

ϵ^0 [V]	K -2,9	Na -2,7	Ca -2,7 V	Mg -2,4	Al -1,7	Zn -0,76	Fe -0,44	Pb -0,13	Cu +0,34 Nem fejleszt H ₂ -t!	Ag +0,8 V Nem fejleszt H ₂ -t!
Víz	2 K + 2 H ₂ O = 2 KOH + H ₂	2 Na + 2 H ₂ O = 2 NaOH + H ₂	2 Ca + 2 H ₂ O = Ca(OH) ₂ + H ₂	Mg + 2 H ₂ O = Mg(OH) ₂ + H ₂	2 Al + 6 H ₂ O = 2 Al(OH) ₃ + 3 H ₂	—	—	—	—	—
Híg HCl	2 K + 2 HCl = 2 KCl + H ₂	2 Na + 2 HCl = 2 NaCl + H ₂	CaO + 2 HCl = CaCl ₂ + H ₂ O	MgO + 2 HCl = MgCl ₂ + H ₂ O	2 Al + 6 HCl = 3 AlCl ₃ + 3 H ₂	Zn + 2 HCl = ZnCl ₂ + H ₂	Fe + 2 HCl = FeCl ₃ + H ₂	Pb + 2 HCl = PbCl ₂ + H ₂	—	—
Híg H₂SO₄	2 K + H ₂ SO ₄ = K ₂ SO ₄ + H ₂	2 Na + H ₂ SO ₄ = Na ₂ SO ₄ + H ₂	Ca + H ₂ SO ₄ = CaSO ₄ + H ₂	Mg + H ₂ SO ₄ = MgSO ₄ + H ₂	2 Al + 3 H ₂ SO ₄ = Al ₂ (SO ₄) ₃ + 3 H ₂	Zn + H ₂ SO ₄ = ZnSO ₄ + H ₂	Fe + H ₂ SO ₄ = FeSO ₄ + H ₂	Pb + H ₂ SO ₄ = PbSO ₄ + H ₂	—	—
w = 25%-os HNO₃ (NO lesz)	3 K + 4 HNO ₃ = 3 KNO ₃ + NO + 2 H ₂ O	3 Na + 4 HNO ₃ = 3 NaNO ₃ + NO + 2 H ₂ O	3 Ca + 8 HNO ₃ = 3 Ca(NO ₃) ₂ + 2 NO + 4 H ₂ O	3 Mg + 8 HNO ₃ = 3 Mg(NO ₃) ₂ + 2 NO + 4 H ₂ O	— passzíválódik	3 Zn + 8 HNO ₃ = 3 Zn(NO ₃) ₂ + 2 NO + 2 H ₂ O	— passzíválódik	3 Pb + 8 HNO ₃ = 3 Pb(NO ₃) ₂ + 2 NO + 4 H ₂ O	3 Cu + 8 HNO ₃ = 3 Cu(NO ₃) ₂ + 2 NO + 4 H ₂ O	3 Ag + 4 HNO ₃ = 3 AgNO ₃ + 2 NO + 2 H ₂ O
cc. HNO₃ (NO₂ lesz)	K + 2 HNO ₃ = KNO ₃ + NO ₂ + H ₂ O	Na + 2 HNO ₃ = NaNO ₃ + NO ₂ + H ₂ O	Ca + 4 HNO ₃ = Ca(NO ₃) ₂ + 2 NO ₂ + 2 H ₂ O	Mg + 4 HNO ₃ = Mg(NO ₃) ₂ + 2 NO ₂ + 2 H ₂ O	— passzíválódik	Zn + 4 HNO ₃ = Zn(NO ₃) ₂ + 2 NO ₂ + 2 H ₂ O	— passzíválódik	Pb + 4 HNO ₃ = Pb(NO ₃) ₂ + 2 NO ₂ + 2 H ₂ O	Cu + 4 HNO ₃ = Cu(NO ₃) ₂ + 2 NO ₂ + 2 H ₂ O	Ag + 2 HNO ₃ = AgNO ₃ + NO ₂ + H ₂ O
cc. H₂SO₄ (SO₂ lesz)	2 K + 2 H ₂ SO ₄ = K ₂ SO ₄ + SO ₂ + 2 H ₂ O	2 Na + 2 H ₂ SO ₄ = Na ₂ SO ₄ + SO ₂ + 2 H ₂ O	Ca + 2 H ₂ SO ₄ = CaSO ₄ + SO ₂ + 2 H ₂ O	Mg + 2 H ₂ SO ₄ = MgSO ₄ + SO ₂ + 2 H ₂ O	— passzíválódik	Zn + 2 H ₂ SO ₄ = ZnSO ₄ + SO ₂ + 2 H ₂ O	— passzíválódik	Pb + 2 H ₂ SO ₄ = PbSO ₄ + SO ₂ + 2 H ₂ O	Cu + 2 H ₂ SO ₄ = CuSO ₄ + SO ₂ + 2 H ₂ O	2 Ag + 2 H ₂ SO ₄ = Ag ₂ SO ₄ + SO ₂ + 2 H ₂ O
AMFOTER Savból	—	—	—	—	2 Al + 6 HCl = 2 AlCl ₃ + 3 H ₂	Zn + 2 HCl = ZnCl ₂ + H ₂	—	—	—	—
lúgból H₂ lesz	—	—	—	—	2 Al + 2 NaOH + 6 H ₂ O = 2 Na[Al(OH) ₄] + 3 H ₂	Zn + 2 NaOH + 2 H ₂ O = Na ₂ [Zn(OH) ₄] + H ₂	—	—	—	—