

PROGRAMI

I PROVIMIT TE SHTETIT PER NENPROFESIONIN KIMI

A - Kimi e Përgjithshme dhe Inorganike

1. Konceptet bazë në kimi: element, sub. e thjeshtë dhe e përbërë, përzierje homogjene dhe heterogjene. Teoria atomike e Daltonit. Njehsimet mbi: ligjet sasiore, formulat empirike dhe të vërteta, barazimet kimike, moli. Teknika llogaritëse e faktorit të kthimit.
2. Termokimia. Kalorimetria, ligji i Hesit, entalpitë e formimit.
3. Struktura atomike, spektrat atomike, simbolika e atomit, ligji dhe sistemi periodik, ligji i Mozlit. Mekanika valore, numrat kuantikë, struktura elektronike e atomeve. Periodiciteti i vetive Ae, Ej, Ra (afri elektronike, energji jonizimi, reze atomike).
4. Lidhja kimike. Lidhja jonike, cikli Born Haber. Lidhja kovalente, strukturat e Ljuisit, lidhje kovalente polare, elektronegativiteti. Gjeometria e molekulave. Teoria e shtytjes së cifteve elektronike, orbitalet hibride, orbitalet molekulare. Komponimet komplekse: struktura, lidhjet, izomeria, nomenklatura.
5. Ligji i gazit ideal, ligji i Gej–Lysakut dhe parimi i Avogadros. Ligji i Daltonit dhe ligji i Grahamit.
6. Forcat tërheqëse ndërmolekulare, lidhja hidrogjenore. Diagramat fazore: rregulli i fazave, eutektiku. Kristalet.
7. Tretësirat: tretshmëria, përqendrimi, vetitë koligative: trysnia e avujve, pika e ngrirjes dhe e vlimit, trysnia osmotike. Reaksionet në tretësirat ujore, reaksionet e këmbimit dhe oksido – reduktimit.
8. Kinetika kimike dhe ekuilibri. Ligji i veprimit të masave. Molekulariteti dhe rendi, mekanizmi i reaksioneve, ndikimi i temperaturës, kataliza. Ekuilibrat kimike, konstantet e ekuilibrit, parimi Lë Shatëlje.
9. Ekuilibrat jonike, grada dhe konstantja e shpërbashkimit elektrolitik, shpërbashkimi i ujit, pH, tretësirat tampone, hidroliza, titullimi acid – bazë, produkti i tretshmërisë, ekuilibrat në tretësirat e komponimeve komplekse.
10. Termodinamika kimike: parimet, entropia, energjia e lirë e Gibbsit.

11. Elektrokimia: elektroliza, elementet galvanike, potencialet elektrodike standardë të reduktimit, ekuacioni i Nernst, elementet e përqendrimit, akumulatorët, korrozioni i metaleve.
12. Gjendja e elementeve në natyrë. Hidrogjeni gjendja në natyrë, përgatitja dhe vetitë kimike. Oksigjeni gjendja në natyrë, perftimi, vetitë kimike, oksidet dhe vetitë e tyre.
13. Halogjenet (Fluori, Klori, Bromi, Jodi), gjendja në natyrë , përgatitja, vetitë.
14. Grupi VIA , Squfuri, sulfuret, komponimet e oksigjenuara, acidi sulfurik- vetitë kimike.
15. Grupi VA-Azoti përgatitja dhe vetitë kimike. Amoniaku, kripërat e amonit, oksidet e azotit, acidi nitrik. Fosfori përgatitja dhe vetitë kimike. Komponimet e hidrogjenuara, oksidet dhe oksiacidet, acidet fosforike. Arseniku përgatitja dhe vetitë, komponimet.
16. Grupi IVA. Karboni, gjendja në natyrë, komponimet. Silici, gjendja në natyrë, komponimet, silikatet me rëndësi të vecantë. Kallai dhe plumbi, komponimet dhe vetitë. Grupi IIIA –Bori dhe alumini.
17. Grupi IA Li, Na, K, vetitë , komponimet kryesore. Elementet e grupit të IIA- karakteristika të përgjithshme.
18. Elementet e grupit të IB- (Cu, Ag, Au), karakteristika të përgjithshme. Elementet e grupit të IIB- (Zn, Cd, Hg), karakteristika të përgjithshme.
19. Triada e Fe grupi i VIII B, (Fe, Co, Ni), karakteristikat, komponimet dhe reaksionet kryesore ku marrin pjesë.
20. Grupi VIIB (përfaqësues Mn) dhe grupi i VI B (përfaqësues Cr), karakteristikat, valencat, komponimet dhe reaksionet kryesore ku marrin pjesë.

