

IMIĘ I NAZWISKO:.....GRUPA:..... NUMER ĆWICZENIA: **A6**

DATA WYKONANIA ĆWICZENIA:.....

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

TEMAT ĆWICZENIA: **ANALIZA JAKOŚCIOWA. ANIONY część 3**

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				
Cl <sup>-</sup>	Ag <sup>+</sup>						
	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>						
	Cu <sup>2+</sup>						
	Ba <sup>2+</sup>						
	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>						
	Pb <sup>2+</sup>						
	Sr <sup>2+</sup>						
	Ca <sup>2+</sup>						
	Mn <sup>2+</sup>						
	Cd <sup>2+</sup>						
	Fe <sup>2+</sup>						
	Fe <sup>3+</sup>						
	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>						

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				
Br <sup>-</sup>	Ag <sup>+</sup>						
	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>						
	Cu <sup>2+</sup>						
	Ba <sup>2+</sup>						
	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>						
	Pb <sup>2+</sup>						
	Sr <sup>2+</sup>						
	Ca <sup>2+</sup>						
	Mn <sup>2+</sup>						
	Cd <sup>2+</sup>						
	Fe <sup>2+</sup>						
	Fe <sup>3+</sup>						

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				
I -	$Ag^+$						
	$MnO_4^-$						
	$Cu^{2+}$						
	$Ba^{2+}$						
	$NH_4^+$						
	$Pb^{2+}$						
	$Sr^{2+}$						
	$Ca^{2+}$						
	$Mn^{2+}$						
	$Cd^{2+}$						
	$Fe^{2+}$						
	$Fe^{3+}$						
	$H_2SO_4$						
	Azotany (II) w środowisku kwaśnym						

KATION oraz opis postaci prób do analizy	ODCZYNNIK STRĄCAJĄCY	ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY PRODUKTU	BADANIE ROZPUSTCZALNOŚCI OSADU				
			Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu				
SCN <sup>-</sup>	Ag <sup>+</sup>						
	MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>						
	Cu <sup>2+</sup>						
	Ba <sup>2+</sup>						
	NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>						
	Pb <sup>2+</sup>						
	Sr <sup>2+</sup>						
	Ca <sup>2+</sup>						
	Mn <sup>2+</sup>						
	Cd <sup>2+</sup>						
	Fe <sup>2+</sup>						
	Fe <sup>3+</sup>						
	K <sub>2</sub> Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub>						

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				
$S_2O_3^{2-}$	$Ag^+$						
	$MnO_4^-$						
	$Cu^{2+}$						
	$Ba^{2+}$						
	$NH_4^+$						
	$Pb^{2+}$						
	$Sr^{2+}$						
	$Ca^{2+}$						
	$Mn^{2+}$						
	$Cd^{2+}$						
	$Fe^{2+}$						
	$Fe^{3+}$						
	$H_2SO_4$						

WNIOSKI Z PRZEPROWADZONEGO DOŚWIADCZENIA: