

## O b s a h

	str.
Předmluva	3
1 Laboratorní technika	7
1.1 Vážení	7
1.1.1 Druhy vah	7
1.1.2 Metody a postup vážení	10
1.2 Rozpouštění	11
1.3 Zahřívání a vaření	11
1.3.1 Druhy kehamů	12
1.3.2 Postup zahřívání	12
1.4 Měření objemu kapalin	14
1.4.1 Druhy odměrného nádoba	14
1.4.2 Technika práce	21
1.5 Měření hustoty kapalin	21
1.6 Filtrace, promývání a sušení, vytřepávání a vysolování	25
1.7 Laboratorní sklo	30
2 Zásady bezpečnosti a hygieny práce v chemické laboratoři	31
2.1 Základy první pomoci	33
3 Návody k laboratorním úlohám	35
3.1 Roztoky	35
3.1.1 Příprava různě koncentrovaných roztoků	37
3.1.2 Kyselost a zásaditost roztoků	39
3.1.3 Titrace silné kyseliny silnou zásadou	40
3.1.4 Stanovení tvrdosti vody	41
3.1.5 Odstraňování tvrdosti vody sodou, vápnem, fosforečnanem a iontoměniči	42
3.1.6 Vlastnosti vodních roztoků mýdel	44
3.1.7 Kvalitativní analýza některých kovových kationtů	46
3.1.8 Vlastnosti povrchově aktivních látek	51
3.1.9 Kvalitativní a kvantitativní stanovení ionogenity povrchově aktivních látek	59
3.1.10 Papírová chromatografie barviv	60

	str.	
<b>3.2</b>	<b>Textilní vlákna a jejich předúprava</b>	<b>63</b>
<b>3.2.1</b>	<b>Kvalitativní analýza textilních vláken</b>	<b>63</b>
<b>3.2.2</b>	<b>Karbonizace vlny</b>	<b>65</b>
<b>3.2.3</b>	<b>Mercerace bavlněných vláken</b>	<b>69</b>
<b>3.2.4</b>	<b>Stanovení koncentrace peroxidu vodíku titrací manganistanem draselným</b>	<b>73</b>
<b>3.2.5</b>	<b>Stanovení aktivního chloru v chlornanu sodném</b>	<b>74</b>
<b>3.2.6</b>	<b>Bělení lněných vláken chlornanem sodným</b>	<b>76</b>
<b>3.2.7</b>	<b>Důkaz poškození celulózových a proteinových vláken</b>	<b>77</b>
<b>3.2.8</b>	<b>Důkaz poškození proteinových vláken</b>	<b>80</b>
<b>3.3</b>	<b>Základy barvení textilních vláken</b>	<b>83</b>
<b>3.3.1</b>	<b>Příprava Oranže II</b>	<b>85</b>
<b>3.3.2</b>	<b>Redukce azobarviv</b>	<b>87</b>
<b>3.3.3</b>	<b>Nerozpustná barviva vyvíjená na vlákně</b>	<b>88</b>
<b>3.3.4</b>	<b>Kypová barvíva</b>	<b>93</b>
<b>3.3.5</b>	<b>Indigosoly</b>	<b>96</b>
<b>3.3.6</b>	<b>Barvení přímými barvivy</b>	<b>98</b>
<b>3.3.7</b>	<b>Barvení kyselými barvivy</b>	<b>99</b>
<b>3.3.8</b>	<b>Reaktivní barvíva</b>	<b>100</b>
<b>3.3.9</b>	<b>Barvení syntetických vláken disperzními barvivy</b>	<b>103</b>
<b>3.3.10</b>	<b>Pigmentový tisk</b>	<b>106</b>
<b>3.4</b>	<b>Vlastnosti a chování některých organických látek používaných v textilním průmyslu</b>	<b>107</b>
<b>3.4.1</b>	<b>Příprava formaldehydu a jeho redukční účinky</b>	<b>107</b>
<b>3.4.2</b>	<b>Důkaz acetonu a jiných ketonů</b>	<b>108</b>
<b>3.4.3</b>	<b>Chlorované uhlvodíky</b>	<b>109</b>
<b>3.4.4</b>	<b>Důkaz redukčních schopností glukózy</b>	<b>109</b>
<b>3.4.5</b>	<b>Odbourání polysacharidů</b>	<b>110</b>
<b>3.4.6</b>	<b>Alkalická hydrolyza proteinů a důkaz bílkovin</b>	<b>113</b>
<b>3.4.7</b>	<b>Močovina</b>	<b>115</b>
<b>3.4.8</b>	<b>Zkoušky vzájemné rozpustnosti polárních a nepolárních látek</b>	<b>116</b>
<b>3.4.9</b>	<b>Rozlišení benzenu a jeho derivátů od benzinu</b>	<b>119</b>
<b>3.4.10</b>	<b>Glycerin a jeho dehydratace</b>	<b>121</b>
<b>3.4.11</b>	<b>Fenol a jeho vlastnosti</b>	<b>122</b>
<b>3.4.12</b>	<b>Příprava methylesteru kyseliny salicylové</b>	<b>123</b>

str.

3.4.13	Rozlišení rostlinných, živočišných a minerálních olejů	124
3.4.14	Anhydrydy a amidy organických kyselin	125
3.4.15	Stanovení teploty zeskelnění	127
3.4.16	Stanovení hustoty flotační metodou	128
3.4.17	Identifikace polymerů	130
Literatura		133