

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	$\text{MgCl}_2$	$\text{Fe}_2\text{O}_3$

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:

