

## أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي ١٤٤٧ هـ

### ورقة عمل الأسبوع السادس

الثانوية			المرحلة
الأول	الصف	كيمياء	المادة

س1: أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي :

١	عينة من مركب مجهول كتلتها 100 جرام، تحتوي على 75 جرامًا من الكربون و 25 جرامًا من الهيدروجين. ما النسبة المئوية بالكتلة للكربون في هذا المركب؟	<input type="radio"/> 25%	<input checked="" type="radio"/> 75%	<input type="radio"/> 50%	<input type="radio"/> 100%
٢	العملية التي تستخدم لفصل الماء إلى هيدروجين وأكسجين هي:	<input type="radio"/> الترشيح	<input checked="" type="radio"/> التحليل الكهربائي	<input type="radio"/> التقطير	<input type="radio"/> التبخير
٣	عند فصل مكونات الحبر باستخدام الكروماتوجرافيا الورقية، ما الذي يسبب حركة المكونات بسرعات مختلفة؟	<input type="radio"/> اختلاف كتلة المكونات	<input type="radio"/> اختلاف لون المكونات	<input type="radio"/> اختلاف درجة غليان المكونات	<input checked="" type="radio"/> اختلاف قوة انجذاب المكونات لورقة الترشيح

س٢: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	عندما يتحد عنصران لتكوين أكثر من مركب، فإن النسب الكتلية بينهما تكون دائمًا ثابتة في جميع المركبات.	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>
2	العنصر هو مادة نقية يمكن تجزئتها إلى مواد أبسط منها بالطرق الكيميائية.	<input type="radio"/>	<input checked="" type="radio"/>

س٣: أجب على ما يلي :

اذكر العلاقة بين حجم غاز الهيدروجين وحجم غاز الأكسجين المنطلقين خلال التحليل الكهربائي للماء. ولماذا؟

ج / حجم غاز الهيدروجين  $H_2$  الناتج يكون ضعف حجم غاز الأكسجين  $O_2$

لأن الماء  $H_2O$  يتكون من ذرتي هيدروجين وذرة أكسجين واحدة .