

IMIE I NAZWISKO:.....GRUPA:..... NUMER ĆWICZENIA: **A3**

DATA WYKONANIA ĆWICZENIA:.....

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

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

CEL ĆWICZENIA: .....

.....

## CZĘŚĆ TEORETYCZNA

Data oddania	Sprawdził	Uzyskana ilość punktów

## OPRACOWANIE CZĘŚCI DOŚWAIDCZALNEJ

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				
Ca <sup>2+</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>						
	NH <sub>3</sub>						
	C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	NaOH						
	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	F <sup>-</sup>						
	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>						
	Br <sup>-</sup>						
	I <sup>-</sup>						
	SCN <sup>-</sup>						
	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>						
	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>4-</sup>						
	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>3-</sup>						
	Rodizonian sodu						
	Barwienie płomienia						

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				
Sr <sup>2+</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>						
	NH <sub>3</sub>						
	C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	NaOH						
	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	F <sup>-</sup>						
	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>						
	Br <sup>-</sup>						
	I <sup>-</sup>						
	SCN <sup>-</sup>						
	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>						
	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>4-</sup>						
	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>3-</sup>						
	Rodizonian sodu						
	Barwienie płomienia						

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>Ba<sup>2+</sup></b>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>						
	NH <sub>3</sub>						
	C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	NaOH						
	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	F <sup>-</sup>						
	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>						
	Br <sup>-</sup>						
	I <sup>-</sup>						
	SCN <sup>-</sup>						
	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>						
	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>4-</sup>						
	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>3-</sup>						
	Rodizonian sodu						
	Barwienie płomienia						

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				
<b>Mg<sup>2+</sup></b>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>						
	NH <sub>3</sub>						
	C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	NaOH						
	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	F <sup>-</sup>						
	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>						
	Br <sup>-</sup>						
	I <sup>-</sup>						
	SCN <sup>-</sup>						
	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>						
	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>4-</sup>						
	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>3-</sup>						
	Magnezon						
	Barwienie płomienia						

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				
K <sup>+</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>						
	NH <sub>3</sub>						
	C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	NaOH						
	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	F <sup>-</sup>						
	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>						
	Br <sup>-</sup>						
	I <sup>-</sup>						
	SCN <sup>-</sup>						
	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>						
	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>4-</sup>						
	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>3-</sup>						
	Reakcja Carota						
	Barwienie płomienia						

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>NH<sub>4</sub><sup>+</sup></b>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>						
	NH <sub>3</sub>						
	C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	NaOH						
	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	F <sup>-</sup>						
	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>						
	Br <sup>-</sup>						
	I <sup>-</sup>						
	SCN <sup>-</sup>						
	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>						
	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>4-</sup>						
	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>3-</sup>						
	Barwienie płomienia						

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				
Na <sup>+</sup>	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>						
	NH <sub>3</sub>						
	C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	NaOH						
	HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	F <sup>-</sup>						
	CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>						
	Br <sup>-</sup>						
	I <sup>-</sup>						
	SCN <sup>-</sup>						
	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>						
	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>						
	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>4-</sup>						
	Fe(CN) <sub>6</sub> <sup>3-</sup>						
	Barwienie płomienia						



**WNIOSKI Z PRZEPROWADZONEGO DOŚWIADCZENIA:**