مراجعة الفصل الرابع
التفاعلات الكيميائية

مراجعة المفردات

اكتب إلى يمين كلّ جملة في العمود A رمز ما يناسبها من العمود B فيما يلي:

العمود A	العمود B
..... 1. تفاعل يتفكك فيه المركّب إلى عنصرين أو أكثر، أو يكوّن مركّبات جديدة.	a. المحلول المائي
..... 2. عدد يُكتَب قبل الصيغة الكيميائية.	b. المعادلة الكيميائية
..... 3. مادة صُلبة في المحلول تنتج خلال التفاعل الكيميائي.	c. التفاعل الكيميائي
..... 4. محلول يكون فيه الماء مذيبًا.	d. المعامل
..... 5. جملة تَستخدِم الصيغ الكيميائية لبيان الأنواع والكميات المحدّدة والنسبية للمواد المشتركة في التفاعل الكيميائي.	e. تفاعل احتراق
..... 6. معادلة توضّح الجسيمات كلّها كما توجد تمامًا في المحلول.	f. المعادلة الأيونية الكاملة
..... 7. المادة المذابة في المحلول.	g. تفاعل تفكك
..... 8. معادلة تتضمّن الجسيمات التي تشترك في التفاعل.	h. تفاعل إحلال مزدوج
..... 9. أيون يوجد في التفاعل ولا يشارك فيه .	i. المعادلة الأيونية النهائية
..... 10. تفاعل يتحد فيه الأكسجين مع المادة لينتج حرارة وطاقة ضوئية.	j. الراسب
..... 11. تفاعل تحلّ فيه ذرات عنصر ما محلّ ذرات عنصر آخر في المركّب.	k. النواتج
..... 12. تفاعل يتضمّن تبادل الأيونات الموجبة بين مركّبين مذابين في الماء.	l. المتفاعلات
..... 13. العملية التي يعاد فيها ترتيب ذرات مادة أو أكثر لتكوين مواد مختلفة.	m. تفاعل إحلال بسيط
..... 14. المواد التي يبدأ بها التفاعل الكيميائي.	n. الأيون المتفرج
..... 15. المواد التي تتكوّن خلال التفاعل الكيميائي.	o. تفاعل التكوين
..... 16. التفاعل الذي تتفاعل فيه مادتان أو أكثر لإنتاج مادة واحدة.	p. المذاب
..... 17. المادة الأكثر وفرة في المحلول.	q. المذيب

LIVEWORKSHEETS