

PŘEDMLUVA.....	3
1. NÁZVOSLOVÍ ANORGANICKÝCH LÁTEK.....	4
1.1 PRVKY.....	4
1.2 ANORGANICKÉ SLOUČENINY.....	5
1.2.1 Oxidační číslo.....	5
1.2.2 Číslovkové předpony používané v chemickém názvosloví.....	8
1.2.3 Binární a pseudobinární sloučeniny.....	8
1.2.3.1 Binární sloučeniny vodíku.....	10
1.2.4 Kyseliny.....	12
1.2.4.1 Bezokyslíkaté kyseliny.....	12
1.2.4.2 Kyslíkaté kyseliny (oxokyseliny).....	12
1.2.4.3 Isopolykyseliny.....	15
1.2.5 Soli.....	16
1.2.5.1 Bezokyslíkaté soli.....	17
1.2.5.2 Kyslíkaté soli (oxosoli).....	17
1.2.5.3 Hydrogensoli.....	19
1.2.5.4 Krystalohydráty solí.....	20
2. ZÁKLADNÍ POJMY, MOLÁRNÍ VELIČINY.....	21
3. SLOŽENÍ VÍCESLOŽKOVÝCH SOUSTAV.....	25
4. VÝPOČTY PODLE CHEMICKÉHO VZORCE.....	29
5. CHEMICKÁ ROVNICE A JEJÍ VYČÍSLOVÁNÍ.....	33
6. VÝPOČTY PODLE CHEMICKÝCH ROVNIC ZA NORMÁLNÍCH PODMÍNEK.....	37
7. OXIDACE A REDUKCE.....	42
7.1 OXIDAČNĚ – REDUKČNÍ REAKCE.....	42
7.2 VYČÍSLOVÁNÍ OXIDAČNĚ – REDUKČNÍCH ROVNIC.....	43
8. ROZTOKY ELEKTROLYTŮ.....	47
8.1 DISOCIACE ELEKTROLYTŮ VE VODĚ.....	47
8.2 IONTOVÉ REAKCE A ROVNICE.....	50
8.3 VÝPOČET pH VODNÝCH ROZTOKŮ.....	54

9. ZÁKONY IDEÁLNÍHO PLYNU.....	58
VÝSLEDKY NEŘEŠENÝCH PŘÍKLADŮ.....	62
PŘÍLOHY.....	68

