

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

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

$Q_{sp} > K_{sp}$ ترمز لـ:-				1
أ	محلول مشبع	ج	لا يتكون راسب	
ب	محلول غير مشبع	د	يتكون راسب	
$Q_{sp} < K_{sp}$ ترمز لـ:-				2
أ	محلول مشبع	ج	لا يتكون راسب	
ب	محلول غير مشبع	د	يتكون راسب	
$Q_{sp} = K_{sp}$ ترمز لـ:-				3
أ	محلول مشبع	ج	لا يتكون راسب	
ب	محلول غير مشبع	د	يتكون راسب	

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

1- سيتكون راسب $PbCl_2$ عند إضافه 100ml من 0.01M NaCl 100ml من $Pb(NO_3)_2$ 0.02M علما بأن K_{sp} للمركب $= 1.7 \times 10^{-5}$ ()

2- لن يتكون راسب $PbCl_2$ عند إضافه 100ml من 0.01M NaCl 100ml من $Pb(NO_3)_2$ 0.02M علما بأن K_{sp} للمركب $= 0.7 \times 10^{-6}$ ()