

جدول يوضح ذوبانية بعض المركبات

CH_3COO^-	CO_3^{2-}	SO_3^{2-}	S^{2-}	ClO_4^-	ClO_3^-	NO_3^-	PO_4^{3-}	OH^-	SO_4^{2-}	I^-	Br^-	Cl^-	F^-	
يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	Li^+
يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	Na^+
يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	K^+
يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	NH_4^+
يذوب	شحيح	شحيح	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	شحيح	لا يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	لا يذوب	Mg^{2+}
يذوب	شحيح	شحيح	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	شحيح	يذوب	لا يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	لا يذوب	Ca^{2+}
يذوب	شحيح	شحيح	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	شحيح	يذوب	لا يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	لا يذوب	Sr^{2+}
يذوب	شحيح	شحيح	يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	شحيح	يذوب	لا يذوب	يذوب	يذوب	يذوب	لا يذوب	Ba^{2+}
يذوب	شحيح	شحيح	شحيح	يذوب	يذوب	يذوب	شحيح	شحيح	لا يذوب	لا يذوب	لا يذوب	لا يذوب	يذوب	Ag^+
يذوب	شحيح	شحيح	شحيح	يذوب	يذوب	يذوب	شحيح	شحيح	لا يذوب	لا يذوب	لا يذوب	لا يذوب	لا يذوب	Pb^{2+}

استعن بالجدول المرفق للإجابة عن الأسئلة التالية :

- ١- بإضافة محلول الأمونيا الى محلول مائي لكوريد المغنيسيوم ، فإن صيغة الراسب المتكون هي -----
- ٢- زجاجة مياه معدنية مسجل عليها احتوائها على الايونات التالية : (Ca^{2+} ، Na^+ ، NO_3^- ، Cl^-) بكميات قليلة جداً تم زيادة تركيز هذه الايونات وذلك بالتبخير لجزء كبير من الماء. ثم اضيف الى جزء منها محلول من نترات الرصاص II $PbNO_3$ فتكون راسب .
- توقع اسم الراسب المتكون وما صيغته الكيميائية
 - ثم اضيف الى جزء آخر منها محلول من كبريتات الصوديوم Na_2SO_4 فتكون راسب
 - اكتب المعادلة الأيونية ، ثم المعادلة الأيونية النهائية للتفاعل السابق .
- ٣- يوديد الفضة يستخدم كمادة في افلام التصوير لحساسيتها للضوء وبذلك يفضل أن يحضر حديثاً ، اختر محلولين يمكنك من خلالهما تحضير يوديد الفضة مع كتابة معادلة التفاعل الرمزية الموزونة