

IMIE I NAZWISKO:.....GRUPA:..... NUMER ĆWICZENIA: **A5**

DATA WYKONANIA ĆWICZENIA:.....

POTWIERDZENIE WYKONANIA ĆWICZENIA (podpis Asystenta).....

TEMAT ĆWICZENIA: **ANALIZA JAKOŚCIOWA. ANIONY część 2**

CEL ĆWICZENIA:

.....

CZĘŚĆ TEORETYCZNA

Data oddania	Sprawdził	Uzyskana ilość punktów

OPRACOWANIE CZĘŚCI DOŚWAIDCZALNEJ

KATION oraz opis postaci próbki do analizy	ODCZYN NIK STRĄCAJ ĄCY	ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY PRODUKTU	BADANIE ROZPUSZCZALNOŚCI OSADU				
			Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu				
$[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$	Ag^+						
	MnO_4^-						
	Cu^{2+}						
	Ba^{2+}						
	NH_4^+						
	Pb^{2+}						
	Sr^{2+}						
	Ca^{2+}						
	Mn^{2+}						
	Cd^{2+}						
	Fe^{2+}						
	Fe^{3+}						

KATION oraz opis postaci prób do analizy	ODCZYN NIK STRĄCAJ ĄCY	ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY PRODUKTU	BADANIE ROZPUSZCZALNOŚCI OSADU				
			Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu				
[Fe(CN) ₆] ⁴⁻	Ag ⁺						
	MnO ₄ ⁻						
	Cu ²⁺						
	Ba ²⁺						
	NH ₄ ⁺						
	Pb ²⁺						
	Sr ²⁺						
	Ca ²⁺						
	Mn ²⁺						
	Cd ²⁺						
	Fe ²⁺						
	Fe ³⁺						

KATION oraz opis postaci próbny do analizy	ODCZYNNIK STRĄCAJĄCY	ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY PRODUKTU	BADANIE ROZPUSZCZALNOŚCI OSADU				
			Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu				
CH ₃ COO ⁻	Ag ⁺						
	MnO ₄ ⁻						
	Cu ²⁺						
	Ba ²⁺						
	NH ₄ ⁺						
	Pb ²⁺						
	Sr ²⁺						
	Ca ²⁺						
	Mn ²⁺						
	Cd ²⁺						
	Fe ²⁺						
	Fe ³⁺						

KATION oraz opis postaci próbki do analizy	ODCZYN NIK STRĄCAJ ĄCY	ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY PRODUKTU	BADANIE ROZPUSZCZALNOŚCI OSADU				
			Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu				
NO ₃ ⁻	Ag ⁺						
	MnO ₄ ⁻						
	Cu ²⁺						
	Ba ²⁺						
	NH ₄ ⁺						
	Pb ²⁺						
	Sr ²⁺						
	Ca ²⁺						
	Mn ²⁺						
	Cd ²⁺						
	Fe ²⁺						
	Fe ³⁺						
	Glin metaliczny						

KATION oraz opis postaci próbki do analizy	ODCZYNNIK NIK STRĄCAJĄCY	ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY PRODUKTU	BADANIE ROZPUSZCZALNOŚCI OSADU				
			Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu				
NO ₂ ⁻	Ag ⁺						
	MnO ₄ ⁻						
	Cu ²⁺						
	Ba ²⁺						
	NH ₄ ⁺						
	Pb ²⁺						
	Sr ²⁺						
	Ca ²⁺						
	Mn ²⁺						
	Cd ²⁺						
	Fe ²⁺						
	Fe ³⁺						
	Glin metaliczny						
	H ₂ SO ₄						

KATION oraz opis postaci próbki do analizy	ODCZYN NIK STRĄCAJ ĄCY	ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY PRODUKTU	BADANIE ROZPUSZCZALNOŚCI OSADU				
			Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu				
ClO ₃ ⁻	Ag ⁺						
	MnO ₄ ⁻						
	Cu ²⁺						
	Ba ²⁺						
	NH ₄ ⁺						
	Pb ²⁺						
	Sr ²⁺						
	Ca ²⁺						
	Mn ²⁺						
	Cd ²⁺						
	Fe ²⁺						
	Fe ³⁺						

KATION oraz opis postaci próbki do analizy	ODCZYN NIK STRĄCAJ ĄCY	ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY PRODUKTU	BADANIE ROZPUSZCZALNOŚCI OSADU				
			Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu				
ClO ₄ ⁻	Ag ⁺						
	MnO ₄ ⁻						
	Cu ²⁺						
	Ba ²⁺						
	NH ₄ ⁺						
	Pb ²⁺						
	Sr ²⁺						
	Ca ²⁺						
	Mn ²⁺						
	Cd ²⁺						
	Fe ²⁺						
	Fe ³⁺						

WNIOSKI Z PRZEPROWADZONEGO DOŚWIADCZENIA: