

Списак реагенса за експерименталне вежбе (квалитативна анализа) на
такмичењу средњих школе из хемије

I Концентроване киселине		
	<i>Спец. теж.</i>	<i>Теж. проц.</i>
Хлороводонична киселина	1,19	37,2
Азотна киселина	1,40	65,3
Сумпорна киселина	1,84	96,0
II Разблажене киселине		
	<i>1 литар садржи:</i>	
Хлороводонична киселина		72,9 g
Азотна киселина		126 g
Сумпорна киселина		98 g
Сирћетна киселина		120 g
Винска киселина		150 g
III Концентроване базе		
	<i>Спец. теж.</i>	<i>Теж. проц.</i>
Амонијак	0,91	25
IV Разблажене базе		
	<i>1 литар садржи:</i>	
Натријум-хидроксид		80 g
Амонијак		34 g
V Соли		
	<i>1 литар садржи:</i>	
Амонијум-хлорид	NH ₄ Cl	107 g
Натријум-карбонат	Na ₂ CO ₃	106 g
Натријум-ацетат	CH ₃ COONa·3H ₂ O	136 g
Натријум-хидрогенфосфат	Na ₂ HPO ₄ ·12H ₂ O	119,4 g
Калијум-дихромат	K ₂ Cr ₂ O ₇	49 g
Баријум-хлорид	BaCl ₂ ·2H ₂ O	122,2 g
Калијум-фероцијанид	K ₄ [Fe(CN) ₆]·3H ₂ O	105,6 g

Калај(II)-хлорид	$\text{SnCl} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	113 g
Кобалт-нитрат	$\text{Co}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	145,5 g
Амонијум-оксалат	$\text{C}_2\text{O}_4(\text{NH}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$	35,5 g
Жива(II)-хлорид	HgCl_2	67,9 g
Калијум-јодид	KI	83 g
Калијум-тиоцијанат	KCNS	48,6 g
Сребро-нитрат	AgNO_3	17 g
Амонијум-молибдат	$(\text{NH}_4)_6\text{Mo}_7\text{O}_{24} \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	20 g

VI Остало

Неслеров реагенс
Гвожђе(II)-сулфат (чврст)
Калијум-хидрогенсулфат (чврст)
Лакмус папир
Кобалтно стакло*
Олово(IV)-оксид (чврст)
Метил-оранж
Платинска жица*

* Ученици сами обезбеђују