

اسم الطالب :

أوراق عمل تفاعلية

الشعبة : 301

ثانوية أبو مسلم الخراساني

(كيمياء ٤- مسائل الأس الهيدروجيني ٢)

المعلم / عامر الزيلعي

المجموعة الأولى

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

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