

IMIE I NAZWISKO:.....GRUPA:..... NUMER ĆWICZENIA: **A2**

DATA WYKONANIA ĆWICZENIA:.....

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

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

CEL ĆWICZENIA:

CZĘŚĆ TEORETYCZNA

Data oddania	Sprawdził	Uzyskana ilość punktów

OPRACOWANIE CZĘŚCI DOŚWAIDCZALNEJ

KATION oraz opis postaci próbny do analizy	ODCZYN NIK STRĄCAJ ĄCY	ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY PRODUKTU	BADANIE ROZPUSZCZALNOŚCI OSADU				
			Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu				
Fe ²⁺	NaOH						
	NH ₃						
	AKT						
	Fe(CN) ₆ ³⁻						
	Fe(CN) ₆ ⁴⁻						
	MnO ₄ ⁻						
	HPO ₄ ²⁻						
	SO ₄ ²⁻						
	Br ⁻						
	I ⁻						
	SCN ⁻						
	CO ₃ ²⁻						
	S ₂ O ₃ ²⁻						
	CH ₃ COOH						
	I ₂ aq						
	HCl stęż.						
	HCl rozc.						

KATION oraz opis	ODCZYN NIK	ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY	BADANIE ROZPUSZCZALNOŚCI OSADU				
---------------------	---------------	--------------------------------	-----------------------------------	--	--	--	--

<i>postaci próby do analizy</i>	<i>STRĄCAJĄCY</i>	<i>PRODUKTU</i>	<i>Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu</i>				
Fe³⁺	NaOH						
	NH ₃						
	AKT						
	Fe(CN) ₆ ³⁻						
	Fe(CN) ₆ ⁴⁻						
	MnO ₄ ⁻						
	HPO ₄ ²⁻						
	SO ₄ ²⁻						
	Br ⁻						
	I ⁻						
	SCN ⁻						
	CO ₃ ²⁻						
	S ₂ O ₃ ²⁻						
	CH ₃ COOH						
	I ₂ aq						
	HCl stęż.						
	HCl rozc.						

<i>KATION oraz opis</i>	<i>ODCZYN NIK</i>	<i>ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY</i>	<i>BADANIE ROZPUSZCZALNOŚCI OSADU</i>
-----------------------------	-----------------------	--	---

<i>postaci próby do analizy</i>	<i>STRĄCAJ ĄCY</i>	<i>PRODUKTU</i>	<i>Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu</i>				
Mn²⁺	NaOH						
	NH ₃						
	AKT						
	Fe(CN) ₆ ³⁻						
	Fe(CN) ₆ ⁴⁻						
	MnO ₄ ⁻						
	HPO ₄ ²⁻						
	SO ₄ ²⁻						
	Br ⁻						
	I ⁻						
	SCN ⁻						
	CO ₃ ²⁻						
	S ₂ O ₃ ²⁻						
	CH ₃ COOH						
	I ₂ aq						
	HCl stęż.						
	HCl rozc.						
Benzydyna							

KATION oraz opis	ODCZYN NIK	ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY	BADANIE ROZPUSZCZALNOŚCI OSADU
---------------------	---------------	--------------------------------	-----------------------------------

<i>postaci próby do analizy</i>	<i>STRĄCAJĄCY</i>	<i>PRODUKTU</i>	<i>Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu</i>				
Al³⁺	NaOH						
	NH ₃						
	AKT						
	Fe(CN) ₆ ³⁻						
	Fe(CN) ₆ ⁴⁻						
	MnO ₄ ⁻						
	HPO ₄ ²⁻						
	SO ₄ ²⁻						
	Br ⁻						
	I ⁻						
	SCN ⁻						
	CO ₃ ²⁻						
	S ₂ O ₃ ²⁻						
	CH ₃ COOH						
	I ₂ aq						
	HCl stęż.						
	HCl rozc.						
	Bufor amonowy						
	CH ₃ COO ⁻						
	Aluminon						

KATION oraz opis	ODCZYN NIK	ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY	BADANIE ROZPUSZCZALNOŚCI OSADU
---------------------	---------------	--------------------------------	-----------------------------------

postaci próby do analizy	STRĄCAJĄCY	PRODUKTU	Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu				
Ni ²⁺	NaOH						
	NH ₃						
	AKT						
	Fe(CN) ₆ ³⁻						
	Fe(CN) ₆ ⁴⁻						
	MnO ₄ ⁻						
	HPO ₄ ²⁻						
	SO ₄ ²⁻						
	Br ⁻						
	I ⁻						
	SCN ⁻						
	CO ₃ ²⁻						
	S ₂ O ₃ ²⁻						
	CH ₃ COOH						
	I ₂ aq						
	HCl stęż.						
	HCl rozc.						
	α-nitrozo-β-naftol						
	Dimetyloglioksym						

KATION oraz opis	ODCZYNIK NIK	ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY	BADANIE ROZPUSZCZALNOŚCI OSADU
---------------------	-----------------	--------------------------------	-----------------------------------

postaci próby do analizy	STRĄCAJ ĄCY	PRODUKTU	Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu				
Cr ³⁺	NaOH						
	NH ₃						
	AKT						
	Fe(CN) ₆ ³⁻						
	Fe(CN) ₆ ⁴⁻						
	MnO ₄ ⁻						
	HPO ₄ ²⁻						
	SO ₄ ²⁻						
	Br ⁻						
	I ⁻						
	SCN ⁻						
	CO ₃ ²⁻						
	S ₂ O ₃ ²⁻						
	CH ₃ COOH						
	I ₂ aq						
	HCl stęż.						
	HCl rozc.						

KATION oraz opis	ODCZYN NIK	ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY	BADANIE ROZPUSZCZALNOŚCI OSADU
---------------------	---------------	--------------------------------	-----------------------------------

<i>postaci próby do analizy</i>	<i>STRĄCAJ ĄCY</i>	<i>PRODUKTU</i>	<i>Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu</i>				
Zn²⁺	NaOH						
	NH ₃						
	AKT						
	Fe(CN) ₆ ³⁻						
	Fe(CN) ₆ ⁴⁻						
	MnO ₄ ⁻						
	HPO ₄ ²⁻						
	SO ₄ ²⁻						
	Br ⁻						
	I ⁻						
	SCN ⁻						
	CO ₃ ²⁻						
	S ₂ O ₃ ²⁻						
	CH ₃ COOH						
	I ₂ aq						
	HCl stęż.						
	HCl rozc.						
Bufor amonowy							

WNIOSKI Z PRZEPROWADZONEGO DOŚWIADCZENIA:

