اسم الطالب : أوراق عمل تفاعلية الشعبة : 301

ثانوية أبومسلم الخراساني (كيمياء٤- مسائل الأس الهيدروجيني ٢) المعلم / عامر الزيلعي

المجموعة الأولى

السؤال	الاختيارات		
الرقم الهيدروجيني لمحلول pH= 0.6 . يصنف هذا المحلول بأنه	حمض قوي	قاعدة ضعيفة	متعادل
$[H^+]= 3.6\times10^{-9}$ M عند 298 K ، فان قيمة pH للمحلول تساوي :	أكتب الرقم فقط بين القوسين ( )		
عينة من ماء البحر تحتوي $[OH^-]= 3.16\times10^{-8}$ قيمة pOH	أكتب الرقم فقط بين القوسين ( )		
يتم قياس الرقم الهيدروجيني لمحلول باستخدام مقياس pH الرقمي	صحيح	خطأ	لا يمكن قياسه
قيمة pH = 10.5 يكون $[OH^-]$ يساوي	3.16×10^{-7}	3.16×10^{-4}	3.16×10^{-11}
قيمة pOH = 9.5 يكون $[H^+]$ يساوي	3.16×10^{-2}	3.16×10^{-10}	3.16×10^{-5}
عصير الليمون pH = 2.37 تفككه غير تام توصيله للكهرباء	موصل قوي	موصل ضعيف	غير موصل

المجموعة الثانية (الصواب والخطأ

١- عندما يكون تركيز أيونات الهيدروجين في المحلول أكبر من تركيز أيونات الهيدروكسيد ، يكون المحلول تأثيره قاعدي

٢- (الفينولفثالين ، ورق تباع الشمس) تسمى في الكيمياء بالكواشف وتستخدم للتعرف على المحاليل الحمضية والقاعدية

٣- في المحلول المتعادل قيمة pH = pOH

٤- $pH = -\log[OH^-]$

ملاحظة : بعد حل الورقة يتم اضافتها الى رابط البادلت الموجود في الشات

LIVEWORKSHEETS