

НАСТАВНИК: Др Марина Стојановић, ред. проф., Др Татјана Голубовић, ред. проф., Др Ана Бијелић, доц.;  
АСИСТЕНТ: Др Ана Бијелић, доц.

Ред. број	ПИТАЊЕ
	<b>Општа и неорганска хемија</b>
1.	Закон о одржању масе
2.	Закон сталних односа маса
3.	Закон умножених односа маса
4.	Закон спојених односа маса
5.	Модели структуре атома (Томсонов, Радерфордов и Боров)
6.	Квантно-механички модел атома
7.	Електронска конфигурација атома
8.	Структура атомског језгра
9.	Изотопи
10.	Класификација елемената у Периодном систему елемената
11.	Врсте радиоактивног распада
12.	Природна и вештачка радиоактивност
13.	Принцип стварања хемијских веза
14.	Јонска хемијска веза
15.	Ковалентне хемијске везе
16.	Метална хемијска веза
17.	Координативно-ковалентна веза и комплексна једињења
18.	Међумолекулске везе
19.	Термохемијске једначине и термохемијски закони
20.	Брзина хемијске реакције
21.	Хемијска равнотежа
22.	Фактори који утичу на хемијску равнотежу (Ле Шателјеов принцип)
23.	Кристално стање материје (структура кристала)
24.	Кристално стање материје (врста кристала)
25.	Кристално стање материје (особине кристалне структуре)
26.	Аморфно стање материје
27.	Гасно стање материје (особине, идеални и реални гасови)
28.	Гасни закони
29.	Течно стање материје (унутрашњи притисак течности и површински напон)
30.	Напон паре, капиларност и вискозност течности
31.	Прави раствори (растворљивост и процес растварања)
32.	Начин изражавања састава раствора
33.	Процес дифузије и осмозе
34.	Колигативне особине раствора
35.	Лиофобни колоидни системи
36.	Лиофилни колоидни системи
37.	Молекулско-кинетичке и оптичке особине колоидних система
38.	Електричне особине и површинске појаве колоидних система
39.	Методе добијања колоидних система

40.	Микрохетерогени дисперзни системи
41.	Теорија дисоцијације или јонизације
42.	Јаки и слаби електролити
43.	Електролиза
44.	Аренијусова теорија киселина и база
45.	Бронштед-Лоријева протолитичка теорија и Луисова теорија киселина и база
46.	Реакције између киселина и база
47.	Аутојонизација воде, јонски производ воде и рН вредност
48.	Класе неорганских једињења
49.	Пуфери и индикатори
	<b>Органска хемија</b>
50.	Процес хибридизације угљениковог атома
51.	Врсте структурних формула у органској хемији
52.	Изомерија
53.	Основне хемијске реакције у органској хемији
54.	Класификација органских једињења
55.	Угљоводоници - општи појмови
56.	Алкани
57.	Алкени
58.	Алкини
59.	Незасићени ациклични угљоводоници
60.	Циклични угљоводоници
61.	Ароматични угљоводоници
62.	Полициклични ароматични угљоводоници
63.	Органска једињења са халогеном функционалном групом
64.	Полихлоровани бифенили
65.	Металоорганска једињења
66.	Органска једињења са са хидроксилном функционалном групом (алкохоли)
67.	Органска једињења са са хидроксилном функционалном групом (феноли)
68.	Етри
69.	Једињења са карбонилном функционалном групом (алдехиди и кетони)
70.	Једињења са карбоксилном функционалном групом (карбоксилне киселине)
71.	Естри, воскови, масти и уља
72.	Липиди
73.	Угљени хидрати
74.	Органска једињења са азотом (нитро-једињења)
75.	Органска једињења са азотом (аминокарбоксилне киселине)
76.	Пептиди и протеини
77.	Ензими
78.	Органска једињења са сумпором