

العام الدراسي (٢٠٢٥ - ٢٠٢٦)

الوحدة	عنوان الدرس	عدد الحصص المقترحة	الأنشطة المطلوبة	الصفحة في الكتاب المدرسي	الفترة الزمنية	ملاحظات
	مراجعة تمكينية والتوزيع الالكتروني الحديث	٣		—	٢٠٢٥/٩/٨ حتى ٢٠٢٥/٩/١٥	
الاولى :الروابط الكيميائية	(١.١): الروابط الكيميائية وأنواعها	١	نشاط (١) ص ٤	٤	٢٠٢٥/٩/١٦ - ٢٠٢٥/١٠/١٦	نشاط (٣) ص ٩ خصائص المركبات الايونية (اثيرائي)
	(٢.١): الروابط الأولية (الرابطة الأيونية والرابطة التساهمية).	٤	نشاط (٢) ص ٦ نشاط (٤) ص ١٠	٥		
	(٣.١): الكهروسالبية وقطبية الرابطة	١	نشاط (٥) ص ١٤	١٣		
	(٤.١): اشكال الجزيئات	٤	نشاط (٦) ص ١٥	١٥		
	(٥.١): قطبية الجزيء	١	نشاط (٧) ص ١٩	١٩		
	(٦.١): الروابط الثانوية (قوى التجاذب بين الجزيئات)	٢	نشاط (٩) ص ٢٤	٢١		نشاط (٨) ص ٢٠ (اثيرائي)
	مناقشة أسئلة الوحدة	١		٢٧		
	امتحان	١		—		
الثانية : الحسابات الكيميائية	(١.٢): المعادلة الكيميائية ومفهوم المول	٢	نشاط (١) ص ٣٢	٣٢	٢٠٢٥/١٠/١٩ - ٢٠٢٥/١١/٥	نشاط (٣) ص ٣٥ (اثيرائي)
	(2.2): الصيغة الأولية والصيغة الجزيئية للمركبات الكيميائية	٢	نشاط (٢) ص ٣٤ نشاط (٤) ص ٣٩	٣٤		
	(٣.٢): الحسابات الكيميائية المبنية على المعادلة الكيميائية الموزونة(كتلية /محاليل مائية /حجمية)	٢		٤٠		نشاط (٥) ص ٤٣ (اثيرائي)

نشاط (٧) ص ٤٦ (اثنائي) نشاط (٨) ص ٤٩ (اثنائي)		٤٥	نشاط (٦) ص ٤٥	١	(٤.٢): المادة المحددة للتفاعل	
		٤٨		١	(٥.٢): المردود المئوي للتفاعلات الكيميائية	
		٥٢		١	مناقشة أسئلة الوحدة	
		—		١	امتحان	
(تعريف المحاليل حسب الاشباع وذكر العوامل المؤثرة على الذائبية) نشاط (١) ص ٧٤ (اثنائي) نشاط (٢) ص ٨١ (اثنائي)	٢٠٢٥/١١/٢٠ - ٢٠٢٥/١١/٦	٥٨	نشاط (١) ص ٥٨ نشاط (٢) ص ٥٩	١	(١.١.٣): أنواع المحاليل	الثالثة : المحاليل
		٦٤		١	(٣.١.٣): الذائبية	
		٧١			مناقشة أسئلة الفصل	
		٧٨-٧٤		٢	١.٢.٣ طرق التعبير عن تركيز المحاليل (النسبة المئوية /المولارية)	
		٨٠		١	(٢.٢.٣): التخفيف	
		٩٣-٩٢		١	مناقشة أسئلة الفصل /الوحدة	
		—		١	امتحان	
نشاط (٤) ص ١٠٧ (اثنائي) (فقط مطلوب ثانياً حرارة التكوين القياسية ص ١١٣) نشاط (٦) ص ١١٦ (اثنائي)	٢٠٢٥/١٢/١٨ - ٢٠٢٥/١١/٢٣	٩٧	نشاط (١) ص ٩٧ نشاط (٢) ص ١٠٠	١	(١.4): مفاهيم أساسية في الكيمياء الحرارية	الرابعة :الكيمياء الحرارية
		١٠٣		١	(٣.٤) حرارة التفاعل الكيميائي (فقط تعريف قانون الديناميكا الأول)	
		١٠٩		٢	(٥.٤): طرق التعبير عن حرارة التفاعل	
		١١٥		٢	(٦.٤): قانون هس	
		١٢٢		١	مناقشة أسئلة الوحدة	
		—		١	امتحان	

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 أمثلة وأسئلة الكتاب دون التطرق لأفكار خارجية الا عند الضرورة.
- حصة واحدة فقط لمناقشة أسئلة الوحدة (الأسئلة المتعلقة بالمادة المطلوبة).