

TABUĽKA ROZPUSTNOSTI ANORGANICKÝCH SOLÍ

	SO ₄ ²⁻	SiF ₆ ²⁻	F ⁻	SO ₃ ²⁻	S ₂ O ₃ ²⁻	CrO ₄ ²⁻	PO ₄ ³⁻	AsO ₃ ³⁻	AsO ₄ ³⁻	CO ₃ ²⁻	BO ₂ ⁻	Cl ⁻	Br ⁻	I ⁻	CN ⁻	SCN ⁻	S ²⁻	ClO ⁻	IO ₃ ⁻	NO ₂ ⁻	NO ₃ ⁻	ClO ₃ ⁻	ClO ₄ ⁻	OH ⁻
Pb ²⁺	n.r.	r.	n.r.			n.r.			n.r.	n.r.		m.r.	n.r.	n.r.	n.r.	n.r.	n.r.			n.r.	r.			n.r.
Ag ⁺	m.r.	r.	r.	n.r.	n.r.	n.r.	n.r.	n.r.	n.r.	n.r.	n.r.	n.r.	n.r.	n.r.	n.r.	n.r.	n.r.		n.r.	n.r.	r.		r.	n.r.
Hg ₂ ²⁺	n.r.		r.			n.r.						n.r.	n.r.	n.r.							r.		r.	
Hg ²⁺						n.r.						r.	r.	n.r.	r.	n.r.	n.r.				r.		r.	
Bi ³⁺							n.r.					r. ^x		n.r.			n.r.				r. ^x			n.r.
Cu ²⁺	r.						n.r.			n.r.		r.	r.	n.r.	n.r.	n.r.	n.r.				r.			n.r.
Cd ²⁺	r.						n.r.			n.r.		r.	r.	r.	n.r.		n.r.				r.			n.r.
Sb ³⁺		r.										r. ^x					n.r.							n.r.
Sb ⁵⁺												r. ^x					n.r.							n.r.
Sn ²⁺	r.		r.									r. ^x	r. ^x	r. ^x			n.r.				r. ^x			n.r.
Sn ⁴⁺			r.									r. ^x	r. ^x				n.r.							n.r.
Co ²⁺	m.r.						n.r.			n.r.		r.	r.				n.r.				r.			n.r.
Ni ²⁺	r.						n.r.			n.r.		r.	r.				n.r.				r.			n.r.
Fe ²⁺	r.						n.r.			n.r.		r.	r.				n.r.				r.			n.r.
Fe ³⁺	r.						n.r.		n.r.	n.r.		r.	r.		n.r.		n.r.				r.			n.r.
Mn ²⁺	r.						n.r.			n.r.		r.	r.				n.r.				r.			n.r.
Al ³⁺	r.		r.				n.r.			n.r.		r.	r.				r. ^x				r.			n.r.
Cr ²⁺	r.						n.r.			n.r.		r.					n.r.				r.			n.r.
Zn ²⁺	r.		n.r.				n.r.			n.r.		r.	r.	r.	n.r.		n.r.				r.		m.r.	n.r.
Ba ²⁺	n.r.	n.r.	m.r.	n.r.	n.r.	n.r.	n.r.		n.r.	n.r.	n.r.	r.	r.	r.			m.r.				r.	r.		r.
Sr ²⁺	n.r.			n.r.	n.r.	n.r.	n.r.		n.r.	n.r.		r.	r.	r.							r.			m.r.
Ca ²⁺	m.r.		n.r.	m.r.			n.r.		n.r.	n.r.		r.	r.				m.r.		m.r.		r.			m.r.
Mg ²⁺	r.		m.r.				n.r.			n.r.		r.	r.	r.							r.		r.	n.r.
Li ⁺	r.		m.r.				n.r.			r.		r.	r.	r.							r.			r.
Na ⁺	r.	m.r.	r.	r.	r.	r.	r.		r.	r.		r.	r.	r.	r.	r.	r.		r.	r.	r.	r.	r.	r.
K ⁺	r.	n.r.	r.	r.	r.	r.	r.	r.		r.	r.	r.	r.	r.	r.	r.	r.		r.	r.	r.	r.	m.r.	r.
NH ₄ ⁺	r.		r.	r.	r.		r.		r.	r.		r.	r.	r.	r.	r.	r.			r.	r.	r.		r.

n.r. = nerozpustný m.r. = málo rozpustný r. = rozpustný r.^x = hydrolyzuje