



1				أقل المركبات ذائبية في الجدول المقابل هو:			
المركب		Ksp					
BaCO ₃		2.6 × 10 ⁻⁹					
PbCrO ₄		2.3 × 10 ⁻¹³					
Fe(OH) ₃		2.8 × 10 ⁻³⁹					
CaSO ₄		4.9 × 10 ⁻⁵					
(أ)	BaCO ₃	(ب)	PbCrO ₄	(ج)	Fe(OH) ₃	(د)	CaSO ₄
2				إذا كان $Q_{sp} < K_{sp}$:			
(أ)	يتكون راسب في المحلول	(ب)	لا يتكون راسب في المحلول	(ج)	المحلول مشبع	(د)	المحلول فوق مشبع
3				تأثير الايون المشترك:			
(أ)	زيادة الضغط البخاري	(ب)	انخفاض درجة الحرارة	(ج)	زيادة الحجم	(د)	انخفاض الذائبية
4				إذا علمت أن K_{sp} لمحلول AgCl عند الاتزان يساوي 1.8×10^{-10} فإن قيمة $[Ag^+]$ في المحلول هي			
(أ)	$1.34 \times 10^{-5} M$	(ب)	$1.8 \times 10^{-10} M$	(ج)	$3.24 \times 10^{-20} M$	(د)	$6.8 \times 10^{-5} M$