





The background of the slide is a light gray gradient with several realistic water droplets of various sizes scattered across it. The droplets have highlights and shadows, giving them a three-dimensional appearance.

ХИМИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ РАСТВОРОВ ЭТИЛОВОГО СПИРТА ЧЕРНОЙ СМОРОДИНЫ, ЯБЛОКА, КЛЮКВЫ, КОРИЦЫ И ГРЕЙПФРУТА

РАСТВОР ЭТИЛОВОГО СПИРТА ЧЕРНОЙ СМОРОДИНЫ




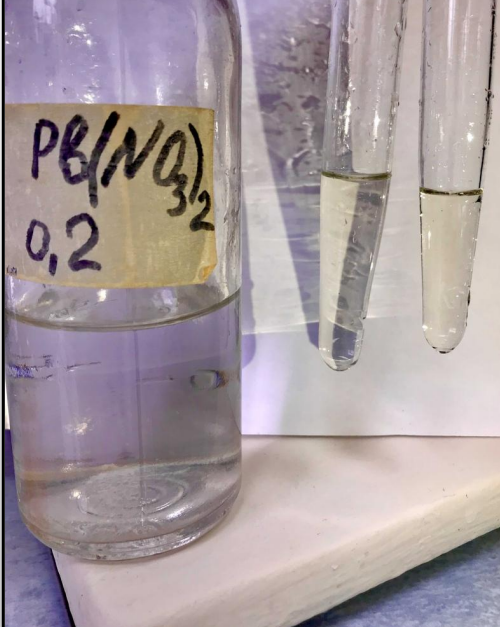
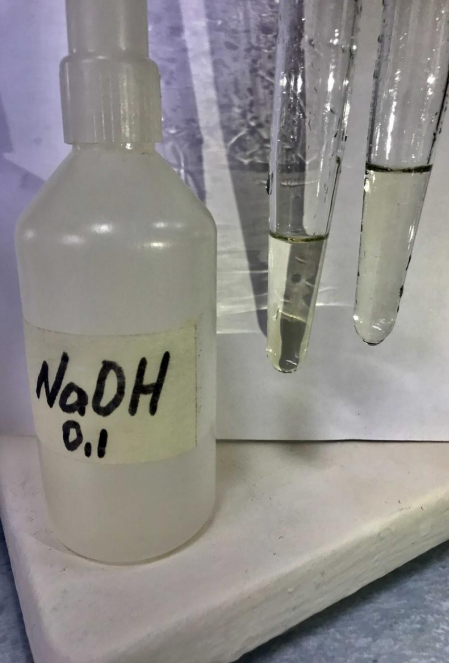
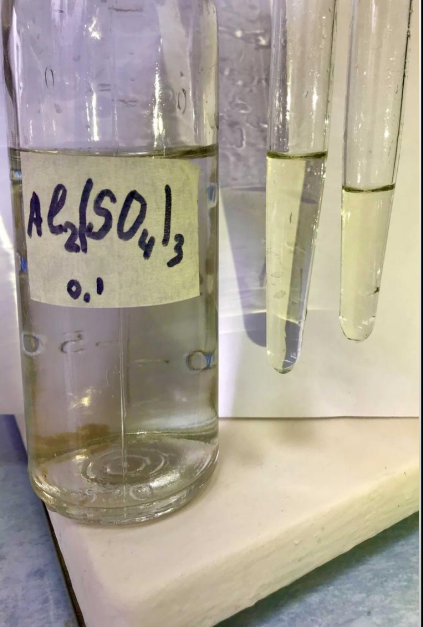

Раствор этилового спирта черной смородины со следующими реагентами

	FeCl_3 (0,2)	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ (0,2)	NaOH (0,1)	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ (0,1)	$\text{CuSO}_4 + \text{NaOH} = \text{Cu}(\text{OH})_2$
Признаки реакции	Изменение окраски раствора	Образование осадка	Изменение окраски раствора		
	 				

