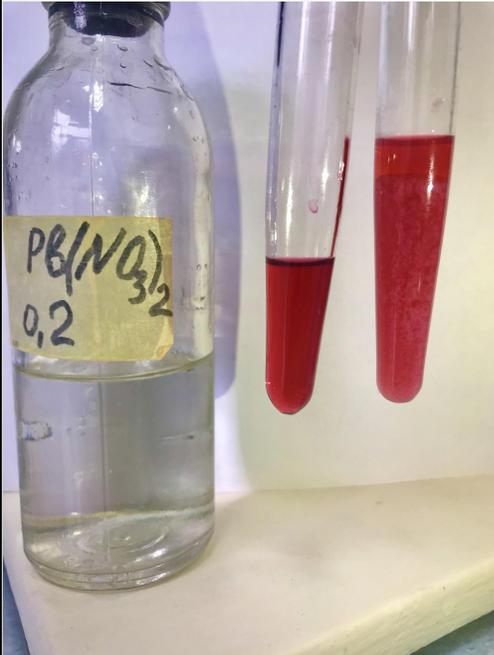
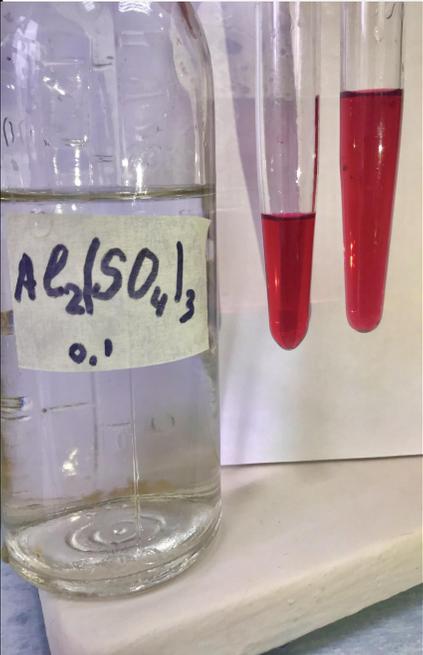
The background of the slide is a light gray gradient with several realistic water droplets of various sizes scattered across it. The droplets have highlights and shadows, giving them a three-dimensional appearance.

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

# РАСТВОР ЭТИЛОВОГО СПИРТА ЧЕРНОЙ СМОРОДИНЫ



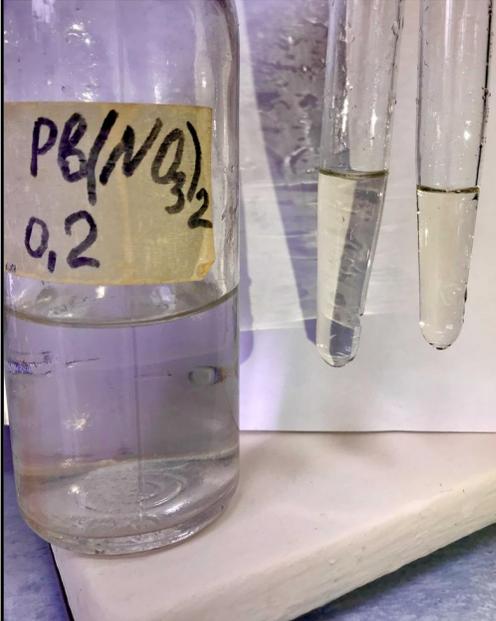
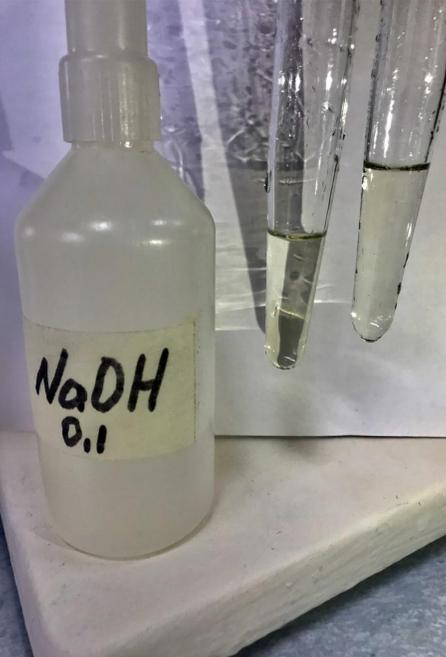
Раствор этилового спирта черной смородины со следующими реагентами

