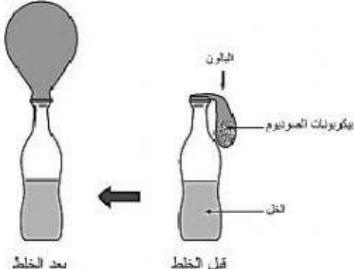


كتاب الطالب				TIMSS			٣
عنوان الدرس	الفصل	الفصل الدراسي	الصف	الفكرة	الفرع	المجال	
المixاليط والمحاليل	الثاني	الأول	الثاني متوسط	تصنيف المواد إلى أحماض وقواعد بناء على خصائصها والتفاعل مع الفلزات والكواشف، وأن الأحماض والقواعد تُعادل بعضها بعضًا.	خصائص الأحماض والقلويات	خصائص المادة	٢
السؤال				مستوى السؤال			
أي مما يلي يمثل محلول حمضي؟ (أ) ماء مالح (ب) خل (ج) ماء حلو (د) مبيض المواد				معرفة	(٢٠١١) TIMSS		
لدي محمد محلول من حمض الكبريتيك يحول لون ورقة تباع الشمس إلى الأحمر، ومحلول آخر من هيدروكسيد الصوديوم يحول لون ورقة تباع الشمس إلى اللون الأزرق، فإذا تم خلط المحلولين مع بعضهما بحسب متساوية، أعطى محلول آخر لا يغير لون ورقة تباع الشمس فسر ذلك؟				تطبيق	(٢٠٠٣) TIMSS		
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				تطبيق	(٢٠١١) TIMSS		
ما الذي يحدث لحامض معدنك عندما تتناول حبة مضادة للحموضة؟ (أ) أكثر حموضة (ب) أكثر قاعدية (ج) تحف (د) تعادل.				تطبيق	كتاب الطالب		
العصارة الصفراء سائل حمضي يفرزه الجسم للمساعدة على الهضم، تركيز أيونات البيرونيوم عالي، ما الرقم البيروجيني المتوقع له: (أ) صفر (ب) أقل من ٧ (ج) ج - أكبر من ٧ (د) د - يساوي ٧				تطبيق	كتاب الطالب		
كيف يمكن لشركة منتجة للأحماض معالجة انسكاب حمض في أرضية المصنع				استدلال	كتاب الطالب		

كتاب الطالب				TIMSS			٣
عنوان الدرس	الفصل	الفصل الدراسي	الصف	الفكرة	الفرع	المجال	
المixاليط والمحاليل	الثاني	الأول	الثاني متوسط	تصنيف المواد إلى أحماض وقواعد بناء على خصائصها والتفاعل مع الفلزات والكواشف، وأن الأحماض والقواعد تُعادل بعضها بعضاً.	خصائص الأحماض والقلويات	خصائص المادة	٢
السؤال				مستوى السؤال			
<p>يبين الرسم التالي قيمة الرقم الهيدروجيني لثلاثة منتجات تستخدم في المنزل:</p> <p>مقاييس الرقم الهيدروجيني</p> <p>أي العبارات التالية صحيحة بناء على الشكل أعلاه؟</p> <p>(أ) المادة المنظفة حمض أقوى من عصير الليمون</p> <p>(ب) للأمونيا نفس قيمة الرقم الهيدروجيني للماء المقطر</p> <p>(ج) الأمونيا حمض قوي</p> <p>(د) عصير الليمون حمض قوي</p>				تطبيق	دليل التقويم		

كتاب الطالب				TIMSS			٤
عنوان الدرس	الفصل	الفصل الدراسي	الصف	الفكرة	الفرع	المجال	
المادة وتغيراتها	الثالث	الأول	الأول متوسط	المقارنة بين التغيرات الفيزيائية والكميائية ولدائل حدوث التغير الكيميائي، دور الأوكسجين في عملية الأكسدة (الاحتراق، الصدأ)	خصائص الميزة للتغيرات الكيميائية	التغيرات الكيميائية	٣
السؤال				مستوى السؤال			
<p>أي مما يلي يسبب صدأ على معدنية؟</p> <p>(أ) النيتروجين</p> <p>(ب) الهليوم</p> <p>(ج) الأكسجين</p> <p>(د) الهيدروجين</p>				معرفة	(٢٠٠٧) TIMSS		
<p>أخذ ثامر كوبًا 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.</p> <p>ما هو نوع التغير الذي طرأ على الحليب؟ اشرح جوابك؟</p>				تطبيق	(٢٠١١) TIMSS		

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