

<b>HEMIJA</b>	<b>CHEMISTRY</b>
<b>OPŠTA I NEORGANSKA HEMIJA</b>	<b>GENERAL AND INORGANIC CHEMISTRY</b>
<b>Osnovni hemijski zakoni</b>	<b>Basic chemical laws</b>
Zakon stalnih masenih odnosa (Prustov)	Law of conservation of the mass (Prust)
Zakon umnoženih proporcija (Daltonov)	Law of multiple proportions (Dalton)
Zakon zapreminskih odnosa (Gej Lisakov)	Law of volumes (Gei-Lissac)
Avogardov zakon	Avogardo's law
Pojam mola, molarne zapremine	Concept of mole and molar volume
Hemijska jednačina i osnovi stehiometrijskog izračunavanja	Chemical equation and basic stoichiometric calculations
<b>Struktura atoma</b>	<b>Atom structure</b>
<b>Periodni sistem elemenata</b>	<b>Periodic Table</b>
Izgrađivanje elektronskog omotača atoma i Periodnog sistema elemenata.	Construction of the electronic shell of the atom and the Periodic Table
<b>Hemijske veze</b>	<b>Chemical bonds</b>
Elektronska teorija valence; Jonska, kovalentna, vodonična veza; Jonizacioni potencijal, eltronski afinitet, koeficijent elektronegativnosti	Electronic valency theory; Ionic, covalent and hydrogen bond; Ionisation potential, electronic affinity, electronegativity-coefficient
<b>Hemijske reakcije</b>	<b>Chemical reactions</b>
Tipovi hemijskih reakcija; Oksido-redukcione reakcije; Naponski niz. Pretvaranje hemijske energije u električnu (galvanski element); elektroliza	Chemical reactions; Oxide-reduction reaction; Voltage series. Energy transformation: chemical energy into electric (galvanic cell); Electrolysis
<b>Energetske promene u hemijskim procesima</b>	<b>Energy changes during chemical processes</b>
<b>Hemijska kinetika</b>	<b>Chemical kinetics</b>
Brzina hemijske reakcije i faktori od kojih zavisi; Zakon o dejstvu masa; Hemijska ravnoteža-Le Šateljeov princip; Konstanta ravnoteže	Rate of chemical reaction and it's determining factors; Law of mass action; Chemical equilibrium – Le Chatelie's principle; Equilibrium constanta
<b>Tipovi neorganskih jedinjenja</b>	<b>Inorganic compounds</b>
Hidridi, oksidi, soli; Kiseline i baze; Kompleksna jedinjenja; Protolitička teorija kiselina i baza	Hydrides, oxydes, salts; Acids and bases; Complex compounds; Protolytic theory on acids and bases
<b>Rastvori (disperzni sistemi)</b>	<b>Solutions (disperse systems)</b>
Koncentracija rastvora; Koligativne osobine rastavora (osmotski pritisak, sniženje tačke mržnjenja, povišenje tačke ključanja); Pravi rastvori; Koloidni rastvori	Solution concentration; Colligative properties (osmotic pressure, decrease of freezing point, increase of boiling point); True solutions; Colloidal solutions
<b>Rastvori elektrolita</b>	<b>Electrolyte solutions</b>
Elektrolitička disocijacija; Stepen disocijacije; Konstanta disocijacije; Jaki i slabi elektroliti; Kiseline i baze Amfoliti; Jonska koncentracija; Jonsti proizvod vode; pH i pOH	Electrolytic dissociation; Dissociation rate; Dissociation constanta; Strong and weak electrolytes; Acids and bases; Ampholytes; Ion concentration; Ionic product of water; pH and pOH
<b>Ravnoteže u vodenim rastvorima</b>	<b>Equilibrium in water solutions</b>
Neutralizacija ; Hidroliza; Puferi	Neutralization; Hydrolysis; Buffers
<b>Neorganska hemija</b>	<b>Inorganic chemistry</b>
General element characteristics	Opšte karakteristike elemenata