Literatura:

Mortimer "Kimia e përgjithshme e Inorganike I dhe II".

Prifti M. "Kimi Inorganike" Tiranë 2003;

Mortimer. "Kimia e përgjithshme e Inorganike III".

B - Kimi analitike dhe metodat instrumentale të analizës

1. Tretësirat. Mënyrat e shprehjes së përqendrimit të tyre. Përgatitja e tretësirave me përqëndrime të njohura.

2. Teoria e precipitimit te kationeve në formë të sulfureve [me H_2S dhe $(NH_4)_2S$]. Kushtet e precipitimit. Njehsime mbi mundësinë e precipitimit të kationeve të ndryshme.
3. Teoria e precipitimit te kationeve në formë hidroksidi (grupit të III-A), grupi i amoniakut. Kushtet e precipitimit. Njehsime mbi mundësinë e precipitimit të kationeve të ndryshme.
4. Teoria e precipitimit te kationeve në formë karbonatesh (grupit të IV). Kushtet e precipitimit. Njehsime mbi mundësinë e precipitimit të kationeve të grupit të IV.
5. Klasifikimi i anioneve. Shembuj mbi ndarjen e grup-anioneve dhe anioneve nga njëri-tjetri.
6. Teoria e joneve. Elektrolitet, klasifikimi i tyre . Parametrat që karakterizojnë elektrolitët.
7. Reaksionet acid-bazë. Teoritë e acideve dhe bazave. Teoria protolitike Bronsted-Lory. Tretësat dhe roli i tyre në teorinë protolitike. Njehsimi i pH në sisteme të ndryshme acid- baze.
8. Dëftuesit acid–bazë dhe mekanizmi i funksionimit të tyre. Titullimet acid – bazë në mjedis ujqor dhe jo ujqor. Lakoret e titullimit acid –bazë. Gabimet e deftuesve dhe njehsimi i tyre.
9. Reaksionet e precipitimit. Njohuri të përgjithshme të formimit dhe tretjes së precipitateve. Ndikimi i faktorëve të ndryshëm në tretshmërine e precipitateve (joni i përbashkët, joni i huaj, pH, etj).
10. Analiza vëllimetrike me precipitim. Argjendometria. Dëftuesit në metodën vëllimetrike me precipitim. Lakoret e titullimit të halogjenureve vec dhe në prani të njëri tjetrit.
11. Reaksionet e formimit të komplekseve. Faktorët që ndikojnë në qëndrueshmërinë e komplekseve (ligandi, forca jonike, pH, formimi i komplekseve dytësore, etj)
12. Analiza vëllimetrike e bazuar në reaksionet e formimit të komplekseve. Kompleksonometria dhe vetitë e EDTA. Ndikimi i pH dhe i komplekseve dytësore në qëndrueshmërinë e komplekseve. Lakoret e titullimit kompleksonometrik. Dëftuesit kompleksonometrik.
13. Reaksionet e oksido-reduktimit. Ekuilibrat dhe sistemet red-oks. Ndikimi i faktorëve të ndryshëm në potencialin red-oks të sistemit (pH, kompleksoformimi, precipitimi etj)
14. Analiza vëllimetrike e bazuar në reaksionet red-oks . Lakoret e titullimit red-oks. Dëftuesit dhe mekanizmi i funksionimit të tyre. Metodatat vëllimetrike të bazuara në reaksionet red-oks (permanganatometria dhe jodometria.)

