



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)		BaCO3		(ب)		PbCrO4		(ج)		Fe(OH)3		(د)		CaSO4	
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 × 10 ⁻⁵ M		(ب)		1.8 × 10 ⁻¹⁰ M		(ج)		3.24 × 10 ⁻²⁰ M		(د)		6.8 × 10 ⁻⁵ M	