

Дата _____




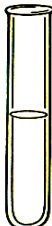
КАЧЕСТВЕННЫЕ РЕАКЦИИ НА КАТИОНЫ III АНАЛИТИЧЕСКОЙ ГРУППЫ



Цель работы:

Заполните таблицу, выполнив анализ катионов согласно методическим указаниям.

Катион	Реагент, условия	Уравнение аналитической реакции	Наблюдение
Ca^{2+}	реакция окрашивания пламени		A hand holding a test tube over a Bunsen burner flame, illustrating a flame test.
Ca^{2+}	серная кислота		A test tube, a microscope, and a petri dish, representing various laboratory techniques.
Ca^{2+}	гексоцианоферрат (II) калия		A test tube containing a liquid, representing a chemical reaction.
Ca^{2+}	оксалат аммония		A test tube containing a liquid, representing a chemical reaction.

Ba^{2+}	реакция окрашивания пламени		
Ba^{2+}	серная кислота		
Ba^{2+}	оксалат аммония		
Ba^{2+}	хромат калия		



Применение катионов III аналитической группы (*заполните таблицу*):

Формула	Латинское название	Применение




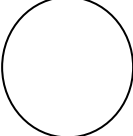
Дата _____

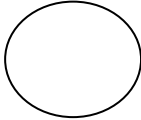




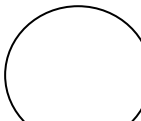
КАЧЕСТВЕННЫЕ РЕАКЦИИ НА КАТИОНЫ IV АНАЛИТИЧЕСКОЙ ГРУППЫ



Цель работы:

Заполните таблицу, выполнив анализ катионов согласно методическим указаниям.

Катион	Реагент, условия	Уравнение аналитической реакции	Наблюдение
Al^{3+}	гидроксиды щелочных металлов		
Al^{3+}	хлорид аммония		
Al^{3+}	сульфид аммония (натрия)		
Al^{3+}	ализарин		

Al^{3+}	нитрат кобальта – образование тенаровой сини		
Zn^{2+}	гидроксиды щелочных металлов		
Zn^{2+}	сульфид аммония (натрия)		
Zn^{2+}	гесацианоферрат (II) калия		
Zn^{2+}	гесацианоферрат (III) калия		
Zn^{2+}	нитрат кобальта – реакция образования зелени Ринмана		



Применение катионов IV аналитической группы (*заполните таблицу*):

Формула	Латинское название	Применение