15. Statistika në kiminë analitike, shifrat sinjifikative, saktësia dhe precizioni, gabimet, kriteri studentit, testi-Q, lakorja e kalibrimit.
16. Spektroskopia molekulare e absorbimit në zonën UV-VIS; spektrat molekularë, spektrat atomikë. Ligji bazë i fotometrisë- ligji i Beerit, koeficienti molar i absorbimit, lakoret e absorbimit, lakoret e kalibrimit.
17. Përpikëria në matjet fotometrike, Lakoret Ringbom.
18. Potencimetria: bazat teorike të metodës, elektrodën që përdoren, klasifikimi i tyre, elektroda e qelqit për matjen e pH.
19. Titullimi potenciomëtrik i asnjnësimit, dhe titullimi potenciomëtrik redoks; elektrodën që përdoren në secilin rast, lakoret e titullimit, përcaktimi i pikës njëvlerëse.
20. Metodën kromatografike të analizës, klasifikimi, ligji i shpërndarjes së Nernst-it, faktori i ndarjes, teknika me eluim.

Literatura:

Cullaj A. "Metoda instrumentale të analizës kimike"

Vezi D. "Bazat teorike të Kimisë Analitike", Tiranë 2007

Baraj B. Leksione të shkruara të kimisë analitike

C - Kimi Fizike dhe Koloidale

1. Termodinamika kimike; Ligjet e termodinamikës;
2. Entalpia e reaksioneve kimike; Termokimia; Entropia e proceseve kimike, entropia si kriter i spontanitetit të reaksioneve kimike.
3. Energjia e Gibbsit; Energjia e Helmholtz-it.
4. Potenciali kimik i substancave të pastra.
5. Gazet reale; fugaciteti lidhja e tij me presionin.
6. Transformimet fizike të substancave të pastra; ekuilibrat fazore; kriteri termodinamik i ekuilibrit.
7. Madhësitë molare parçiale; Potenciali kimik i lëngjeve. Tretësirat; Vetitë koligative;
8. Ekuilibri kimik dhe Gibbs-energjia minimale; Reaksionet kimike spontane;
9. Funkcionet termodinamike të formimit të joneve në tretësirë. Aktiviteti jonik.

10. Kinetika e reaksioneve kimike; Shpejtësia e reaksionit; Rendi dhe molekulariteti; Konstantja e shpejtësisë dhe energjia e aktivizimit.
11. Teoritë e kinetikës: teoria e goditjeve dhe e kompleksit aktiv.
12. Reaksionet katalitike: kataliza homogjene dhe heterogjene
13. Sistemet koloidale dhe metodat e studimit të tyre.
14. Vetitë molekulare kinetike.
15. Adsorbimi, teoritë e adsorbimit në kufijtë trup i ngurtë-gaz, lëng-gaz, trup i ngurtë-lëng.
16. Adsorbimi jonokëmbyes, lagia, larja, flotacioni, adezioni.
17. Dukuritë elektrokimike në sistemet disperse.
18. Përgatitja e sistemeve disperse.
19. Ndërtimi i micelave koloidale.
20. Qëndrueshmëria agregative dhe koagulimi i sistemeve disperse.
21. Kinetika e koagulimit.
22. Tretësirat e lëndëve me aktivitet sipërfaqësor.
23. Vetitë strukturore-mekanike të sistemeve disperse.
24. Aerosolet, emulsionet, shkumat, stabilizimi dhe prishja e tyre.
25. Gjysmëkoloidet dhe vetitë e tyre.

Literatura:

Nake M. "Kimia fizike dhe koloidale"

Vasjari M. "Kimia Fizike", Tirane 2007.