РАСТВОР ЭТИЛОВОГО СПИРТА ЯБЛОКА




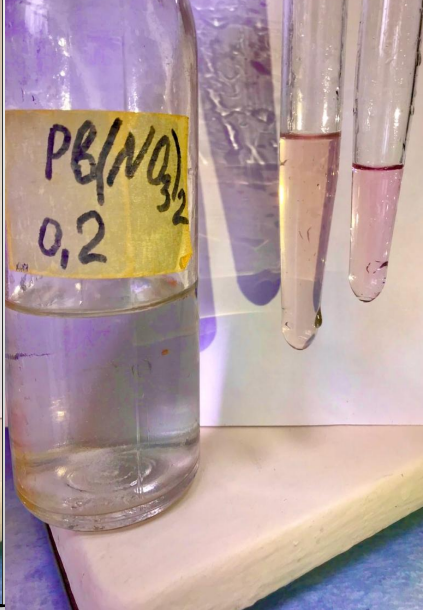
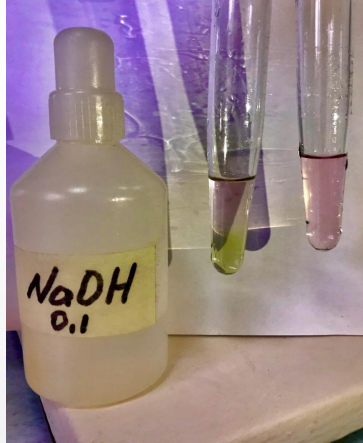
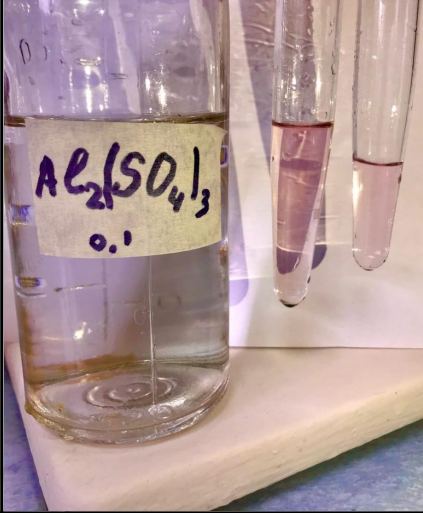

Раствор этилового спирта яблока со следующими реагентами

	FeCl_3 (0,2)	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ (0,2)	NaOH (0,1)	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ (0,1)	$\text{CuSO}_4 + \text{NaOH} = \text{Cu}(\text{OH})_2$
Признак реакции	Изменение окраски раствора 				Изменение окраски раствора 