	$\text{FeCl}_3$ (0,2)	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ (0,2)	$\text{NaOH}$ (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



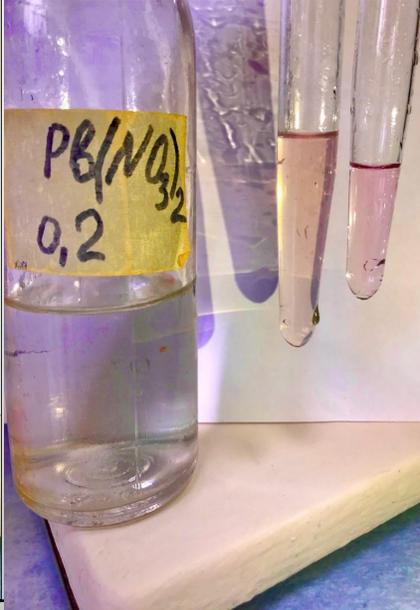
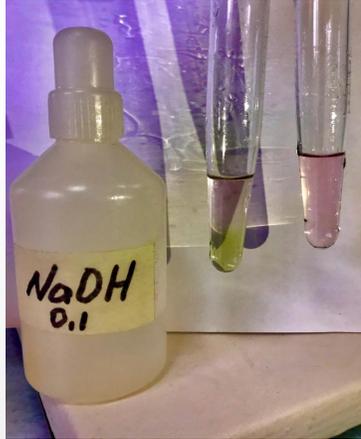
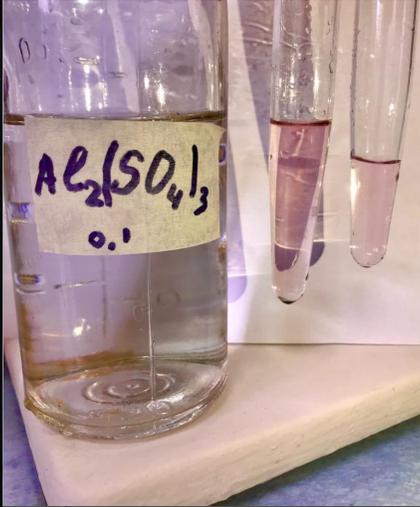
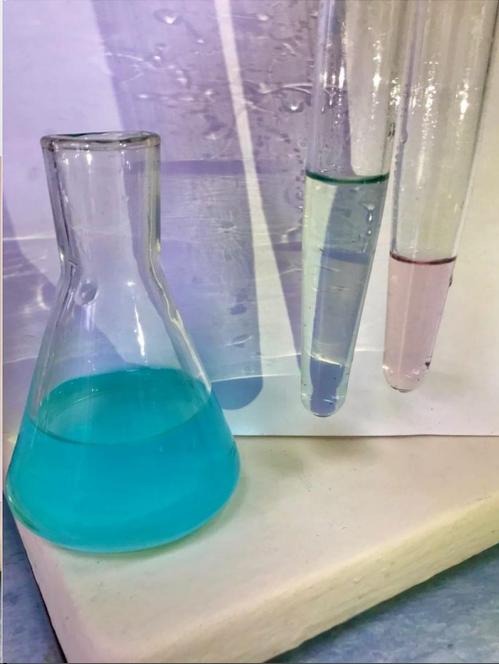
Раствор этилового спирта яблока со следующими реагентами

	$\text{FeCl}_3$ (0,2)	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ (0,2)	$\text{NaOH}$ (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



