

Ćwiczenie 1

		próbówki		1	2		
		teoria			analiza		razem
Pojedyncze aniony			3	4	5		
		/25				/50	/75

Cl⁻, Br⁻, I⁻, SCN⁻, [Fe(CN)₆]⁴⁻, [Fe(CN)₆]³⁻, NO₂⁻, S²⁻, CH₃COO⁻, SO₃²⁻, CO₃²⁻, C₂O₄²⁻, C₄H₄O₆²⁻, [B(OH)₄]⁻, PO₄³⁻, AsO₄³⁻, S₂O₃²⁻, CrO₄²⁻, NO₃⁻, ClO₃⁻, MnO₄⁻, SO₄²⁻, F⁻, SiO₃²⁻

Ćwiczenie 2

		mieszanina				
		teoria			analiza	razem
Mieszanina anionów						
		/65			/130	/195

Cl⁻, Br⁻, I⁻, S²⁻, CH₃COO⁻, SO₃²⁻, CO₃²⁻, [B(OH)₄]⁻, PO₄³⁻, AsO₄³⁻, CrO₄²⁻, NO₃⁻, SO₄²⁻

Ćwiczenie 3

		próbówki		1	2		
		teoria			analiza		razem
Pojedyncze sole			3	4	5		
		/50				/100	/150

kationy spośród analizowanych w semestrze II (z wyjątkiem grupy IIB): Ag⁺, Hg₂²⁺, Pb²⁺, Hg²⁺, Bi³⁺, Cu²⁺, Cd²⁺, Ni²⁺, Co²⁺, Fe²⁺, Fe³⁺, Mn²⁺, Al³⁺, Cr³⁺, Zn²⁺, Ca²⁺, Sr²⁺, Ba²⁺, Mg²⁺, Na⁺, K⁺, NH₄⁺; aniony spośród analizowanych w ćwiczeniu 1

Ćwiczenie 4

		mieszanina				
		teoria			analiza	razem
Mieszanina soli						
		/90			/180	/270

kationy jak w ćwiczeniu 3, aniony jak w ćwiczeniu 2

Ćwiczenie 5

		próbówki		1	2		
		teoria			analiza		razem
Substancje nieorganiczne			3	4	5		
		/50				/100	/150

pierwiastki (niemetale, metale i stopy), tlenki, wodorotlenki, kwasy, sole

Wynik końcowy

		teoria			
		/280			
				analiza	razem
				/560	/840
				Ocena	