

← redukcinės savybės stiprėja

# **ELEKTROCHEMINĖ METALŲ ĮTAMPŲ (AKTYVUMO) EILĖ**

→ oksidacinės savybės stiprėja



SVARBIAUSIOS KONSTANTOS:

### MASĖS:

elektrono  $m_e$ : 9,109390 · 10<sup>-31</sup>kg protono  $m_p$ : 1,672623 · 10<sup>-27</sup>kg = 18386,1527  $m_e$  neutrono  $m_n$ : 1,674929 · 10<sup>-27</sup>kg = 1838,68366  $m_e$  1/12masės <sup>12</sup>C (masės vienetas): 1,660540 · 10<sup>-27</sup>kg elektrono krūvis: 1,66021773 · 10<sup>-19</sup>C

#### **KONSTANTOS:**

idealiųjų dujų molio tūris Boltzmann'o konstanta Rydberg'o konstanta Bohr'o magnetonas elektrinė konstanta  $V_0 = 22,41399 \text{ dm}^3/\text{mol}$   $k = 1,380651 \cdot 10^{23} \text{J/K}$  $R = 1,097373153 \cdot 10^7 \text{ l/m}$ 

 $\mu_{\rm B} = 9,274015 \cdot 10^{-24} \text{J/T}$   $\epsilon_{\rm 0} = 8,85418782 \cdot 10^{-12} \text{F/m}$ 

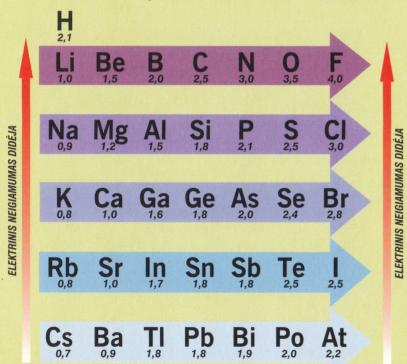
### **KONSTANTOS:**

dujų konstanta Avogadro skaičius Faraday'o konstanta šviesos greitis vakuume Planck'o konstanta

**R** = 8,31447 J/molK **N** = 6,022137 ·  $10^{23}$  1/mol **F** = 96485,31C/mol

c = 299792458 m/s $h = 6,626076 \cdot 10^{-34} \text{J s}$  0°C = 273,15 K 1 cal = 4,1868 J 1 atm = 101 325 Pa 1 atm = 760 mmHg

## **ELEMENTŲ ELEKTRINIS NEIGIAMUMAS**





Periodinė elementų lentelė © Leidykla BRIEDIS, Parodų g. 4, LT-04133 Vilnius, SL 599 tel. (8-5) 270 64 79, 270 66 01, faks. (8-5) 270 66 27 el. paštas info@briedis.lt, www.briedis.eu

# RŪGŠČIŲ, BAZIŲ IR DRUSKŲ TIRPUMAS VANDENYJE (kambario temperatūroje)

JONAI	H⁺	NH⁺	K <sup>+</sup>	Na⁺	$\mathbf{Ag}^{+}$	Ca <sup>2+</sup>	Ba <sup>2+</sup>	$Mg^{2+}$	Zn <sup>2+</sup>	Cu <sup>2+</sup>	Hg <sup>2+</sup>	Fe <sup>2+</sup>	Ni <sup>2+</sup>	<b>Pb</b> <sup>2+</sup>	<b>Al</b> <sup>3+</sup>	Fe <sup>3+</sup>	Cr <sup>3+</sup>
OH⁻		t	t	t	n→	m	t	n	n	n	n →	n	n	n	n	n	m
$NO_3^-$	t	t	t	t	t	t	t	t	t	t	t	t	t	t	t	t	t
F	t	t	t	t	t	n	m	n	n	n	t	t	t	n	m	n	m
Cl⁻	t	t	t	t	n	t	t	t	t	t	t	t	t	m	t	t	t
Br <sup>-</sup>	t	t	t	t	n	t	t	t	t	t	m	t	t	m	t	t	t
г	t	t	t	t	n	t	t	t	t	Cul↓	n	t	t	n	t	-	t
<b>S</b> <sup>2-</sup>	t↑	t	t	t	n	r	t	r	n	n	n	n	n	n	r	r	r
$CO_3^{2-}$	<i>t</i> ↑	t	t	t	m	n	n	m	m	n	n	n	n	n	r	r	n
$SO_4^{2-}$	t	t	t	t	m	m	n	t	t	t	r	t	t	m	t	t	t
$SO_3^{2-}$	t↑	t	t	t	n	n	n	m	n	n	n	n	n	n	r	r	r
SiO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	n	r	t	t	n	n	n	n	n	n	n	n	n	n	n	n	n
PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	t	t	t	t	n	n	n	n	n	n	n	n	n	n	n	n	m
CH <sub>3</sub> COO	t	t	t	t	m	t	t	t	t	t	t	t	t	t	t	n	t

t tirpus

m mažai tirpus

n netirpus

gaunant iš vandeninių tirpalų hidrolizuoiasi bazė skyla kambario temperatūroje

skiriasi dujinė rūgštis ar dujinis jono skilimo produktas



to jono kokybinė jono