РАСТВОР ЭТИЛОВОГО СПИРТА КЛЮКВЫ



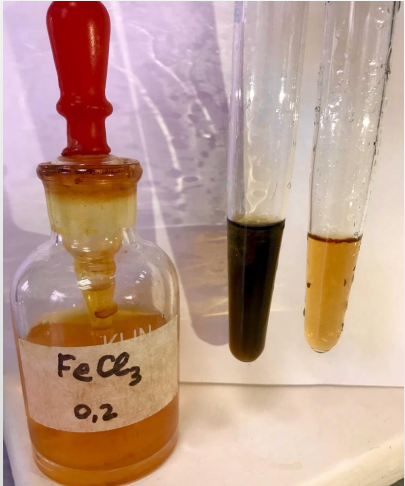

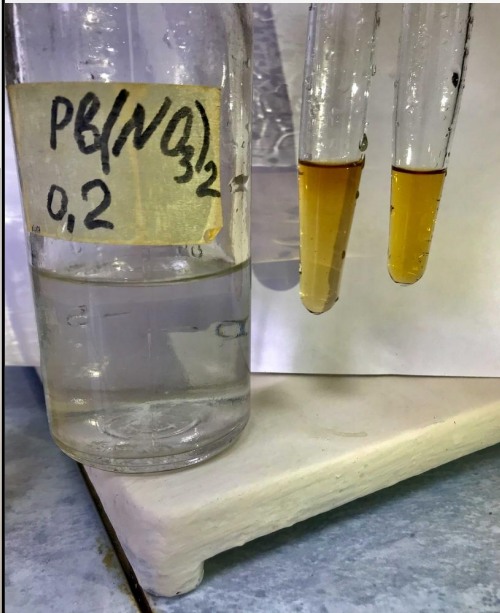
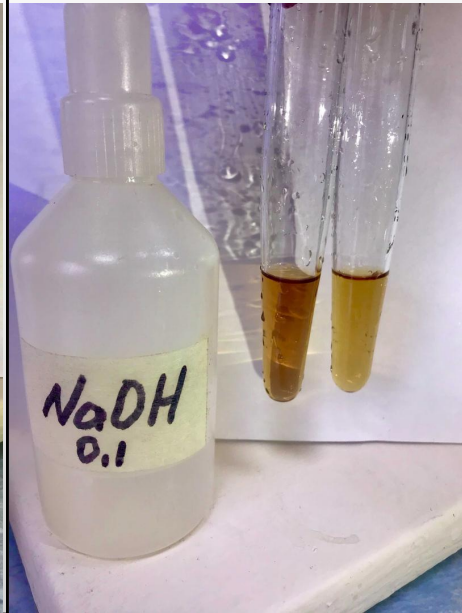
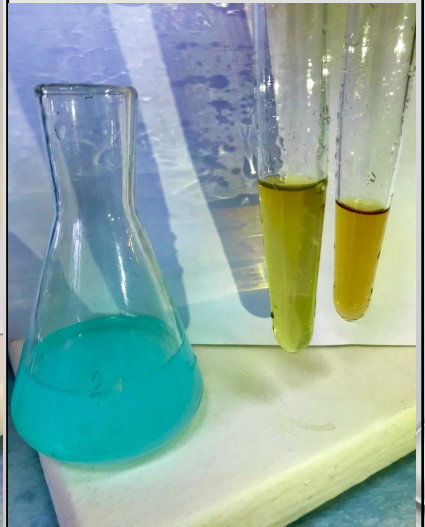
Раствор этилового спирта клюквы со следующими реагентами

	FeCl_3 (0,2)	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ (0,2)	NaOH (0,1)	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ (0,1)	$\text{CuSO}_4 + \text{NaOH} = \text{Cu}(\text{OH})_2$
Признак реакции	Изменение окраски раствора		Изменение окраски раствора		Изменение окраски раствора
					

РАСТВОР ЭТИЛОВОГО СПИРТА КОРИЦЫ



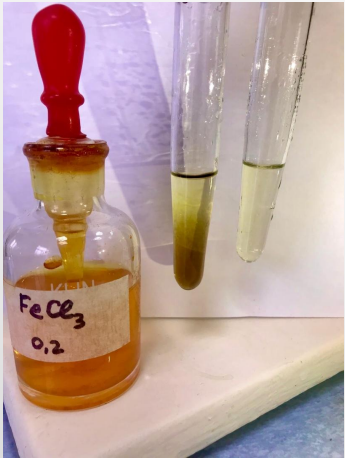
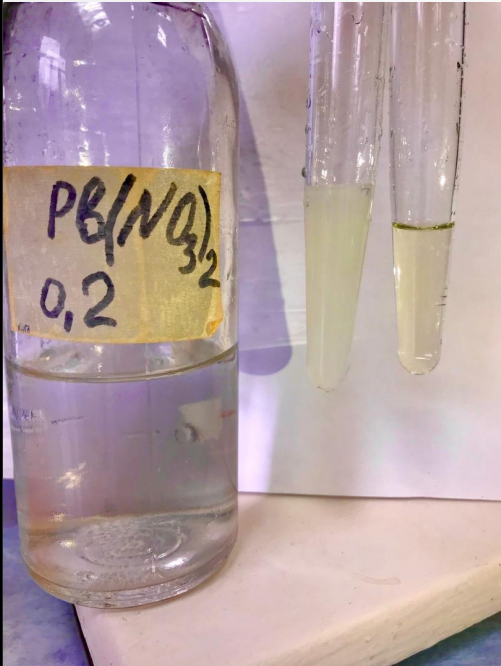
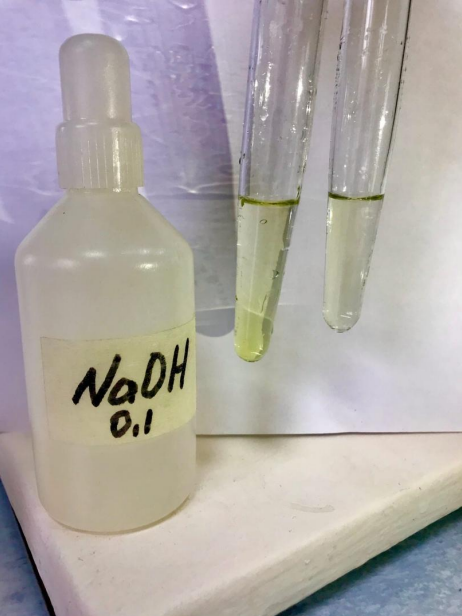
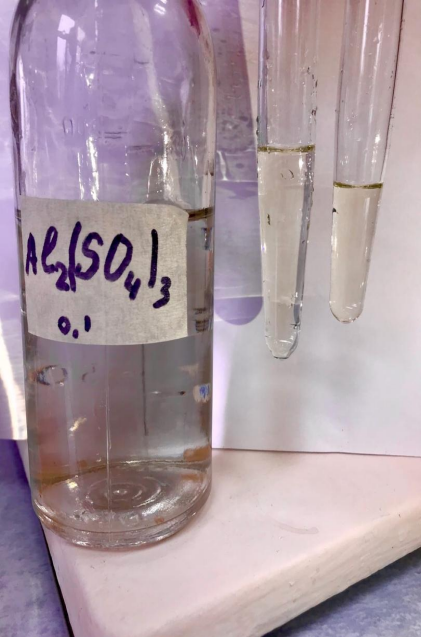
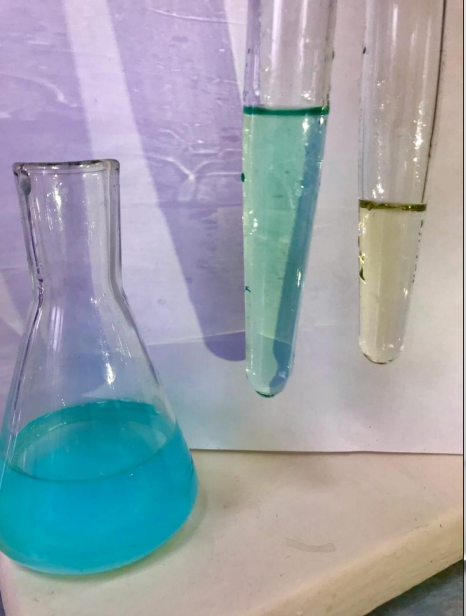
Раствор этилового спирта корицы со следующими реагентами