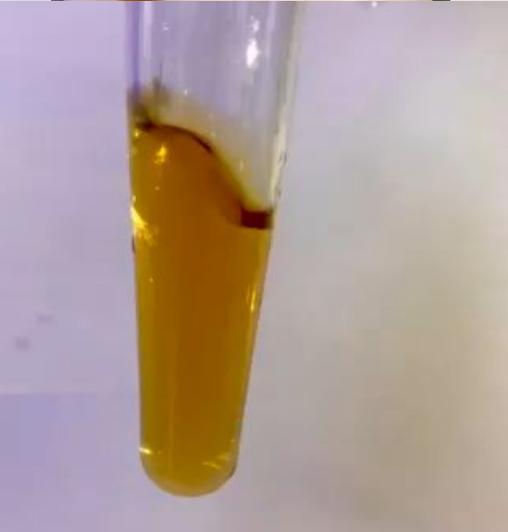
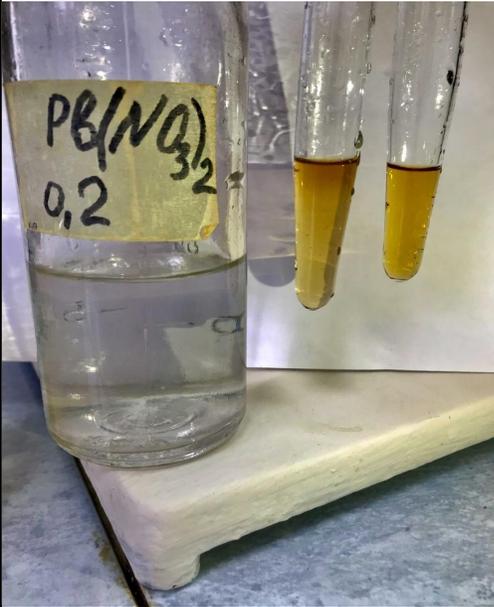
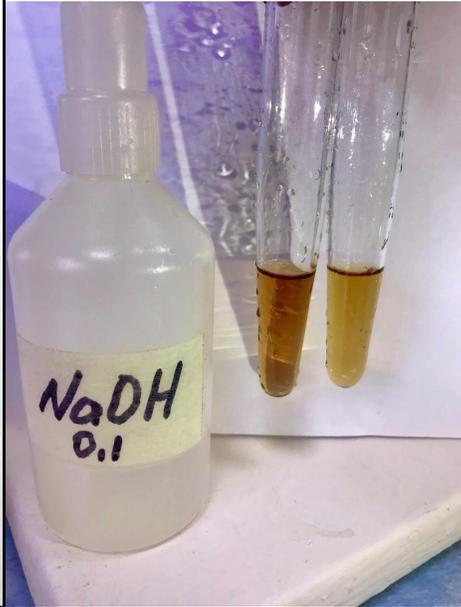
Раствор этилового спирта клюквы со следующими реагентами

	$\text{FeCl}_3$ (0,2)	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ (0,2)	$\text{NaOH}$ (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
					

