

Ćwiczenie 1Pb²⁺, Hg²⁺, Cu²⁺,
Cd²⁺, Bi³⁺

teoria	próbówki		analiza	razem
	1	2		
	mieszanina			
/25			/50	/75

Ćwiczenie 2Fe³⁺, Co²⁺, Ni²⁺,
Mn²⁺, Cr³⁺, Zn²⁺

teoria	próbówki		analiza	razem
	1	2		
	mieszanina			
/30			/60	/90

Ćwiczenie 3Ca²⁺, Ba²⁺,
Mg²⁺, Na⁺, K⁺, NH₄⁺

teoria	próbówki		analiza	razem
	1	2		
	mieszanina			
/30			/60	/90

Ćwiczenie 4do 9 kationów
z ćwiczeń 1-3

teoria	mieszanina		analiza	razem
/45			/90	/135

Ćwiczenie 5Cl⁻, Br⁻, I⁻, NO₂⁻,
CH₃COO⁻, NO₃⁻, MnO₄⁻
+ CO₃²⁻, C₂O₄²⁻,
C₄H₄O₆²⁻, [B(OH)₄]⁻
+ PO₄³⁻, AsO₄³⁻, S₂O₃²⁻,
CrO₄²⁻, SO₄²⁻

teoria	próbówki			analiza	razem
	1	2	3		
	mieszanina				
/15					
/25					
/40					
Σ /80				/160	/240

Ćwiczenie 6analiza 4 soli (w tym 1
słabo rozpuszczalnej)

teoria	próbówki		analiza	razem
	1	2		
	3	4		
/40			/80	/120

Wynik końcowy

teoria	analiza	razem
/250	/500	/750
Ocena		