

# Лабораторная работа №1.

## Тема: Идентификация неорганических веществ.



си<sup>2+</sup>

# Задание 1: Выполните характеристических реакций на катионы

**Выполнение реакции:** В пробирку помещают 1-2 капли исследуемого раствора, прибавляют 5-6 капель реактива Несслера.



Ион	Реагент	Уравнение реакции

Наблюдаемый эффект	Условия выполнения	Мешающие ионы





**Выполнение реакции.** В пробирку помещают 3-4 капли исследуемого раствора, прибавляют 4-5 капель оксалата аммония. Если осадок не выпадает, пробирку необходимо слегка подогреть.



Ион	Реагент	Уравнение реакции

Наблюдаемый эффект	Условия выполнения	Мешающие ионы

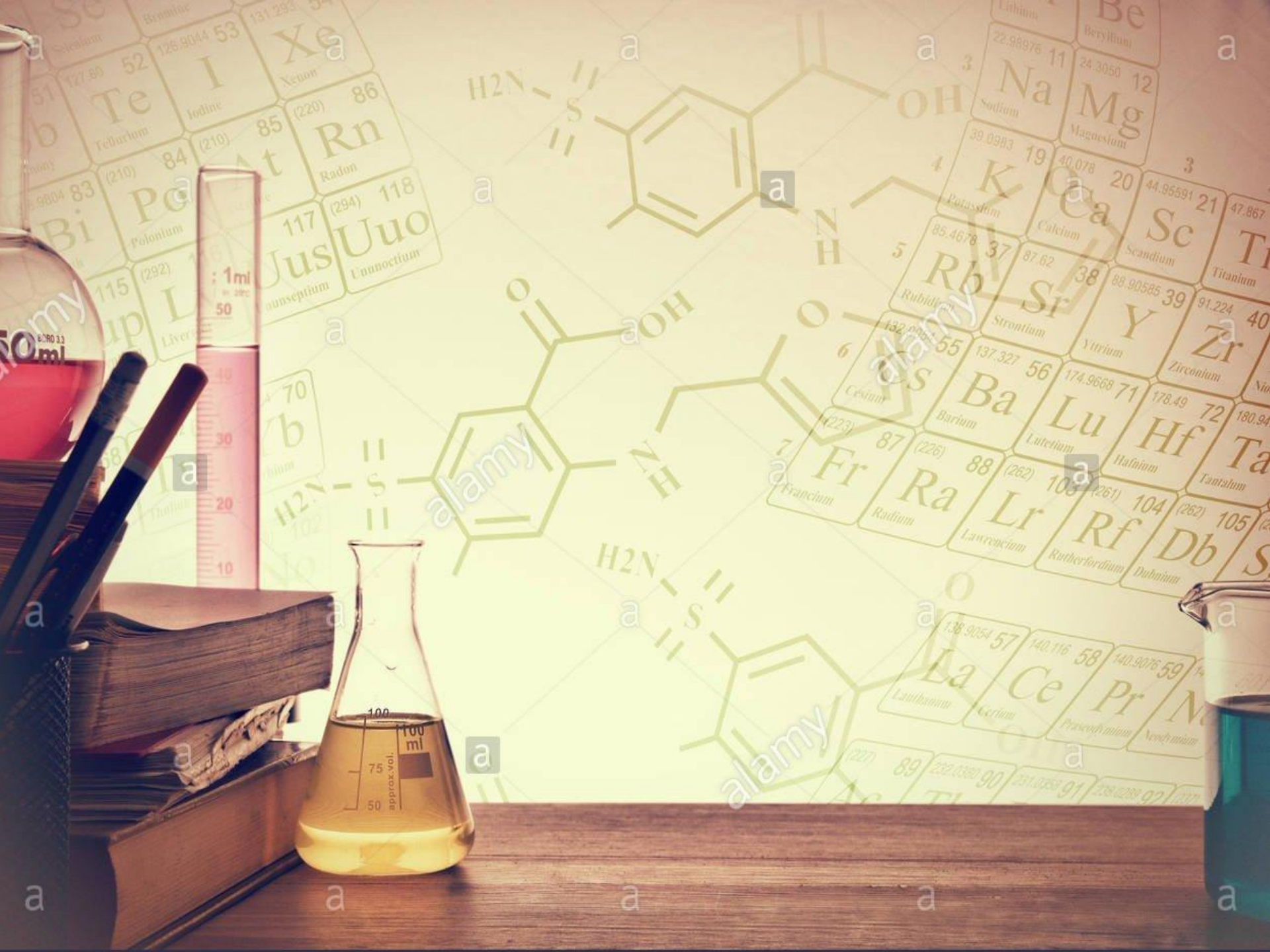




**Выполнение реакции. В пробирку помещают 1-2 капли раствора соли бария, 5 капель раствора  $K_2Cr_2O_7$ , 5 капель ацетата натрия и нагревают пробирку на водяной бане.**







Periodic table elements visible in the background include:

Li	Be	B	C	N	O	F	Ne											
Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar											
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Cobalt	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe	
Cs	Ba	La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu		
Fr	Ra	Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	American	Lawrencium	Rutherfordium	Dubnium	Seaborgium	Bohrium	Hassium	Meitnerium	Darmstadtium	Roentgenium	Copernicium