Dangëllia H. "Kimia koloidale". Pjesa I, II, III. Tiranë 1978.

Mele I. "Kimia e dukurive sipërfaqësore dhe koloidale". Pjesa I, II. Tiranë 1991.

1. Analiza elementare, formulat kimike, lidhja kimike, orbitalet. Efektet strukturore I, Im, M, H, S reaksionet organike, mekanizmat e tyre. Koncepti acid-bazë në Kiminë Organike, reagentet E dhe Nu.
2. Alkanet, emertimi, sintezat reaktiviteti, reaksionet S_R , konformacionet e tyre.
3. Alkenet, alkadienet, alkinet, emërtimi, sintezat reaksionet E_1 E_2 , ato të adiconit, sinteza dienike, izomeria gjeometrike.
4. Alkanolet dhe alkenolet, izomeria optike, kiraliteti, sistemet inaktive dhe zbërthimi i tyre, komponimet me disa qendra kirale, sinteza asimetrike.
5. Tiolet, sulfuret, nitrokomponimet, aminat vargore: përgatitja e vetitë, kripërat e amoniumit.
6. Komponimet organike të metaleve.
7. Aldehidet e ketonet vargore, reaktiviteti i grupit karbonilik, reaksionet e kondensimit.
8. Acidet alkan dhe alkenoike, emërtimi, vetitë.
9. Diolet, triolet dhe produktet e oksidimit të tyre: dialdehidet, diketonet, acidet hidroksi dhe ketokarboksilike, acidet dikarboksilike të ngopura e të pangopura.
10. Aminoacidet: konstitucioni, vetitë, sintezat, konfiguracioni, poliptidet dhe proteinat.
11. Karbohidratet mono, oligosakaridet, struktura, vetitë, përfaqësuesit. Polisakaridet, përfaqësuesit kryesorë.
12. Aretet, gjendja në natyrë, sintezat, aromaticiteti, jonet aromatike.
13. Reaksionet e S_E , orientimet, homologët e benzenit.
14. Aretet policiklike me unaza benzenike të kondensuara edhe të izoluara.
15. Difenili, artropoizomeria, halogjenuret e arilit, reaksionet e S_{NAr} mekanizmat.
16. Nitro dhe sulfokomponimet aromatike.
17. Fenolet mono, bi dhe trifenolet, aciditeti dhe reaksionet S_E . Tiofenolet.
18. Aldehidet dhe ketonet aromatike, reaksionet e kondensimit.
19. Acidet mono dhe dikarboksilike aromatike, aciditeti, derivatet. Acidet fenolike, aminobenzenike, sulfobenzoike. Sakarina.

20. Paraqitja grafike e elektroneve të formulave strukturore të molekulave organike, efektet strukturore që ndikojnë në reaktivitetin e saj, konceptet kryesore acid–bazë si Bronshted Louri, Ljuis, pKa, pKb, aciditeti e baziciteti i acideve, fenoleve, aminave, etj.
21. Natyra kimike e pjesëzave të ndërmjetme nëpër të cilat zhvillohen reaksionet organike, karbokationet, karboanionet, radikalet, karbenet, nitrenet, etj.
22. Njohuri të përgjithshme për kinetikën e termodinamikën e reaksioneve organike, kompleksi aktiv, etj. Reaksionet S_N tek karboni, sp^3 , sp^2 , tek N dhe ato S_N aromatik.
23. Reaksionet e eliminimit E_1 , E_2 alifatike dhe ato aromatike, stereokimia e reaksioneve S_N dhe të E.
24. Reaksionet e S_E aromatike, mekanizmi i përgjithshëm, roli i orientueseve, konkurenca e faktet elektronike e hapsirave, reaksionet e adicionit tek lidhja shumëfishe karbon – karbon, karbon – heteroatom, stereokimia e reaksioneve të adicionit. Reaksionet perciklike, cikloadicionet, sinteza dienike, reaksionet elektrociklike dhe sigma tropike.
25. Reaksionet e zëvendësimeve radikalare, teoria e radikaleve të qëndrueshme, zbulimi i tyre, etj. Reaksionet redoks dhe ato të transpozimit.