<b>Vodonik;</b> Jedinjenja vodonika	<b>Hydrogen ; Hydrogene compounds</b>
<b>Elementi Ia grupe periodnog sistema elemenata</b>	<b>Elements Ia group of the Periodic Table</b>
Jedinjenja alkalnih metala	Alkali metal compounds
<b>Elementi IIa grupe periodnog sistema elemenata</b>	<b>Elements IIa group of the Periodic Table</b>
Magnezijum i njegova jedinjenja	Magnesium and it's compounds
Kalcijum i njegova jedinjenja	Calcium and it's compounds
<b>Opšte karakteristike p-elemenata</b>	<b>Basic properties of p-elements</b>
<b>Elementi IIIb grupe periodnog sistema elemenata</b>	<b>Elements IIIbgroup of the Periodic Table</b>
Bor	Boron
Aluminijum	Aluminium
Jedinjenja bora i aluminijuma	Boron-aluminium compounds
<b>Elementi IVb grupe periodnog sistema elemenata</b>	<b>Elements IVb group of the Periodic Table</b>
Ugljenik	Carbon
Jedinjenja ugljenika	Carbon compounds
Silicijum	Silicium
Kalaj	Tin
Oovo	Lead
jedinjenja silicijuma, kalaja i olova	Silicium, tin and lead compounds
<b>Elementi Vb grupe periodnog sistema elemenata</b>	<b>Elements Vb group of the Periodic Table</b>
Azot	Nitrogen
Jedinjenja azota	Nitrogen compounds
Fosfor	Phosphorus
Jedinjenja fosfora	Phosphorus compounds
<b>Elementi VIb grupe periodnog sistema elemenata</b>	<b>Elements VIb group of the Periodic Table</b>
Kiseonik	Oxigene
Jedinjenja kiseonika	Oxigene compounds
Sumpor	Sulphur
Jedinjenja sumpora	Sulphur compounds
<b>Elementi VIIb grupe periodnog sistema elemenata</b>	<b>Elements VIIb group of the Periodic Table</b>
Fluor	Fluorine
Hlor	Chlorine
Brom	Bromine
Jod	Iodine
Jedinjenja halogenih elemenata	Compounds of halogenic elements
<b>Elementi 0 grupe periodnog sistema elemenata</b>	<b>Elements 0 group of the Periodic Table</b>
Opšta svojstva elemenata u grupi	Basic properties of the elements
Opšte karakteristike d-elemenata	Basic properties of d-elements
Bakar i srebro	Copper and silver
Jedinjenja bakra i srebra	Copper and silver compounds
Cink i živa	Zync and Mercury
Jedinjenja cinka i žive	Zync and mercury compounds
Hrom i mangan	Chromium and manganese
<b>Elementi VIII grupe periodnog sistema elemenata</b>	<b>Elements VIII group of the Periodic Table</b>
Opšta svojstva elemenata trijade gvožđa	Basic properties of iron triad elements
Gvožđe	Iron
Jedinjenja gvožđa	Iron compounds
Kobalt i nikl	Cobalt and nickel
Jedinjenja kobalta i nikla	Cobalt and nickel compounds
<b>Opšte karakteristike f-elemenata</b>	<b>Basic properties of f-elements</b>
Lantanoidi	Lantanoïdes
Jedinjenja lantanoida	Lantanoide compounds

<b>Organska hemija</b>	<b>Organic chemistry</b>
<b>Hemiske veze i struktura organskih molekula</b>	<b>Chemical bonds and organic molecule structure</b>
Ugljovodonici – aciklični ugljovodonici	Hydrocarbons / acyclic hydrocarbons
<b>Alkani</b>	<b>Alkanes</b>
Izomerija	Isomerism
Priroda hemijske veze	Chemical bond order
Nomenklatura	Nomenclature
Nalaženje u prirodi	Presence in the environment
Osobine	Properties
Hemijsko ponašanje alkana	Chemical performance of alkanes
<b>Alkeni</b>	<b>Alkenes</b>
Nomenklatura	Nomenclature
Nalaženje u prirodi	Presence in the environment
Priroda dvogube veze	Double bond order
Reakcija adicije	Addition reaction
Reakcije polimerizacije	Polimerization reaction
<b>Dieni</b>	<b>Dienes</b>
Nomenklatura	Nomenclature
Konjugovani dieni	Conjugated dienes
Kaučuk	Caoutchouc
<b>Alkini</b>	<b>Alkines</b>
Nomenklatura	Nomenclature
Priroda trogube veze	Triple bond order
Hemijsko ponašanje alkina	Chemical performance of alkynes
Dobijanje acetilena	Obtaining of acetylene
<b>Cikloalkani</b>	<b>Cycloalkanes</b>
Nalaženje u prirodi	Presence in the environment
Hemijsko ponašanje cikloalkana	Chemical performance of cycloalkanes
Konformacije cikloheksana	Cyclohexane conformation
Cis trans prostorna izomerija alicikličnih jedinjenja	Cis-trans-isomerysm of alicyclic compounds
<b>Aromatični ugljovodonici (Areni)</b>	<b>Aromatic hydrocarbons (Arenes)</b>
Struktura i hemijsko ponašanje benzena / reakcije elekrofilne supstitucije /	Structure and chemical performance of benzene / electrophyle substitution reaction
Halogenovanje	Halogenation
Nitrovanje	
Sulfovranje	Sulphonation
Nalaženje u prirodi i dobijanje	Presence in the environment and obtaining
Aromatičnost / policiklični areni	Aroma / polycyclic arenes
Primena i značaj arena	Application and significance of arenes
<b>Halogeni derivati ugljovodonika</b>	<b>Halogenes and hydrocarbon derivatives</b>
Nomenklatura	Nomenclature
Dobijanje	Obtaining
Hemijske reakcije alkil halogenida	Chemical reactions of alkyl halogenides
<b>Alkoholi</b>	<b>Alcohols</b>
Nomenklatura	Nomenclature
Dobijanje	Obtaining
Struktura molekula alkohola: hiralnost, optička aktivnost	Alcohol molecule structure : chirality, optical activity
Monohidroksilni alkoholi: osobine, dobijanje, hemijsko ponašanje	Monohydroxile alcohols : properties, obtaining, chemical performance
Najvažniji monohidroksilni alkoholi	Most important monohydroxile alcohols
Polihidroksilni alkoholi, glicerol	Polyhydroxile alcohols, glycerol

