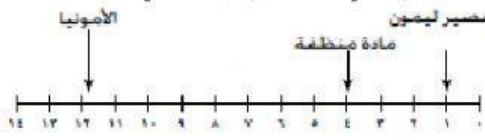


م	كتاب الطالب			TIMSS		
	المجال	الفرع	الفكرة	الصف	الفصل الدراسي	عنوان الدرس
٢	خصائص المادة	خصائص الأحماض والقلويات	تصنيف المواد إلى أحماض وقواعد بناء على خصائصها والتفاعل مع الفلزات والكواشف، وأن الأحماض والقواعد تُعادل بعضها بعضاً.	الثاني متوسط	الأول	المخاليط والمحاليل
مصدر السؤال			السؤال			
(٢٠١١) TIMSS			معرفة	أي مما يلي يمثل محلول حمضي؟ (أ) ماء مالح (ب) خل (ج) ماء حلو (د) مبيض المواد		
(٢٠٠٣) TIMSS			تطبيق	لدى محمد محلول من حمض الكبريتيك يحول لون ورقة تباع الشمس إلى الأحمر، ومحلل آخر من هيدروكسيد الصوديوم يحول لون ورقة تباع الشمس إلى اللون الأزرق، فإذا تم خلط المحلولين مع بعضهما بنسب متساوية، أعطى محلول آخر لا يغير لون ورقة تباع الشمس فسر ذلك؟		
(٢٠١١) TIMSS			تطبيق	وضع مهند قطرات من مؤشر (كاشف) في الخل فتحول للأحمر ثم أضاف قطرات من الأمونيا فاختفى اللون ما هي العملية التي حدثت؟ (أ) الصدأ (ب) الذوبان (ج) التبخر (د) التعادل		
كتاب الطالب			تطبيق	ما الذي يحدث لحامض معدتك عندما تتناول حبة مضادة للحموضة؟ (أ) أكثر حمضية (ب) أكثر قاعدية (ج) تخف (د) تتعادل.		
كتاب الطالب			تطبيق	العصارة الصفراء سائل حمضي يفرزه الجسم للمساعدة على الهضم، تركيز أيونات الهيدرونيوم عالي، ما الرقم الهيدروجيني المتوقع له: (أ) صفر (ب) أقل من ٧ (ج) ج - أكبر من ٧ (د) د - يساوي ٧		
كتاب الطالب			استدلال	كيف يمكن لشركة منتجة للأحماض معالجة انسكاب حمض في أرضية المصنع		

م	كتاب الطالب			TIMSS		
	المجال	الفرع	الفكرة	الصف	الفصل الدراسي	عنوان الدرس
٢	خصائص المادة	خصائص الأحماض والقلويات	تصنيف المواد إلى أحماض وقواعد بناء على خصائصها والتفاعل مع الفلزات والكواشف، وأن الأحماض والقواعد تُعادل بعضها بعضاً.	الثاني متوسط	الأول	المخاليط والمحاليل
مصدر السؤال			مستوى السؤال	السؤال		
دليل التقويم			تطبيق	يبين الرسم التالي قيمة الرقم الهيدروجيني لثلاثة منتجات تستخدم في المنزل:  أي العبارات التالية صحيحة بناء على الشكل أعلاه؟ (أ) المادة المنظفة حمض أقوى من عصير الليمون (ب) للأمونيا نفس قيمة الرقم الهيدروجيني للماء المقطر (ج) الأمونيا حمض قوي (د) عصير الليمون حمض قوي		

م	كتاب الطالب			TIMSS		
	المجال	الفرع	الفكرة	الصف	الفصل الدراسي	عنوان الدرس
٣	التغيرات الكيميائية	الخصائص المميزة للتغيرات الكيميائية	المقارنة بين التغيرات الفيزيائية والكيميائية ودلائل حدوث التغير الكيميائي، ودور الأوكسجين في عملية الأكسدة (الاحتراق، الصدأ)	الأول متوسط	الأول	المادة وتغيراتها
مصدر السؤال			مستوى السؤال	السؤال		
(٢٠٠٧) TIMSS			معرفة	أي مما يلي يسبب صدأ علب معدنية؟ (أ) النيتروجين (ب) الهليوم (ج) الأكسجين (د) الهيدروجين		
(٢٠١١) TIMSS			تطبيق	أخذ ثامر كوباً من الحليب واختبرها بواسطة أوراق تباع الشمس الزرقاء بقي لون أوراق تباع الشمس الزرقاء، بعد يومين من ذلك اختبر ثامر نفس الحليب بواسطة أوراق تباع الشمس الزرقاء من جديد أنقلب اللون من الأزرق إلى اللون الأحمر. ما هو نوع التغير الذي طرأ على الحليب؟ اشرح جوابك؟		

كتاب الطالب				TIMSS			٣
عنوان الدرس	الفصل	الفصل الدراسي	الصف	الفكرة	الفرع	المجال	
المادة وتغيراتها	الثالث	الأول	الأول متوسط	المقارنة بين التغيرات الفيزيائية والكيميائية ودلائل حدوث التغير الكيميائي، ودور الأوكسجين في عملية الأكسدة (الاحتراق، الصدأ)	الخصائص المميزة للتغيرات الكيميائية	التغيرات الكيميائية	٣
السؤال					مستوى السؤال	مصدر السؤال	
أي مما يلي ليس مثالاً على التفاعل الكيميائي؟ (أ) انصهار الثلج (ب) تعفن الخضروات (ج) ج - تآكل الفضة (د) د - إشعال عود ثقاب.					معرفة	(٢٠٠٣) TIMSS	
كما هو مبين بالرسم تضخم البالون عندما يتم خلط بيكربونات الصوديوم مع الخل في البالون، فسر ذلك					تطبيق	(٢٠١١) TIMSS	
					تطبيق	(٢٠١١) TIMSS	
وضع أحمد بعض المسحوق في أنبوب اختبار، ثم أضاف سائل إلى المسحوق وهز أنبوب الاختبار وحدث تفاعل كيميائي. صف اثنين من الأشياء التي قد يلاحظها حيث يحدث التفاعل الكيميائي؟					تطبيق	(٢٠١١) TIMSS	