

المادة	كيمياء	الصف	أول ثانوي	عنوان الدرس	التفاعلات في المحاليل المائية
رقم النشاط		زمن النشاط	٢ دقائق	آلية التنفيذ	فردى ☒ ثنائي ☐ جماعى ☐
هدف النشاط	تميز بين أنواع المعادلات الأيونية.				
الاستراتيجية	الدلالات اللفظية				

قومي بتحديد كل مفهوم بوضع إشارة (✓) في العمود الصحيح بالجدول على العبارات المنطقية والدالة علمية:

	التفاعلات في المحاليل المائية		
	المعادلة الأيونية الكاملة	المعادلة الأيونية النهائية	الأيون المتفرج
تشمل على الجسيمات المشاركة في التفاعل فقط	☐	☐	☐
أيونات لا تشارك في التفاعل	☐	☐	☐
تبين جميع الجسيمات في المحلول	☐	☐	☐
تكتب فيها المواد على شكل أيونات	☐	☐	☐
أيون يعتبر مادة متفاعلة ونااتجة في نفس الوقت	☐	☐	☐
تكتب بعد شطب الأيونات التي لم تشارك في التفاعل	☐	☐	☐