اسم الطالب : أوراق عمل تفاعلية (مسائل) الشعبة :

ثانوية أبومسلم الخراساني (كيمياء ٤ ـ ألأس الهيدروجيني) المعلم / عامر الزيلعي

١) الأس الهيدروجيني لمحلول مائي يحتوي $[OH^-] = 1\times10^{-3}$						
أ	2	ب	3	ج	11	د	7
٢) الأس الهيدروكسيدي لمحلول مائي يحتوي $[H^+] = 1\times10^{-8}$						
أ	5	ب	13	ج	6	د	8
٣) الأس الهيدروجيني لمحلول مائي يحتوي $[H^+] = 3.6\times10^{-9}$						
أ	11.24	ب	5.56	ج	8.44	د	2.26
٤) الأس الهيدروكسيدي لمحلول مائي يحتوي $[OH^-] = 6.5\times10^{-4}$						
أ	4	ب	3.18	ج	10.82	د	6.5
٥) تركيز أيون الهيدروجين $[H^+]$ لمحلول pH = 6.5						
أ	3.16×10^{-7}	ب	3.16×10^{-9}	ج	2.6×10^{-5}	د	1.6×10^{-3}
٦) تركيز أيون الهيدروكسيد $[OH^-]$ لمحلول pOH = 3.5						
أ	3.16×10^{-9}	ب	3.16×10^{-4}	ج	3.16×10^{-11}	د	3.16×10^{-8}
٧) محلول pOH = 3.2 يصنف المحلول على أنه :						
أ	حمضي	ب	قاعدي	ج	متعادل	د	غروي
٨) pH + pOH =						
أ	zero	ب	1	ج	7	د	14
٩) pH= – log						
أ	$[H^+]$	ب	$[OH^-]$	ج	$[H^+] + [OH^-]$	د	K_w
١٠) pOH = – log						
أ	$[H^+]$	ب	$[OH^-]$	ج	$[H^+] + [OH^-]$	د	K_w

ملاحظة : عند الانتهاء من حل الورقة يتم اضافتها الى رابط البادلت الموجود في الشات

LIVEWORKSHEETS