

اسم الطالب	الشعبة
------------	--------

السؤال الأول: أ/ اختر الإجابة الصحيحة من بين الاختيارات التالية:

إذا كانت ذائبية كلوريد الفضة AgCl = $1.86 \times 10^{-4} \text{g/100g}$ في الماء عند درجة حراره 298K احسب K_{sp} ل AgCl :-				1
أ	1.7×10^{-9}	ج	1.9×10^{-10}	
ب	1.7×10^{-10}	د	1.7×10^{-9}	
ما هو المحلول المشبع:-				2
أ	هو محلول لا يستطيع ترسيب أي مادة	ج	هو محلول يستطيع اذابه أي مادة	
ب	هو محلول يستطيع ترسيب أي مادة	د	هو محلول لا يستطيع اذابه أي مادة	

السؤال الثاني: ب/ ضع علامه صح في الاجابه الصحيحة و عند الإجابة الخاطئة اترك المكان فراغ:

1- ثابت حاصل الذوبان هي ناتج ضرب تراكيز الايونات الذائبية كل منها مرفوع لاس = عدد موالتها ()

2- ثابت الاتزان للمركبات قليله الذوبان محلول ()