Literatura

Troja P. Troja E. "Bazat e kimisë organike" Tiranë 2008

Troja P. "Mekanizmat e reaksionit në kiminë organike " Tiranë 2002

Troja P. "Kimia Organike nëpërmjet problemave" Tiranë 2006

E - Kimi e Mjedisit

1. Ndërtimi dhe përbërja kimike e atmosferës së Tokës. Njohuri bazë mbi strategjinë e monitorimit të ndotjeve të ajrit. Ozoni në shtresat e larta të atmosferës. "Vrima e ozonit", shkaqet dhe pasojat e pakësimit të përmbajtjes së ozonit në stratosferë.
2. Efekti "serë". Dioksidi i karbonit dhe ngrohja globale. Shiu acid. Ndotjet e ajrit nga komponimet acide në vendin tonë. Smogu fotokimik.
3. Kimia e ujërave. Ujërat e ëmbëla. Ndotjet e ujërave. Elementet ushqyes në ujëra, gjendja eutrofike e ujërave. Uji i pijshëm, trajtimet e tij.
4. Ujërat detare. Oqeani si mjedis biogjeokimik. Elementet biokufizues në ujërat detare. Elementet kryesore dhe elementet gjurmë në ujërat detare. Ndotjet dhe dëmtimet e mjediseve detare. Njohuri mbi monitorimin mjedisor të ujërave dhe analizat kimike.

5. Struktura dhe vetitë fiziko-kimike të tokës. Elementet ushqyes në tokë, elementet esenciale dhe jo-esenciale. Ndotjet dhe dëmtimet e tokës nga shkaqe urbane dhe erozioni, regjenerimi i tokave. Njohuri mbi metodat e monitorimit dhe analizave kimike të tokës.
6. Mbeturinat dhe substancat e rrezikshme, klasifikimi i tyre. Pakësimi, trajtimi dhe depozitimi i mbeturinave të rrezikshme. Depozitimi i mbeturinave të ngurta dhe të lëngëta. Mbeturinat e ngurta dhe të lëngëta urbane.
7. Substancat organike në mjedis. Substancat organike në atmosferë. Substancat organike fluore, metani dhe hidrokarburet e tjera fluore, gazet e djegies të automjeteve, derivatet e halogjenuara të hidrokarbureve, freonet. Substancat organike pak fluore, arenet policiklike, poliklorbifenilet, poliklordibenzodioksinat, poliklordibenzofuranet.
8. Substancat organike ndotëse në mjedisin ujor. Substancat tensioaktive, pesticidet, substanca organike nga industria kimike, komponimet organike të mërkurit dhe të kallajit.
9. Substancat organike ndotëse në tokë. PCB-të, PCDP-të, PCDF-të, arenet policiklike, ndotjet hidrokarburike, pesticidet.
10. Normat europiane dhe kombëtare të mbrojtjes të mjedisit dhe të trajtimit dhe eliminimit të mbetjeve të rrezikshme .

Literatura:

Cullaj A.: “Kimia e Mjedisit”, Tiranë 2005

Koci K. - leksione të shkruara

Marku E. “Kimia e Mjedisit e Ndotësve Organike. Teknika dhe procedura laboratorike”. Tiranë 2008

[Programi i përbashkët për të gjitha nënprofesionet e Provimit të Shtetit në Mësuesi](#)

