

IMIĘ I NAZWISKO:.....GRUPA:..... NUMER ĆWICZENIA: **A4**

DATA WYKONANIA ĆWICZENIA:.....

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

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

CEL ĆWICZENIA:

.....

CZĘŚĆ TEORETYCZNA

Data oddania	Sprawdził	Uzyskana ilość punktów

OPRACOWANIE CZĘŚCI DOŚWIDCZALNEJ

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				
CO ₃ ²⁻	Mg ²⁺ w środow. zasado.						
	Mg ²⁺ bez środow.						
	2M HCl						
	Ag ⁺						
	Ba ²⁺						
	NH ₃						
	Molibdenian amonu						
	Pb ²⁺						
	Sr ²⁺						
	Ca ²⁺						
	Mn ²⁺						
	Cd ²⁺						
	Fe ²⁺						
	Fe ³⁺						

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				
PO₄³⁻	Mg ²⁺ w środo. zasado.						
	Mg ²⁺ bez śradow.						
	2M HCl						
	Ag ⁺						
	Ba ²⁺						
	NH ₃						
	Molibdenian amonu						
	Pb ²⁺						
	Sr ²⁺						
	Ca ²⁺						
	Mn ²⁺						
	Cd ²⁺						
	Fe ²⁺						
	Fe ³⁺						

KATION oraz opis postaci próbki do analizy	ODCZYNNIK STRĄCAJĄCY	ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY PRODUKTU	BADANIE ROZPUSZCZALNOŚCI OSADU				
			Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu				
SiO ₃ ²⁻	Mg ²⁺ w środow. zasado.						
	Mg ²⁺ bez środow.						
	2M HCl						
	Ag ⁺						
	Ba ²⁺						
	NH ₃						
	Molibdenian amoniaku						
	Pb ²⁺						
	Sr ²⁺						
	Ca ²⁺						
	Mn ²⁺						
	Cd ²⁺						
	Fe ²⁺						
	Fe ³⁺						

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				
SO ₄ ²⁻	Mg ²⁺ w środo. zasado.						
	Mg ²⁺ bez śradow.						
	2M HCl						
	Ag ⁺						
	Ba ²⁺						
	NH ₃						
	Molibdenian amonu						
	Pb ²⁺						
	Sr ²⁺						
	Ca ²⁺						
	Mn ²⁺						
	Cd ²⁺						
	Fe ²⁺						
	Fe ³⁺						
	Benzydyna						
	Rodizonian sodu						

KATION oraz opis postaci próbki do analizy	ODCZYNNIK STRĄCAJĄCY	ZAPIS REAKCJI NAZWA I CECHY PRODUKTU	BADANIE ROZPUSZCZALNOŚCI OSADU				
			Odczynnik, rozpuszczalność, reakcja, określenie i nazwa produktu				
SO ₃ ²⁻	Mg ²⁺ w środo. zasado.						
	Mg ²⁺ bez śradow.						
	2M HCl						
	Ag ⁺						
	Ba ²⁺						
	NH ₃						
	Molibdenian amonu						
	Pb ²⁺						
	Sr ²⁺						
	Ca ²⁺						
	Mn ²⁺						
	Cd ²⁺						
	Fe ²⁺						
	Fe ³⁺						
	Benzydyna						
	Rodizonian sodu						
	KMnO ₄						
	Cr ₂ O ₇ ²⁻						

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				
$C_2O_4^{2-}$	Mg^{2+} w środow. zasado.						
	Mg^{2+} bez środow.						
	2M HCl						
	Ag^+						
	Ba^{2+}						
	NH_3						
	Molibdenian amonu						
	Pb^{2+}						
	Sr^{2+}						
	Ca^{2+}						
	Mn^{2+}						
	Cd^{2+}						
	Fe^{2+}						
	Fe^{3+}						
	Benzydyna						
	Rodizonian sodu						

WNIOSKI Z PRZEPROWADZONEGO DOŚWIADCZENIA: