

TABELA ROZPUSZCZALNOŚCI

Jon	Ag ⁺	Pb ²⁺	Ba ²⁺	Sr ²⁺	Ca ²⁺	Cu ²⁺	Al ³⁺	Zn ²⁺	Cd ²⁺	Fe ²⁺	Fe ³⁺	Ni ²⁺	Co ²⁺	Cr ³⁺	Mn ²⁺	Mg ²⁺	Na ⁺	K ⁺	NH ₄ ⁺	H ⁺
OH ⁻	↓	↓			↓*	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓			↑	
Cl ⁻	↓	↓*																		
ClO ₄ ⁻																		↓*	↓*	
Br ⁻	↓+	↓*																		
BrO ₃ ⁻	↓*	↓*	↓*																	
I ⁻	↓+	↓*				↓ X					X									
IO ₃ ⁻	↓	↓*	↓	↓	↓*	↓		↓*		↓		↓*	↓*	↓						
S ²⁻	↓+	↓			↓*	↓+	↓ H	↓	↓	↓	↓ H	↓+	↓+	H	↓					↑
SO ₃ ²⁻	↓*	↓	↓	↓	↓*	X	↓ H	↓*	↓*	↓*	X	↓	↓		↓					↑
SO ₄ ²⁻	↓*	↓+	↓+	↓	↓*															
S ₂ O ₃ ²⁻	X	↓	↓*			↓ K					K									↓↑
NO ₂ ⁻	↓*									X	↓ H									
NO ₃ ⁻																				
PO ₄ ³⁻	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓*	↓*	↓				
CO ₃ ²⁻	↓ H	↓	↓	↓	↓	↓ H	↓ H	↓	↓	↓	↓ H	↓	↓		↓	↓ H				↑
SCN ⁻	↓+	↓*				↓					K									
CrO ₄ ²⁻	↓	↓	↓	↓*		↓	↓	↓*	↓	X	↓	↓	↓	↓	↓					
Cr ₂ O ₇ ²⁻	↓	↓	↓	↓*		↓	↓	↓*	↓	X	↓	↓	↓	↓	↓					
MnO ₄ ⁻										X					X					
[Fe(CN) ₆] ⁴⁻	↓+	↓	↓*			↓+	↓*	↓+	↓	↓+	↓+	↓+	↓+	↓+	↓					
[Fe(CN) ₆] ³⁻	↓+	↓*				↓+			↓	↓+	↓	↓+	↓+		↓+					
SiO ₃ ²⁻	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓+	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓+	↓				↓
CH ₃ COO ⁻	↓*																			↑
C ₂ O ₄ ²⁻	↓	↓	↓	↓	↓	↓*	↓	↓	↓	↓	↓	↓	↓		↓*	↓*				
C ₄ H ₄ O ₆ ²⁻	↓*	↓	↓	↓	↓		↓*	↓*	↓*	↓*		↓	↓*		↓*	↓*			↓*	↓*

Legenda:

□ - osad nie strąca się

↓* - osad może się strącić, jeżeli stężenia roztworów są duże

↓ - strąca się osad praktycznie nie rozpuszczalny w wodzie, ale rozpuszczalny w rozcieńczonych kwasach

↓+ - osad praktycznie nierozpuszczalny ani w wodzie, ani w rozcieńczonych kwasach mineralnych /np. H₂SO₄, HCl, HNO₃ /

X - reakcja złożona /redox/

K - reakcja złożona /kompleksowania/

H - osad zhydrolizowany /wodorotlenek lub sól zasadowa/

↑ - wydziela się gaz

Tabela została opracowana na podstawie „Tablic chemicznych” Witolda Mizerskiego Wyd. Adamantan