<b>Fenoli</b>	<b>Phenoles</b>
Dobijanja	Obtaining
Hemijsko ponašanje fenola	Chemical performance
<b>Etri</b>	<b>Ethers</b>
Nomenklatura	Nomenclature
Dobijanje	Obtaining
Hemijsko ponašanje etara	Chemical performance
<b>Aldehidi i ketoni</b>	<b>Aldehydes and ketones</b>
Nomenklatura	Nomenclature
Dobijanje	Obtaining
Osobine	Properties
Hemijsko ponašanje karbonilnih jedinjenja: redukcija, oksidacija, nukleofilna adicija, aldolna kondenzacija	Chemical performance of carbonyl compounds: reduction, oxidation, nucleophilic addition, aldol condensation
Važniji predstavnici	Some important representatives
<b>Karbonske kiseline</b>	<b>Carbonic acids</b>
Nomenklatura	Nomenclature
Nalaženje i dobijanje	Presence and obtaining
Osobina	Properties
Hemijsko ponašanje	Chemical performance
Funkcionalni derivati karbonskih kiselina: soli, estri, amidi, kiselinski hloridi, anhidridi (dobijanje, hemijsko ponašanje, primena)	Functional derivatives od carbonic acids: salts, esters, amides, acid chlorides, anhydrides (obtaining, chemical performance, application)
Važnije monokarboksilne kiseline	Some important monocarbon acids
Dikarbonske kiseline	Dicarbon acids
<b>Grinjarov reagens</b>	<b>Grignard reagent</b>
Primena	Application
<b>Organska sumporna jedinjenja</b>	<b>Organic sulphure compounds</b>
Tioli	Thiols
Sulfidi	Sulphides
Sulfonske kiseline	Sulphonic acids
<b>Nitro compounds</b>	<b>Nitro jedinjenja</b>
Nitroalkani	Nitroalkanes
Nitrobenzen	Nitrobenzene
Dobijanje	Obtaining
Osobine	Properties
<b>Amini</b>	<b>Amines</b>
Podela i nomenklatura	Classification and nomenclature
Nalaženje i dobijanje	Presence and obtaining
Hemijsko ponašanje amina	Chemical performance of amine
Reaktivnost	Reactivity
<b>Heterocikli</b>	<b>Heterocycles</b>
Klasifikacija	Classification
Nomenklatura	Nomenclature
Petočlani i šestočlani	Five- and six-member heterocycles
Važnija heterociklična jedinjenja sa jednim heteroatomom	Some important heterocyclic compounds with one hetero atom
Heterociklični sistemi sa kondenzovanim prstenom	Heterocyclic systems with condensed ring (circle)
<b>Ugljeni hidrati</b>	<b>Carbohydrates</b>
Monosaharidi	Monosaccharides
Oligosaharidi	Oligosaccharides
Polisaharidi	Polysaccharides
<b>Lipidi</b>	<b>Lipids</b>
Masne kiseline	Fatty acids
Neutralne masti	Neutral fats
Fosfogliceridi	Phosphoglycerides

Neosapunjivi lipidi	Neo-soap lipids
<b>Proteini</b>	<b>Proteins</b>
Aminokiseline: osobine, hemijske reakcije	Aminoacids / properties, chemical reactions
Oligopeptidi i polipeptidi	Oligopeptides and polypeptides
Klasifikacija proteina, osobine	Protein classification, properties
Enzimi, nomenklatura, osobine	Enzymes, nomenclature, properties
Antitela	Antibodies
<b>Nukleinske kiseline</b>	<b>Nucleic acids</b>
Struktura, osobine i funkcija <b>DNK i RNK</b>	Structure, properties and function of DNA and RNA
Biosinteza proteina	Protein biosynthesis
<b>Alkaloidi i antibiotici</b>	<b>Alkaloids and antibiotics</b>
Podela, mehanizam delovanja	Classification, action mechanism
<b>Vitamini i hormoni</b>	<b>Vitamins and hormones</b>
Boje: sintetske organske boje, azo boje, trifenilmetanske boje, indigoidne boje, antrahinonske boje	Stains: synthetic organic colours, triphenylmethane colours, indigoide colours, antraquinone dye