجموعة ويتفقد الطلاب ويتبعهم أثناء إنجاز العمل ويوجههم الطلاب إلى عدم تشارك الملاحظات قبل كتابتها في دفتر العلوم مع الاجابة على أسئلة التحليل . (يمكن الاستعانة بورقة التجارب الواردة في حقيقة المعلم في مصادر الفصول الوحدة الأولى صفحة ٤٧ إلى صفحة ٤٥)

تنفيذ مهمة المناقشة (القواعد المستعملة في المنازل) : حيث يوجه الطلاب إلى قراءة الملخص التحذيري على علب المنظفات المنزلية ومناقشة الطلاب بالخصائص التي يجعل المنتجات خطرة وتطبيق الاستراتيجية المطلوبة للاحظة استجابات الطلاب وإجاباتهم .

في الكشف عن المفاهيم الشائعة غير الصحيحة

على المعلم الرجوع إلى المفاهيم الشائعة ببداية الفصل لتدريس الإستراتيجية والتي توضح المفاهيم الغير صحيحة في أنه قد يعقد الطلاب أن الحصول قاعدة بسبب صيغته الكليمائية ($-HO$) وتوضح أن هذه المجموعة غير أيونية وهي تعرف باسم مجموعة الهيدروكسيل وتحتلت تماماً عن أيون الهيدروكسيد ($-OH^-$) .

وفي مهمة ماذا قرأت؟ يوجه الطلاب لقراءة النص قراءة فردية من العنوان الرئيسي إلى سؤال ماذا قرأت؟ ويتبع ويراقب تعلم الطلاب خلال العمل ، ويوجه الطلاب إلى تطبيق مهارة الفصل (المراقبة الوعية) ويمكن الاستعانة بتطبيق lucky Roulette كدليل لاستراتيجية الرؤوس المرقمة .

في مهمة الربط مع علم البيئة (الرقم الهيدروجيني) : توضيح للطلاب أن المطر الحمضي يعمل على زيادة حموضية البحيرات والجداول مما يتسبب في قتل الكثير من المخلوقات الحية التي تعيش فيها وأن إضافة الجير تقلل من حموضة المياه أو تجعلها متعادلة لتصبح بيئية آمنة للحياة من الممكن الاستعانة بمقاطع فيديو يوضح الهدف من المهمة .

في مهمة الربط مع علم البيئة (المهن) : توضيح للطلاب كيف يقيس علماء الاحياء المائية الرقم الهيدروجيني في الانهار والجداول المياه باستمرار . حاول الاتصال بأحد متخصصي الاحياء البرية في منطقتك للحديث عن طبيعة عملة أمام طلاب الصف من الممكن الاستعانة بمقاطع فيديو عن الموضوع .

في مهمة استعمال المصطلحات العلمية: اطلب إلى الطالب البحث عن أصل الرمز PH

اسم المعد