

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