PROGRAMI I PËRGATITJES PEDAGOGJIKE PËR TË GJITHË MËSUESIT E RINJ

| Nr. | KOMPONENTËT E PROGRAMIT TË PEDAGOGJISË | |
|----------|---|--|
| I | Kurikula e Arsimit Parauniversitar | |
| a. | Temat <ul style="list-style-type: none"> • Fusha e kurrikulës • Zhvillimi kurrikulës • Hartimi kurrikulës • Qëllimet, synimet dhe objektivat | |

| | | |
|------------|--|--|
| | <ul style="list-style-type: none"> • Zbatimi kurrikulës <p>Literatura: Allan C. Orstein dhe Francis P.Hunkins “Kurrikula, bazat, parimet dhe problemet” faqe 1-45, 285 - 467</p> | |
| b. | <ul style="list-style-type: none"> • Planet dhe programet mësimor <p>Literatura: Plani dhe programi mësimor i lëndës që secili mësues zbaton në praktikë</p> | |
| c. | <ul style="list-style-type: none"> • Procesi i të nxënit <p>Literatura: Sula G. Kursi leksioneve 2011</p> | |
| II. | Metoda e mësimdhënies dhe mendimi kritik | |
| A | Literatura : Temple, Craford et al “Strategji e mësimdhënies e të të nxënit në klasat mendimtare” 2006 | |
| B | Literatura: Musai B “Metodologji e Mësimdhënies” 2003, Faqe 79-164 | |
| C | <p>Temat</p> <ul style="list-style-type: none"> • “Planifikimi i mësimi • “Metodat e mësimdhënies <p>Literatura: Grup Autorësh “ Metodat e mësimdhënies – (Manual për mësuesit e rinj)” 1999 faqe 56 – 119</p> | |
| D | Literatura: Levis Vaughn dhe Chris Macdonald “Fuqia e të menduarit kritik” 2010 | |
| E | Literatura : Jeff Zwiers “Zhvillimi i shprehive të të menduarit në klasat 6 deri 12”, 2006. | |
| III | Aftësitë ndërkurikulare | |
| | <p>Temat :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Zhvillimi psikologjik i moshës shkollore • Përfshirja e prindërve në edukim • Motivacioni dhe mësuesi • Roli dhe shprehitë profesionale të mësuesit <p>Literatura: Tamo A. Karaj TH. Rapti E.” Mësimdhënia e të nxënit” 2005 Faqe 5-62, 216-246, 293-349.</p> | |
| IV | Vlerësimi nxënësve | |

| | | |
|----|---|--|
| | | |
| A | Literatura: Mita .N. “Vlerësimi i nxënësve” - Cikël leksionesh faqe 1-90. | |
| B | Literatura : grup autorësh “ Si të shkruajmë objektivat për mësimdhënien e vlerësimin” 2009 | |
| | <p>Temat</p> <ul style="list-style-type: none"> • Vlerësimi nxënësit • Vlerësimi mësimdhënies <p>Literatura: Grup Autorësh “Metoda të mësimdhënies. (Manual për Mësuesit e rinj” 1999 Faqe 137 – 177 dhe 211 -223</p> | |
| V | Menaxhimi klasës | |
| A | <p>Temat :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Menaxhimi i klasës • Trajtimi diferencuar i nxënësve <p>Literatur: Tamo A. Karaj TH. Rapti E.” Mësimdhënia e të nxënit” 2005 Faqe 246- 293.</p> | |
| B | <p>Tema :</p> <ul style="list-style-type: none"> • Organizimi dhe drejtimi klasës <p>Literatur: Grup Autorësh “Metoda të mësimdhënies Manual për mësuesit e rrinj” 1999 Faqe 118 -137</p> | |
| C. | Literatur : Karaj Th. “ Menaxhimi Klasës” 2009 | |
| VI | Psikologjia e zhvillimit | |
| | Literature: Karaj. Th. “Psikologjia e zhvillimit të fëmijës” 2005 | |

