

كتاب الطالب				TIMSS			٢
عنوان الدرس	الفصل	الفصل الدراسي	الصف	الفكرة	الفرع	المجال	
التفاعلات الكيميائية	السادس	الأول	الثالث متوسط	الرابطة الكيميائية تشكل نتيجة التجاذب بين الذرات	الروابط الكيميائية	التغيرات الكيميائية	٣
التغيرات الكيميائية الخصائص الكيميائية	العاشر	الأول	السادس				
السؤال					مستوى السؤال	مصدر السؤال	
ما الذي يتكون عند اكتساب الذرة المتعادلة إلكترون؟ (أ) خليط (ب) أيون (ج) جزيء (د) معدن					معرفة	TIMSS (٢٠١١)	
إذا تفاعل غاز الكلور مع فلز الصوديوم، ما نوع المادة المتكونة؟ (أ) خليط (ب) مركب (ج) عنصر (د) سبيكة					معرفة	TIMSS (٢٠٠٣)	
لماذا تكون عناصر المجموعات ١ و ٢ و ١٦ و ١٧ مركبات كثيرة؟					استدلال	كتاب الطالب	
أي مما يلي يصف ما يمثله الرمز Cl (أ) مركب أيوني (ب) أيون سالب (ج) جزيء قطبي (د) أيون موجب					معرفة	كتاب الطالب	
الهالوجينات عناصر لا فلزية نشيطة أي عناصر المجموعات الآتية يتحد معها بصورة سريعة؟ (أ) المجموعة الأولى الفلزات القلوية (ب) المجموعة الثانية الفلزات القلوية الأرضية (ج) المجموعة ١٧ الهالوجينات (د) المجموعة ١٨ الغازات النبيلة					استدلال	كتاب الطالب	

كتاب الطالب				TIMSS			٣
عنوان الدرس	الفصل	الفصل الدراسي	الصف	الفكرة	الفرع	المجال	
التفاعلات الكيميائية	السادس	الأول	الثالث متوسط	الرابطة الكيميائية تشكل نتيجة التجاذب بين الذرات	الروابط الكيميائية	التغيرات الكيميائية	٣
التغيرات الكيميائية الخصائص الكيميائية	العاشر	الأول	السادس				
السؤال					مستوى السؤال	مصدر السؤال	
<p>أي مما يلي يصف ما يمثله الرمز Na^+ ؟</p> <p>(أ) مركب أيوني (ب) أيون موجب (ج) جزيء قطبي (د) أيون سالب</p>					معرفة	-----	
<p>ما الذي يتكون عندما تفقد الذرة المتعادلة إلكترون؟</p> <p>(أ) خليط (ب) أيون موجب (ج) جزيء (د) أيون سالب</p>					معرفة	-----	