

الخطة الفصلية للعام الأكاديمي 2025 - 2026 م

المادة: **الكيمياء** / المستوى: الثاني عشر تكنولوجيا

الفصل الدراسي: **الثاني**

الزمن	الوحدة	الدروس	الكفايات ومهارات القرن الحادي والعشرين	القيم والقضايا المشتركة	مكتسبات التعلم
الأسبوع الأول 2026/1/8-5	الوحدة الرابعة: الكيمياء الحركية	1-4: نظرية التصادم وسرعة التفاعل وتوزيع ماكسويل -بولتزمان (5 حصص)	التفكير الناقد الاستقصاء والبحث حل المشكلات	الاحترام الإيجابية والمثابرة الأمن والسلامة التعاطف	* إعداد تقرير حول نظرية التصادم واستخدامها في تفسير حدوث التفاعلات الكيميائية وسرعة التفاعل * تصميم لوحة تتضمن العوامل المؤثرة على التفاعل الكيميائي وعلاقة كل منها بسرعة التفاعل
الأسبوع الثاني 2026/1/15-11					
الأسبوع الثالث 2026/1/22-18					
الأسبوع الرابع 2026/1/29-25					
الأسبوع الخامس 2026/2/5-1	الوحدة الخامسة: الاتزان	1-5: مفهوم الاتزان وثابت الاتزان (حصتان)	التفكير الناقد حل المشكلات	الاحترام الإيجابية والمثابرة	عمل بحث حول أهمية مفهوم الاتزان في جميع مناحي حياتنا إجازة اليوم الرياضي 2026-2-10 عمل مخطط تنظيقي الصيغ المختلفة المستخدمة في التعبير عن ثابت الاتزان للتفاعلات الكيميائية حسب الحالة الفيزيائية بداية شهر رمضان المبارك عمل جدول مقارنة بين العوامل التي تؤثر في تفاعل غير متزن وتفاعل متزن طبقاً لمبدأ لوشاتيليه
الأسبوع السادس 2026/2/12-8					
الأسبوع السابع 2026/2/19-15					
الأسبوع الثامن 2026/2/26-22					
الأسبوع التاسع 2026/3/5-1					
الأسبوع العاشر 2026/3/12-8	الوحدة الخامسة: الاتزان	3-5: الاتزان في المحاليل الحمضية والقاعدية (حصتان)	التعاون والمشاركة حل المشكلات	الإيجابية والمثابرة الأمن والسلامة	عمل تقرير بحثي جماعي (ثنائي أو رباعي) حول أنواع الأدلة وتركيبها الكيميائي.

إجازة رمضان 15-16/3/2025+ إجازة عيد الفطر المبارك 20 - 23 /3 /2026 (المتوقع)					الأسبوع الحادي عشر 2026/3/19-15
مقارنة نقطة التكافؤ ونقطة نهاية التفاعل باستخدام تطبيق الكترولني لعملية المعايرة	الاستدامة	المهارات التكنولوجية التفكير الإبداعي	3-5: الاتزان في المحاليل الحمضية والقاعدية (4 حصص)	الوحدة الخامسة: الاتزان	الأسبوع الثاني عشر 2026/3/26-22
					الأسبوع الثالث عشر 2026/4/2 – 3/29
* عمل بحث حول علاقة التفاعلات الكيميائية بتبادل الطاقة. * تصميم مقارنة بين الأساس العلمي للكفاءة الباردة والكفاءة الساخنة وكيفية الاستفادة من الفكرة العلمية في تطبيقات مماثلة.	الإيجابية والمثابرة الأمن والسلامة الاستدامة	التعاون والمشاركة حل المشكلات التفكير الناقد والابداعي	1-6: المحتوى الحراري (6 حصص)	الوحدة السادسة: حسابات التغيرات في المحتوى الحراري	الأسبوع الرابع عشر 2026/4/9-5
					الأسبوع الخامس عشر 2026/4/16-12
					الأسبوع السادس عشر 2026/4/23-19
					الأسبوع السابع عشر 2026/4/30-26
عمل تقرير بحل الأسئلة وتسليمها لمعلم المادة للحصول على التغذية الراجعة المناسبة.	الاحترام والتعاطف	حل المشكلات التعاون والمشاركة	حل تدريبات على درس المحتوى الحراري.		
* عمل تقرير حول التغيرات التي تحدث في المواد الكيميائية والأنظمة اليومية. من حيث التغيرات التي تحدث في الإنتروبي داخل الكون وبين الأنظمة وما يحيط بها. * تصميم مخطط تنظيبي يوضح العوامل المؤثرة على الإنتروبي مع أمثلة لكل عامل.	الاستدامة الإيجابية والمثابرة التعاطف والاحترام الحقوق والمسؤولية والنزاهة الشخصية	التعاون والمشاركة التفكير الإبداعي والناقد	1-7: الإنتروبي (5 حصص)	الوحدة السابعة: الانتروبي وطاقة جليس	الأسبوع الثامن عشر 2026/5/7-3
					الأسبوع التاسع عشر 2026/5/14-10
					الأسبوع العشرون 2026/5/21-17
حل أسئلة تحريرية وإلكترونية عبر منصة قطر للتعليم لتدريب الطلبة إجازة عيد الأضحى المبارك 27-30 /5 /2026 (المتوقع)	الإيجابية والمثابرة	حل المشكلات	تدريبات وأنشطة عامة وحل أسئلة على كامل الوحدات على نمط الاختبارات السابقة		الأسبوع الحادي والعشرون 2026/5/28-24
مراجعة اختبارات نهاية الفصل الدراسي الثاني					الأسبوع الثاني والعشرون 2026/6/3-5/31