PROGRAM I DREJTSHKRIMIT PËR PROVIMIN E SHTETIT NË MËSUESI

I. DREJTSHKRIMI I ZANOREVE

1. Zanorja e e theksuar dhe e patheksuar
2. Zanorja ë e patheksuar
 - 2.1 ë-ja paratheksore
 - 2.2 ë-ja pastheksore
 - 2.3 ë-ja fundore
- 3 Zanorja u, i dhe y, u dhe y.
4. Grupe zanoresh dhe diftongje
 - 4.1 ie dhe je
 - 4.2 ye

4.3 ua, ue

5 Apostrofi

II. DREJTSHKRIMI I BASHKËTINGËLLOREVE

1. Bashkëtingëlloret e zëshme në fund dhe në trup të fjalës
2. Bashkëtingëlloret nistore **sh, zh, c, s, z**
3. Bashkëtingëllorja **j**
4. Bashkëtingëllorja **h**
5. Bashkëtingëllorja **rr**
6. Bashkëtingëllorja **nj** në trup dhe në fund të fjalës
7. Grupe bashkëtingëlloresh (**mb, nd, ng, ngj**)
8. Takime bashkëtingëlloresh
 - 8.1 Takimi i **t** -së me **sh**-në
 - 8.2 Takimi i **g**-së ose i **n**-së me **j**-në
 - 8.3 Takimi i **d**-së, **s**-së, **t**-së ose i **z**-së me **h**-në
 - 8.4 Takimi i **d**-së me **t**-në

III. DREJTSHKRIMI I DISA FJALËVE TË HUAJA DHE I EMRAVE TË PËRVEÇËM TË HUAJ

1. Fjalët që kanë **-ia, ie, io, iu** me **i** të patheksuar në trup të tyre
2. Fjalët me burim nga latinishtja a nga gjuhët romane, si edhe nga greqishtja, të cilat në gjuhën shqipe kanë një **c** të ndjekur nga zanorja **e** ose **i**
3. Emrat e huaj të përveçëm

IV. ÇËSHTJE GRAMATIKORE

1. Drejtshkrimi i disa trajtave të shumësit të emrave dhe të mbiemrave
 - 1.1 Emrat femërorë me **-ë**
 - 1.2 Emrat dhe mbiemrat mashkullorë me **-al, -an, -ar, -ec, -el, -er, -et, -ez, -ii, -ir, -al, -on, -oz, -un**
2. Drejtshkrimi i njëjës së përparme
3. Drejtshkrimi i fjalëve njësh, ndaras dhe me vizë në mes

V. PËRDORIMI I SHKRONJAVE TË MËDHA

1. Tek emrat dhe mbiemrat e personave, epitetet ose ofiqet (nofkat) që janë pjesë përbërëse e tyre, si edhe tek pseudonimet.
2. Tek emërtimet e funksioneve shtetërore, politike e ushtarake, të gradave, të titujve fetarë etj.
3. Tek emërtimet e funksioneve zyrtare e shoqërore më të larta, titujt më të lartë të nderit në RSH dhe tek emërtimet e urdhrave e të medaljeve shtetërore.
4. Tek emrat e përveçëm të botës mitologjike e fetare, si edhe tek ato të figurave e të tregimeve popullore
5. Tek emërtimet gjeografike e territoriale-administrative si edhe tek emrat e tjerë të vendeve
6. Tek emërtimet e periudhave, të ngjarjeve, të akteve e të dokumenteve historike me rëndësi kombëtare ose ndërkombëtare, të monumenteve historike e të monumenteve të kultures
7. Tek emërtimet zyrtare (të sotme ose historike) të institucioneve të shtetit e të partive, si edhe tek emërtimet e organizatave shoqërore e të njëjësive ushtarake kryesore.
8. Tek emërtimet e festave kombëtare dhe ndërkombëtare
9. Tek titujt e gazetave, të revistave e të librave.

LITERATURA

1. Drejtshkrimi i gjuhës shqipe, Tiranë, 1973
2. Gjuha letrare për të gjithë, Tiranë, 1976
3. Rami Memushaj, Shqipja standard. Si ta flasim dhe ta shkruajmë?