

RAD NAPÄTIA KOVOV

Zlučovanie s O ₂	aj pri nízkych teplotách → pri obýčajnej teplote zlučivosť postupne slabne, zväčšuje sa pri žiari → neochotne sa zlučujú → nezlučujú sa →																																	
2H ⁺ → H ₂ z disoc. neoxid. kyselín	búrlivo -----→ pri obýčajnej teplote redukujú postupne slabšie → neredukujú →																																	
2H ⁺ → H ₂ z H ₂ O	pri obýčajnej teplote → pri zvýšenej teplote až pri žiari → neredukujú →																																	
Rad napätia kovov	Postupne slabšia chemická aktivita kovu																																	
	Li	Rb	K	Na	Ba	Sr	Ca	Mg	Al	Be	Mn	Zn	Cr	Fe	Cd	Co	Ni	Sn	Pb	H	Sb	Bi	As	Cu	Hg	Ag	Pt	Au						
	Postupne slabšia redukčná schopnosť kovu a ľahšia redukovateľnosť iónov kovu na kov																																	
Výskyt v prírode	v kremičitanoch a hlavne Cl ⁻ (Br ⁻ , I ⁻) → hlavne CO ₃ ²⁻ (SO ₄ ²⁻) → hlavne sulfidy a oxidy → postupne častejšie rýdze → výhr. rýdze																																	
Hlavný spôsob výroby	výhradne elektrolýzou (najčastejšie roztopených solí) → chemickými redukovadlami (C, CO, H ₂ , Al) z oxidov (alebo elektrolýzou roztokov solí) → term. reguláciou oxid. → rýdze																																	
Význam			++ xx	++ xx	x		++ xx	++ xx	xx	x	+	xx	+	xx	xx	xx	x	+	xx	+	xx	xx	xx		x		+	x	+	xx	x	x	x	x

+ ++ = slabý a silný biologický

x xx = slabý a silný technologický

