

كتاب

كيمياء ٢

الاختبارات الفصلية والنهائية
مسار النظام المشترك (المستوى الثاني)
النظام الفصلي للمرحلة الثانوية
إعداد/ الحسن الأحمرري

الفهرس	
الصفحة	الموضوع
٢	الفصل الرابع: التفاعلات الكيميائية اختبار فصلي نموذج (١) اختبار فصلي نموذج (٢) اختبار فصلي نموذج (٣) اختبار فصلي نموذج (٤)
٧	الفصل الخامس: المول اختبار فصلي نموذج (١) اختبار فصلي نموذج (٢) اختبار فصلي نموذج (٣) اختبار فصلي نموذج (٤)
١٢	الاختبارات النهائية اختبار نهائي نموذج (١) اختبار نهائي نموذج (٢) اختبار نهائي نموذج (٣) اختبار نهائي نموذج (٤)

الفصل الرابع

التفاعلات الكيميائية

اختبار فصل التفاعلات الكيميائية(1)

1) أكمل الجدول التالي:

العنصر	الاسم	التوزيع الإلكتروني	التكافؤ	الدورة	المجموعة
${}^7\text{N}$					
${}^{19}\text{K}$					
${}^{24}\text{Cr}$					

2) احسب عدد الإلكترونات في المستوى الأول (حسابياً).

3) أكمل الجدول التالي:

الاسم	نترات البوتاسيوم	كرومات الفضة (I)
الصيغة الكيميائية	MgCl_2	Fe_2O_3

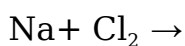
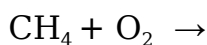
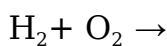
4) اختر من القائمة (A) ما يناسبها من القائمة (B) في كل مما يلي:

م	القائمة (A) الرموز	القائمة (B) الغرض
1	(g)	() يفصل بين مادتين أو أكثر من المتفاعلات أو النواتج.
2	(l)	() يفصل المتفاعلات عن النواتج.
3	(s)	() يفصل المتفاعلات عن النواتج ويشير إلى التفاعل الانعكاسي.
4	\rightleftharpoons	() يشير إلى الحالة الصلبة.
5	(aq)	() يشير إلى الحالة السائلة.
6	\rightarrow	() يشير إلى الحالة الغازية.
7	+	() يشير إلى المحلول المائي.

5) اكتب معادلات كيميائية رمزية موزونة وأيونية كاملة وأيونية نهائية للتفاعل التالي:

محلول هيدروكسيد الصوديوم ومحلول بروميد الكالسيوم لإنتاج هيدروكسيد الكالسيوم الصلب ومحلول بروميد الصوديوم.

6) توقع نواتج التفاعلات التالية ثم زنها وصنفها:



اختبار فصل التفاعلات الكيميائية(2)

(1) أكمل الجدول التالي:

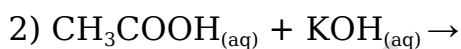
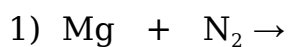
العنصر	الاسم	التوزيع الإلكتروني	التكافؤ	الدورة	المجموعة
$_{11}\text{Na}$					
$_{17}\text{Cl}$					
$_{29}\text{Cu}$					

(2) احسب أقصى عدد من الإلكترونات يمكن أن يستوعبه مستوى الطاقة الثاني: (موضحاً طريقة الحساب)

(3) أكمل الجدول التالي:

الصيغة الكيميائية	الاسم
	فوسفات الكالسيوم
BaBr_2	
	زرنيخات الصوديوم
FeO	
	برمنجنات البوتاسيوم
Ag_2CrO_4	

(4) أكمل ثم صنف التفاعلات التالية:



(5) اكتب معادلات كيميائية رمزية موزونة وأيونية كاملة وأيونية نهائية للتفاعل التالي:

عند خلط كبريتيد الهيدروجين بمحلول هيدروكسيد الكالسيوم ينتج ماء ومحلول كبريتيد الكالسيوم.