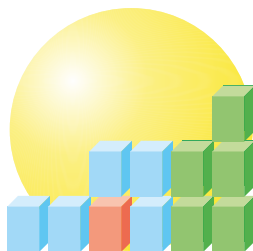




### FIZIKALNE KONSTANTE

Apsolutna nula .....	-273.15 °C
Avogadrova konstanta .....	$6.022\ 140\ 857 \cdot 10^{23}\ \text{mol}^{-1}$
Baza prirodnog logaritma .....	2.718 281 828...
Elektronvolt .....	$1.602\ 176\ 6208 \cdot 10^{-19}\ \text{J}$
Faradayeva konstanta .....	$96\ 485.332\ 89\ \text{C mol}^{-1}$
Gravitacijska konstanta .....	$6.674\ 08 \cdot 10^{-11}\ \text{Nm}^2\ \text{kg}^{-2}$
Molni volumen idealnog plina ..	$0.022\ 710\ 947\ \text{m}^3\ \text{mol}^{-1}$
Naboj elektrona .....	$1.602\ 176\ 6208 \cdot 10^{-19}\ \text{C}$
Normalni tlak .....	101 325 Pa
Opća plinska konstanta .....	$8.314\ 4598\ \text{J mol}^{-1}\ \text{K}^{-1}$
Pi .....	3.141 592 653 589 793...
Planckova konstanta .....	$6.626\ 070\ 040 \cdot 10^{-34}\ \text{J s}$



www.periodni.com

© 2017 Eni Generalić

### VODIČ ZA URAVNOTEŽIVANJE REDOKS JEDNADŽBI

- Napiše se kostur reakcije
  - Rastavi se redoks reakcija na parcijalne reakcije
    - Odrede se oksidacijski brojevi svakog atoma
    - Identificiraju se redoks parovi u reakciji
    - Kombiniraju se redoks parovi u dvije parcijalne reakcije
  - Uravnoteže se atomi u parcijalnim jednadžbama
    - Uravnoteže se svi atomi osim H i O
    - Uravnoteže se atomi kisika dodatkom H<sub>2</sub>O
    - Uravnoteže se atomi vodika dodatkom H<sup>+</sup> iona
    - U baznom mediju, doda se po jedan OH<sup>-</sup> na svaku stranu za svaki H<sup>+</sup> ion
  - Uravnoteže se naboji dodatkom e<sup>-</sup>
  - Izjednači se broj izgubljenih i primljenih elektrona u parcijalnim reakcijama
  - Zbroje se parcijalne jednadžbe
  - Skrati se jednadžba
- I na kraju, uvijek se provjeri uravnoteženost naboja i elemenata

www.periodni.com

## PERIODNI SUSTAV ELEMENATA

1	IA	1	H	1.0079	2	IIA	2	He	4.0026
3	Li	6.941	4	Be	9.0122	10	Ne	20.180	
11	Na	22.990	12	Mg	24.305	18	Ar	39.948	
19	K	39.098	20	Ca	40.078	36	Kr	83.798	
37	Rb	85.468	38	Sr	87.62	54	Xe	131.29	
55	Cs	132.91	56	Ba	137.33	86	Rn	(222)	
87	Fr	(223)	88	Ra	(226)	118	Og	(294)	



www.periodni.com

Metali	Polumetali	Nemetali
Alkalijski metali	Halogeni elementi	
Zemnoalkalijski metali	Halogeni elementi	
Prijelazni elementi	Plemeniti plinovi	
Lantanoidi		
Aktinoidi		

AGREGATNO STANJE (25 °C, 101 kPa)  
 Ne - plin Fe - krutina  
 Hg - tekućina ☞ - sintetski

© 2017 Eni Generalić

SKUPINA (IUPAC 1985)	SKUPINA (CAS 1986)
ATOMSKI BROJ	SIMBOL
PERIODA	RELATIVNA ATOMSKA MASA
1	1.0079

3	IIIB	4	IVB	5	VB	6	VIB	7	VIIIB	8	VIIIB	9	VIIIB	10	10	11	IB	12	IIIB	13	IIIA	14	IVA	15	VA	16	VIA	17	VIIA	18	VIIIA
21	Sc	22	Ti	23	V	24	Cr	25	Mn	26	Fe	27	Co	28	Ni	29	Cu	30	Zn	31	Ga	32	Ge	33	As	34	Se	35	Br	36	Kr
44.956	47.867	50.942	51.996	54.938	55.845	58.933	58.693	63.546	65.38	69.723	72.64	74.922	78.96	79.904	83.798																
39	Y	40	Zr	41	Nb	42	Mo	43	Tc	44	Ru	45	Rh	46	Pd	47	Ag	48	Cd	49	In	50	Sn	51	Sb	52	Te	53	I	54	Xe
88.906	91.224	92.906	95.96	(98)	101.07	102.91	106.42	107.87	112.41	114.82	118.71	121.76	127.60	126.90	131.29																
71	Lu	72	Hf	73	Ta	74	W	75	Re	76	Os	77	Ir	78	Pt	79	Au	80	Hg	81	Tl	82	Pb	83	Bi	84	Po	85	At	86	Rn
174.97	178.49	180.95	183.84	186.21	190.23	192.22	195.08	196.97	200.59	204.38	207.2	208.98	(209)	(210)	(222)																
103	Lr	104	Rf	105	Db	106	Sg	107	Bh	108	Hs	109	Mt	110	Ds	111	Rg	112	Cn	113	Nh	114	Fl	115	Mc	116	Lv	117	Ts	118	Og
(262)	(267)	(268)	(271)	(272)	(277)	(276)	(281)	(280)	(285)	(285)	(287)	(289)	(291)	(294)	(294)																

www.periodni.com

Isprintajte ovaj list i škarama ili skalpelom pažljivo izrežite knjižnu oznaku iz njega. Izrezani pravokutnik savinite po isprekidanoj liniji tako da iverice budu poravnate i zaljepite.