اختبارات نهاية الفصل الدراسي الثاني من 4 يونيو ولغاية 21 يونيو 2026

إجازة نهاية العام الأكاديمي 2025-2026 (2026/06/28)

الموضوعات الإثرائية:

ملاحظة عامة: صفحة مقدمة الوحدات وصفحة مقدمة الدروس تعتبر معلومات إثرائية وتستخدم كمدخل لشرح الدروس

اسم ورقم الوحدة	اسم الدرس	الموضوعات والصفحات الإثرائية
الوحدة الرابعة: الكيمياء الحركية	1-4: نظرية التصادم وسرعة التفاعل وتوزيع ماكسويل - بولتزمان	* هل يمكن تجميد الماء عند الغليان صفحة 5 * الشكل (10-4) عملية هابر لإنتاج الأمونيا صفحة 9 * نظرية التصادم ومُنحنى توزيع ماكسويل – بولتزمان لغاية سرعة التفاعل وسرعة الجسيم الصفحات 10-12
	2-4: قوانين سرعة التفاعل	إثرائي كامل
	3-4: عمر النصف للتفاعلات من الرتبة الأولى	إثرائي كامل
الوحدة الخامسة: الاتزان	1-5: مفهوم الاتزان وثابت الاتزان	* التفاعل الكيميائي القابل للانعكاس صفحة 43 * مثال 8 صفحة 52
	2-5: مبدأ لوشاتيلية	صفحة 59 بداية من عنوان عملية هابر وأثر تغير التركيز في الاتزان ثم من صفحة 60 إلى صفحة 70
	3-5: الاتزان في المحاليل الحمضية والقاعدية	* الأحماض والقواعد الضعيفة وما يرتبط بها من صفحة 80 ولغاية صفحة 84 * الأحماض عديدة البروتونات صفحة 85 * معايرة الحمض والقاعدة صفحة 86 * الشكل 5-36 و 5-35 صفحة 89 * كيف تعمل المحاليل المنظمة؟ صفحة 90 * مثال 35 صفحة 93

* سباق العالم على الطعام صفحة 109 * الشكل 6-8 والشرح المرافق له صفحة 112 * كيف تبرد مكعبات الثلج مشروبك صفحة 115 * حرارة التعادل وحرارة الذوبان الصفحات 120 ولغاية 124	1-6: المحتوى الحراري	الوحدة السادسة: حسابات تغيرات المحتوى الحراري باستخدام قانون هس
إثرائي كامل	2-6: قانون هس	
* الحالات المجهرية صفحة 151 بينما اتجاه العمليات مطلوب * القانون الثاني للديناميكا الحرارية - التفاعلات التي لا تحدث في الظروف القياسية (الصفحات 153، 154، 155، 156)	1-7: الانتروبي	الوحدة السابعة: الانتروبي وطاقة جيبس
إثرائي كامل	2-7: تغيرات الانتروبي في التفاعلات الكيميائية	
إثرائي كامل	3-7: طاقة جيبس الحرة	
الوحدة كاملة		الوحدة الثامنة: أساليب التحليل الحديثة