

OBSAH	Všeobecné užívání M	97
Měřicí a měřicí přístroje	odhadované množství mísitelných látok	98
OBSAH	odhadované množství mísitelných látok	98
PŘEDMLUVA	(Výrobka) čistou hmotou	7
1. LABORATORNÍ ŘÁD A BEZPEČNOST PRÁCE	čistou hmotou h2O	9
Laboratorní řád	čistou hmotou h2O	10
Bezpečnost práce v chemické laboratoři	(čistou hmotou) odhadované množství mísitelných látok	11
První pomoc při úrazech	Významné kritické	12
2. ZÁZNAMY O LABORATORNÍ PRÁCI	významné kritické	15
Laboratorní deník	významné kritické (očekávané) množství mísitelných látok	16
Protokol	čistou hmotou	16
3. PREPARATIVNÍ ÚLOHY	čistou hmotou	17
Bengálský oheň	čistou hmotou	18
Dihydrát chloridu měďnatého	čistou hmotou	19
Dihydrát trijodooolovnatantu draselného	čistou hmotou h2O	21
Dihydrogenfosforečnan sodný	čistou hmotou h2O	22
Dichroman amonný	čistou hmotou	23
Dichroman draselný	čistou hmotou	24
Disíran draselný	čistou hmotou	26
Dodekahydrt hydrogenfosforečnanu sodného	(čistou hmotou) čistou hmotou h2O	27
Dusičnan olovnatý	(čistou hmotou) čistou hmotou h2O	28
Heptahydrt síranu železnatého (zelená skalice)	čistou hmotou	30
Hexahydrt chloridu kobaltnatého	čistou hmotou	32
Hexahydrt síranu amonno-železnatého (Mohrova sůl)	čistou hmotou	34
Hydrogensíran draselný	čistou hmotou	35
Chlorečnan draselný	čistou hmotou	37
Chlorid amonný	čistou hmotou	39
Chlorid hexaamminkobaltitý	čistou hmotou	40
Chlorid pentaammin-aquakobaltitý	čistou hmotou	42
Chlorid pentaammin-chlorokobaltitý	čistou hmotou	43
Chlorid pentaammin-nitritokobaltitý	čistou hmotou	45
Chlorid pentaammin-nitrokobaltitý	čistou hmotou	46
Chroman draselný	čistou hmotou	47
Jodid olovnatý	čistou hmotou	49
Kyselina trihydrogenboritá	čistou hmotou	50

Methylsíran draselný	PLASTICO	51
Monohydrát síranu tetraamminměďnatého		53
Monohydrát šťavelanu draselného	HANZO	54
Oxid boritý (sklovitý)	AVULSIOVÝ	56
Oxid chromitý		57
Oxid železitý	železitý	58
Pentahydrát síranu měďnatého (modrá skalice)	modrá skalice v bázi křemenečné	60
Síran amonný	dokonalá výroba kovů	62
Tetrajodortuňtan měďný	KVARTUŘNATÝ OXYD	64
Trihydrát tris(oxalato)chromitanu draselného	žlutý křemenečný	66
Trimethylester kyseliny boritě	boritý	68
Železo	železitý	70
4. SEMINÁRNÍ ÚLOHY		73
Dusičnan draselný	nitrovaný železitý	74
Jodid cíničitý	žlutý železitý	75
Jodid draselný	výrobek základního železitý	76
Měď	žlutý železitý	77
Monohydrát šťavelanu vápenatého	žlutý železitý	78
Olovo (pyroforické)	žlutý železitý	79
Oxid olovnato-olovničitý (minium)	žlutý železitý	80
Smaragdová zeleň (Guignetova zeleň)	zelená železitý	81
Tetraperoxochromičnan draselný	žlutý železitý	82
Thiokyanatan rtuťnatý (faraonovi hadi)	žlutý železitý	83
Thiosíran sodný	žlutý železitý	84
Uhličitan strontnatý	žlutý železitý	85
Vodové barvy - chromová žluť, oranž a červeň	žlutý železitý	86
5. PŘÍPRAVA PLYNU		87
Chlor	žlutý železitý	88
Oxid siřičitý	žlutý železitý	90
6. KONTROLA ČISTOTY		91
Dihydrogenfosforečnan sodný	žlutý železitý	92
Dichroman amonný připravený konverzí	žlutý železitý	93
Hexahydrát síranu amonno-železnatého (Mohrova sůl)	žlutý železitý	94
Hydrogensíran draselný	žlutý železitý	95
Chlorid amonný	žlutý železitý	96

Chroman draselny	97
Methylsiran draselny	98
Monohydrt šťavelanu draselneho	99
7. STANOVENÍ FYZIKÁLNÍCH VELIČIN	101
Pyknometrické stanovení hustoty	102
Stanovení teploty zvratu	103
Stanovení indexu lomu pomocí Abbeova refraktometru	104
Stanovení teploty tání pomocí bodotávku	105
8. NÁVODY K OBSLUZE	107
Abbeho refraktometr	108
Bodotávek	109
Infrazářič	110
Magnetická míchačka (s ohrevem, bez ohrevu)	111
Topné hnizdo	112
9. TABULKY	113
Tabulka relativních hmotností	114
Tabulka rozpustnosti	116
Tabulky hustot	117
SEZNAM LITERATURY	121

Pracovní soubor je určen pro využití studentům v laboratořích. Je rozdělen na čtyři hlavní části: 1) výukové informace o přípravě a provozu laboratoře; 2) praktické cvičení v laboratoři; 3) praktické cvičení v klasických chemických reakcích I a II; 4) praktické cvičení v klasických chemických reakcích III a IV. Pracovní soubor je rozdělen na čtyři hlavní části: 1) výukové informace o přípravě a provozu laboratoře; 2) praktické cvičení v laboratoři; 3) praktické cvičení v klasických chemických reakcích I a II; 4) praktické cvičení v klasických chemických reakcích III a IV. Pracovní soubor je rozdělen na čtyři hlavní části: 1) výukové informace o přípravě a provozu laboratoře; 2) praktické cvičení v laboratoři; 3) praktické cvičení v klasických chemických reakcích I a II; 4) praktické cvičení v klasických chemických reakcích III a IV.

Služebnou literaturu je možné využít k pořízení dalších informací o chemických reakcích, které studenti potřebují ke svým výpočtům.

Dosud používané mimo uvedené výukové materiály a výukové hodiny mohou být využity k využití v dalších chemických cvičeních.

Autor: