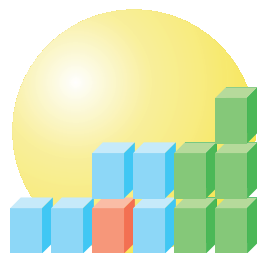




FIZIKALNE KONSTANTE

Apsolutna nula	-273.15 °C
Avogadrova konstanta	$6.0221367 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$
Baza prirodnog logaritma	2.718281828
Elektronvolt	$1.6021892 \cdot 10^{-19} \text{ J}$
Faradayeva konstanta	$96485.309 \text{ C mol}^{-1}$
Gravitacijska konstanta	$6.67259 \cdot 10^{-11} \text{ N m}^2 \text{ kg}^{-2}$
Molni volumen idealnog plina ..	$0.02241410 \text{ m}^3 \text{ mol}^{-1}$
Naboj elektrona	$1.60217733 \cdot 10^{-19} \text{ C}$
Normalni tlak	101325 Pa
Opća plinska konstanta	$8.314510 \text{ J mol}^{-1} \text{ K}^{-1}$
Pi	3.1415926535897932
Planckova konstanta	$6.6260755 \cdot 10^{-34} \text{ J s}$



www.periodni.com

© 2015 Eni Generalić

OSNOVNA PRAVILA ZA SASTAVLJANJE JEDNAŽBE KEMIJSKE REAKCIJE

- Moraju biti poznati svi reaktanti i produkti kemijske reakcije.
- Ukupna promjena oksidacijskog broja oksidiranih atoma mora biti jednaka ukupnoj promjeni oksidacijskog broja reduciranih atoma
 - Odrede se stupnjevi oksidacije pojedinih elemenata.
 - Napišu se redoks parovi, tj. reakcija se raščlani na parcijalne reakcije oksidacije i redukcije.
 - Napiše se prijelaz elektrona za svaku parcijalnu reakciju.
 - Izjednače se naboji na lijevoj i desnoj strani parcijalnih reakcija na način da se
 - u kiselom mediju dodaju H^+ ioni na onu stranu na kojoj su napisani elektroni.
 - u lužnatom mediju dodaju OH^- ioni na stranu suprotnu od one na kojoj su napisani elektroni.
 - Eventualna razlika u broju atoma vodika i kisika na lijevoj i desnoj strani reakcije uravnoteži se dodatkom molekula vode.
 - Parcijalne reakcije se svedu na isti prijelaz elektrona i zbroje.
- Zbroj naboja na lijevoj strani jednadžbe mora biti jednak zbroju naboja na desnoj strani jednadžbe.
- Broj atoma nekog elementa na lijevoj strani jednadžbe mora biti jednak onome na desnoj strani.

www.periodni.com

PERIODNI SUSTAV ELEMENATA

1 IA	2 IIA																	13 IIIA	14 IVA	15 VA	16 VIA	17 VIIA	18 VIIIA																						
1 H 1.0079	2 He 4.0026																	3 B 10.811	4 C 12.011	5 N 14.007	6 O 15.999	7 F 18.998	8 Ne 20.180																						
3 Li 6.941	4 Be 9.0122																	13 Al 26.982	14 Si 28.086	15 P 30.974	16 S 32.065	17 Cl 35.453	18 Ar 39.948																						
11 Na 22.990	12 Mg 24.305																	19 K 39.098	20 Ca 40.078																	29 Cu 63.546	30 Zn 65.38	31 Ga 69.723	32 Ge 72.64	33 As 74.922	34 Se 78.96	35 Br 79.904	36 Kr 83.798		
19 K 39.098	20 Ca 40.078																	37 Rb 85.468	38 Sr 87.62																	45 Rh 101.07	46 Pd 102.91	47 Ag 107.87	48 Cd 112.41	49 In 114.82	50 Sn 118.71	51 Sb 121.76	52 Te 127.60	53 I 126.90	54 Xe 131.29
55 Cs 132.91	56 Ba 137.33	57 La 138.91	58 Ce 140.12	59 Pr 140.91	60 Nd 144.24	61 Pm (145)	62 Sm 150.36	63 Eu 151.96	64 Gd 157.25	65 Tb 158.93	66 Dy 162.50	67 Ho 164.93	68 Er 167.26	69 Tm 168.93	70 Yb 173.05	71 Lu 174.97	72 Hf 178.49	73 Ta 180.95	74 W 183.84	75 Re 186.21	76 Os 190.23	77 Ir 192.22	78 Pt 195.08	79 Au 196.97	80 Hg 200.59	81 Tl 204.38	82 Pb 207.2	83 Bi 208.98	84 Po (209)	85 At (210)	86 Rn (222)														
87 Fr (223)	88 Ra (226)	89 Ac (227)	90 Th 232.04	91 Pa 231.04	92 U 238.03	93 Np (237)	94 Pu (244)	95 Am (243)	96 Cm (247)	97 Bk (247)	98 Cf (251)	99 Es (252)	100 Fm (257)	101 Md (258)	102 No (259)	103 Lr (262)	104 Rf (267)	105 Db (268)	106 Sg (271)	107 Bh (272)	108 Hs (277)	109 Mt (276)	110 Ds (281)	111 Rg (280)	112 Cn (285)	113 Nh (...)	114 Fl (287)	115 Mc (...)	116 Lv (291)	117 Ts (...)	118 Og (...)														

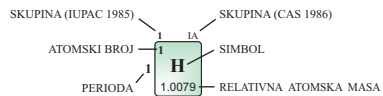


www.periodni.com

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

AGREGATNO STANJE (25 °C, 101 kPa)

Ne - plin Fe - krutina
Hg - tekućina Tc - sintetski



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.