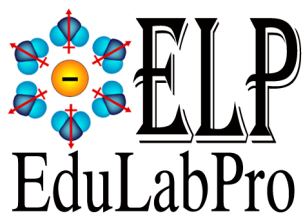


**ЗБИРКА ЗАДАЧИ  
ПО  
ОПШТА И НЕОРГАНСКА ХЕМИЈА**

**Методија Најдоски**



## Содржина

<b>1. Увод</b>	
1.1. Физички величини, бројни вредности и единици .....	1
1.2. Конверзија на единици .....	7
1.3. Точност и прецизност .....	12
1.4. Значајни цифри.....	13
1.5. Заокружување на бројни вредности .....	15
1.6. Математички операции со значајни цифри .....	16
1.7. Упатство за решавање задачи.....	18
<b>2. Атомско-молекулска теорија</b> .....	23
2.1. Релативна атомска маса и релативна молекулска маса..	23
2.2. Количество супстанција .....	25
2.3. Задачи од атомско-молекулска теорија .....	28
<b>3. Хемиски формули</b> .....	35
3.1. Пресметување врз основа на хемиски формули .....	38
<b>4. Хемиски равенки</b> .....	47
4.1. Пишување и израмнување на хемиски равенки .....	52
4.2. Пресметување врз основа на хемиски формули .....	55
<b>5. Квантитативен состав на растворите</b> .....	61
5.1. Задачи за масен удел .....	64
5.2. Задачи за количествена концентрација .....	67
5.3. Врската меѓу количествената концентрација и масениот удел.....	70
5.4. Разредување раствори .....	71
<b>6. Задачи од концентрација на водородни јони и водороден показател</b> .....	75
6.1. Јонски производ на водата .....	75
6.2. Водороден показател .....	77
<b>7. Задачи за вежбање</b> .....	81
7.1. Решенија на задачите за вежбање .....	107
7.2. Решени задачи за вежбање .....	111
<b>Додаток</b>	
Д.1. Израмнување на оксидациско-редукциски равенки.....	245
Д.II. Номенклатура на неорганските соединенија .....	253

<b>Д.Ш. Номенклатура на неорганските соединенија:</b>	
<b>Примери за вежбање</b> .....	263
<b>Д.IV. Комплексни соединенија</b> .....	269
<b>Д.V. Номенклатура на комплексни соединенија:</b>	
<b>Примери за вежбање</b> .....	275
<b>Користена литература</b> .....	279
<b>Периоден систем со релативни атомски маси</b> .....	281