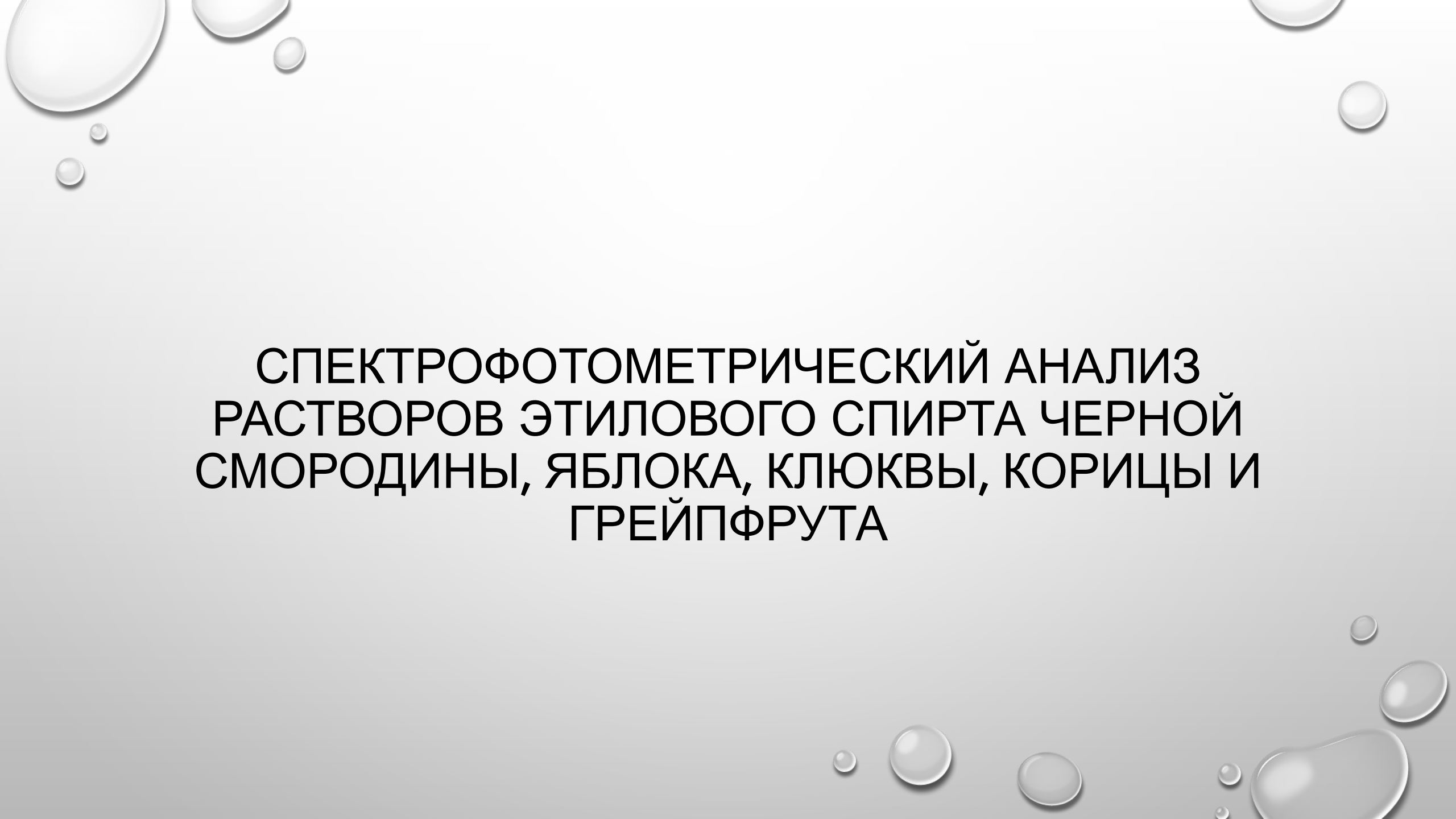
	FeCl ₃ (0,2)	Pb(NO ₃) ₂ (0,2)	NaOH (0,1)	Al ₂ (SO ₄) ₃ (0,1)	CuSO ₄ +NaOH=Cu(OH) ₂
Признаки реакции	<p>Изменение окраски раствора</p>  	<p>Изменение окраски раствора</p> 	<p>Изменение окраски раствора</p> 	<p>Изменение окраски раствора</p> 	<p>Изменение окраски раствора</p> 

РАСТВОР ЭТИЛОВОГО СПИРТА ГРЕЙПФРУТА



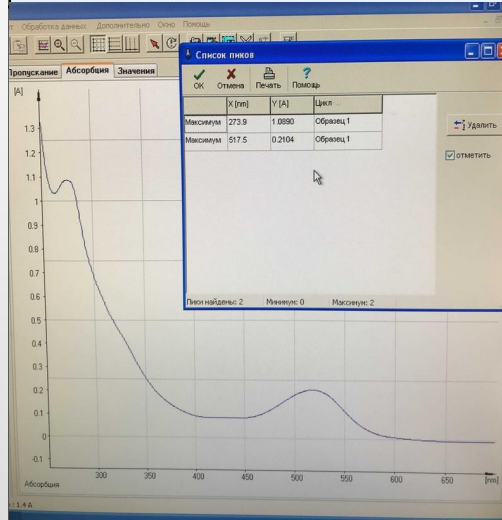
Раствор этилового спирта грейпфрута со следующими реагентами

	FeCl_3 (0,2)	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ (0,2)	NaOH (0,1)	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ (0,1)	$\text{CuSO}_4 + \text{NaOH} = \text{Cu}(\text{OH})_2$
П р и з н а к р е а к ц и и	Изменение окраски раствора 		Изменение окраски раствора 		Изменение окраски раствора 

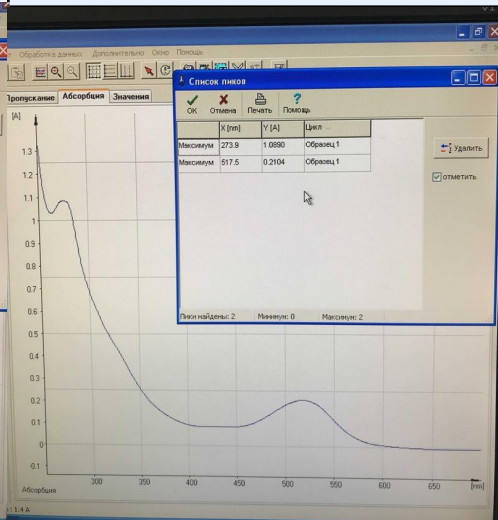


СПЕКТРОФОТОМЕТРИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ
РАСТВОРОВ ЭТИЛОВОГО СПИРТА ЧЕРНОЙ
СМОРОДИНЫ, ЯБЛОКА, КЛЮКВЫ, КОРИЦЫ И
ГРЕЙПФРУТА

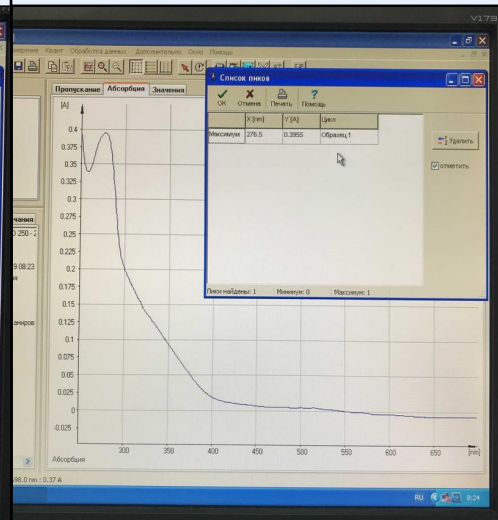
Клюква



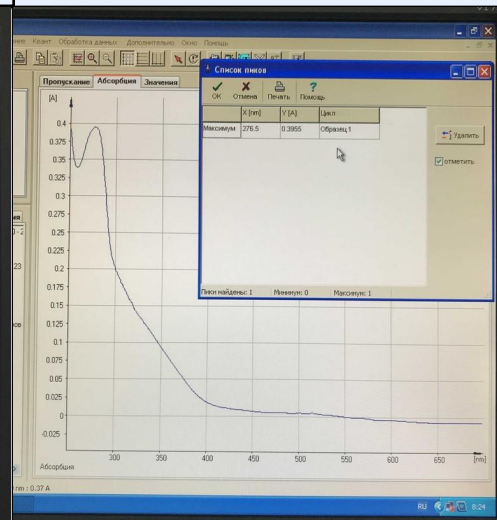
Яблоко



Грейпфрут



Черная смородина



Корица

