[خطة الطوارئ للصف الحادي عشر العلمي في مادة الكيمياء (الفصل الدراس الأول)](https://www.wepal.net/library/?app=content.list&level=12&semester=1&type=3&submit=submit)

**العام الدراسي (2025- 2026)**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **الوحدة** | **عنوان الدرس** | **عدد الحصص المقترحة** | **الأنشطة المطلوبة** | **الصفحة في الكتاب المدرسي**  | **الفترة الزمنية** | **ملاحظات** |
|  | **مراجعة تمكينية والتوزيع الالكتروني الحديث** | **3**  |  | **—** | **8/9 /2025 حتى 15/9/2025** |  |
| الاولى :الروابط الكيميائية |  (1.1): الروابط الكيميائية وأنواعها | **1** | **نشاط (1) ص4** | **4** | **16/9/2025-16/10/2025** | **نشاط (3) ص9****خصائص المركبات الايونية****) اثرائي)****نشاط (8) ص20****) اثرائي)** |
|  (2.1): الروابط الأولية (الرابطة الأيونية والرابطة التساهمية). | **4** | **نشاط (2) ص6****نشاط (4) ص10** | **5** |
|  (3.1): الكهروسالبية وقطبية الرابطة | **1** | **نشاط (5) ص14** | **13** |
| (4.1): اشكال الجزيئات | **4** | **نشاط (6) ص15** | **15** |
| (5.1): قطبية الجزيء | **1** | **نشاط (7) ص19** | **19** |
| (6.1): الروابط الثانوية (قوى التجاذب بين الجزيئات) | **2** | **نشاط (9) ص24** | **21** |
| مناقشة أسئلة الوحدة  | **1** |  | **27** |
| امتحان  | **1** |  | **—** |
| الثانية : الحسابات الكيميائية  | ( 1.2): المعادلة الكيميائية ومفهوم المول | **2** | **نشاط (1) ص32** | **32** | **19/10/2025-5/11/2025** | **نشاط (3) ص35****) اثرائي)****نشاط (5) ص43****) اثرائي)****نشاط (7) ص46****) اثرائي)****نشاط (8) ص49****) اثرائي)** |
| (2.2): الصيغة الأولية والصيغة الجزيئية للمركبات الكيميائية | **2** | **نشاط (2) ص34****نشاط (4) ص39** | **34** |
| (3.2): الحسابات الكيميائية المبنية على المعادلة الكيميائية الموزونة(كتلية /محاليل مائية /حجمية ) | **2** |  | **40**  |
| (4.2): المادة المحددة للتفاعل | **1** | **نشاط (6) ص45** | **45** |
|  (5.2): المردود المئوي للتفاعلات الكيميائية  | **1** |  | **48** |
| مناقشة أسئلة الوحدة | **1** |  | **52** |
| امتحان | **1** |  | **—** |
| الثالثة : المحاليل | (1.1.3): أنواع المحاليل | **1** | **نشاط (1) ص58****نشاط (2) ص59** | **58** | **6/11/2025-20/11/2025** | (تعريف المحاليل حسب الاشباع وذكر العوامل المؤثرة على الذائبية )**نشاط (1) ص74****) اثرائي)** **نشاط (2) ص81****) اثرائي)**  |
| (3.1.3): الذائبية  | **1** |  | **64** |
| مناقشة أسئلة الفصل |  |  | **71** |
| 1.2.3 طرق التعبير عن تركيز المحاليل **(النسبة المئوية /المولارية)** | **2**  |  | **74-78** |
| (2.2.3): التخفيف | **1** |  | **80** |
| مناقشة أسئلة الفصل /الوحدة | **1** |  | **92-93** |
| امتحان  | **1** |  | **—** |
| الرابعة :الكيمياء الحرارية |  (.41): مفاهيم أساسية في الكيمياء الحرارية  | **1** | **نشاط (1) ص97****نشاط (2) ص100** | **97** | **23/11/2025-18/12/2025** | **نشاط (4) ص107****) اثرائي)** (فقط مطلوب ثانياً حرارة التكوين القياسية ص113 )**نشاط (6) ص116****) اثرائي)**  |
| ( 3.4) حرارة التفاعل الكيميائي (فقط تعريف قانون الديناميكا الأول) | **1** |  | **103** |
| (5.4): طرق التعبير عن حرارة التفاعل  | **2** |  | **109** |
| (6.4): قانون هس | **2** |  | **115** |
| مناقشة أسئلة الوحدة | **1** |  | **122** |  |
| امتحان | **1** |  | **—** |  |

**ملحوظات: - ضرورة توظيف المختبر العلمي وتنفيذ الأنشطة الواردة في الكتاب عمليا، مع إمكانية الاستعانة باستخدام مختبر الكيمياء الافتراضي ومقاطع فيديو مناسبة.**

 **- التركيز بشكل أساسي على امثلة وأسئلة الكتاب دون التطرق لأفكار خارجية الا عند الضرورة.**

 **- حصة واحدة فقط لمناقشة أسئلة الوحدة (الأسئلة المتعلقة بالمادة المطلوبة).**