

IMIĘ I NAZWISKO:.....GRUPA:..... NUMER ĆWICZENIA: **A1**

DATA WYKONANIA ĆWICZENIA:.....

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

TEMAT ĆWICZENIA: **ANALIZA JAKOŚCIOWA. KATIONY część 1**

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				
Ag <sup>+</sup>	2M HCl						
	NaOH						
	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>						
	I <sup>-</sup>						
	Br <sup>-</sup>						
	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	2M NH <sub>3</sub> *aq						
	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> S / AKT						
	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>						
	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	SCN <sup>-</sup>						
	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>4-</sup>						

KATION oraz opis postaci próbny do analizy	ODCZYN NIK STRĄCAJ ĄCY	ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY PRODUKTU	BADANIE ROZPUSTCZALNOŚCI OSADU				
			Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu				
<b>Pb<sup>2+</sup></b>	2M HCl						
	NaOH						
	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>						
	I <sup>-</sup>						
	Br <sup>-</sup>						
	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	2M NH <sub>3</sub> *aq						
	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> S / AKT						
	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>						
	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	SCN <sup>-</sup>						
	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>4-</sup>						

KATION oraz opis postaci próbki do analizy	ODCZYNNIK STRĄCAJĄCY	ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY PRODUKTU	BADANIE ROZPUSTCZALNOŚCI OSADU				
			Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu				
<b>Bi<sup>3+</sup></b>	2M HCl						
	NaOH						
	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>						
	I <sup>-</sup>						
	Br <sup>-</sup>						
	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	2M NH <sub>3</sub> *aq						
	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> S / AKT						
	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>						
	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	SCN <sup>-</sup>						
	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>4-</sup>						
	TRI- HYDRO- KSYCY- NIAN SODU						

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				
Cu <sup>2+</sup>	2M HCl						
	NaOH						
	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>						
	I <sup>-</sup>						
	Br <sup>-</sup>						
	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	2M NH <sub>3</sub> *aq						
	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> S / AKT						
	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>						
	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	SCN <sup>-</sup>						
	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>4-</sup>						

KATION oraz opis postaci próbki do analizy	ODCZYNNIK STRĄCAJĄCY	ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY PRODUKTU	BADANIE ROZPUSTCZALNOŚCI OSADU				
			Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu				
Sn <sup>2+</sup>	2M HCl						
	NaOH						
	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>						
	I <sup>-</sup>						
	Br <sup>-</sup>						
	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	2M NH <sub>3</sub> *aq						
	(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> S / AKT						
	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>						
	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	SCN <sup>-</sup>						
	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>4-</sup>						
	FeCl <sub>3</sub> + HCl + K <sub>4</sub> [Fe(CN) <sub>6</sub> ]						
	Reakcja z metalicznym cynkiem						

WNIOSKI Z PRZEPROWADZONEGO DOŚWIADCZENIA: