المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بمحافظه جده
مدرسة الثغر بالخالدية

وزارة التعليم
Ministry of Education

الفصل الدراسي الثاني
للعام الدراسي 1445

اسم الطالب		الشعبة	

السؤال الأول: أ/ إختر الإجابة الصحيحه من بين الاختيارات التاليه:

1	إذا كانت ذائبيه كلوريد الفضه AgCl = $1.86x10^{-4}$g/100g في الماء عند درجه حراره 298K احسب K_{sp} لـAgCl :-			
	أ	$1.7x10^{-9}$	ج	$1.9x10^{-10}$
	ب	$1.7x10^{-10}$	د	$1.7x10^{-9}$
2	ما هو المحلول المشبع:-			
	أ	هو محلول لا يستطيع ترسيب أي ماده	ج	هو محلول يستطيع اذابه أي ماده
	ب	هو محلول يستطيع ترسيب أي ماده	د	هو محلول لا يستطيع اذابه أي ماده

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 الذائبيه كل منها مرفوع لاس = عدد موالتها ( )

2-ثابت الاتزان للمركبات قليله الذوبان محلول ( )

LIVEWORKSHEETS