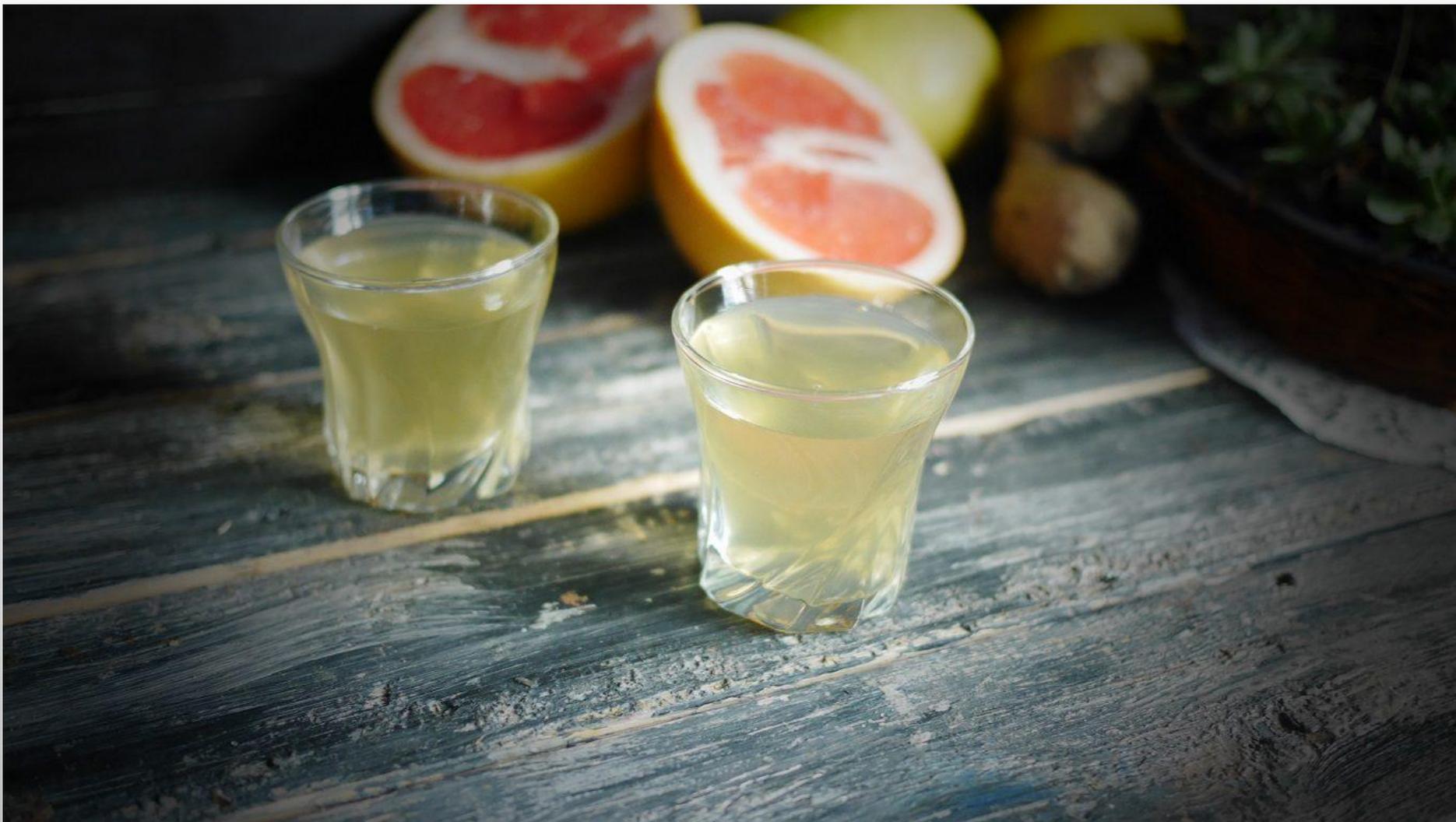
# РАСТВОР ЭТИЛОВОГО СПИРТА КОРИЦЫ



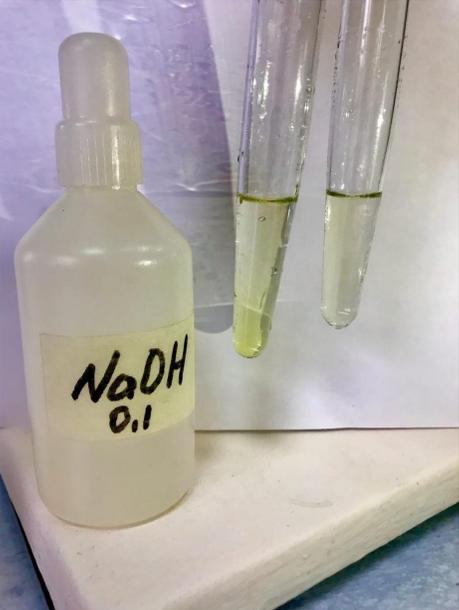
Раствор этилового спирта корицы со следующими реагентами

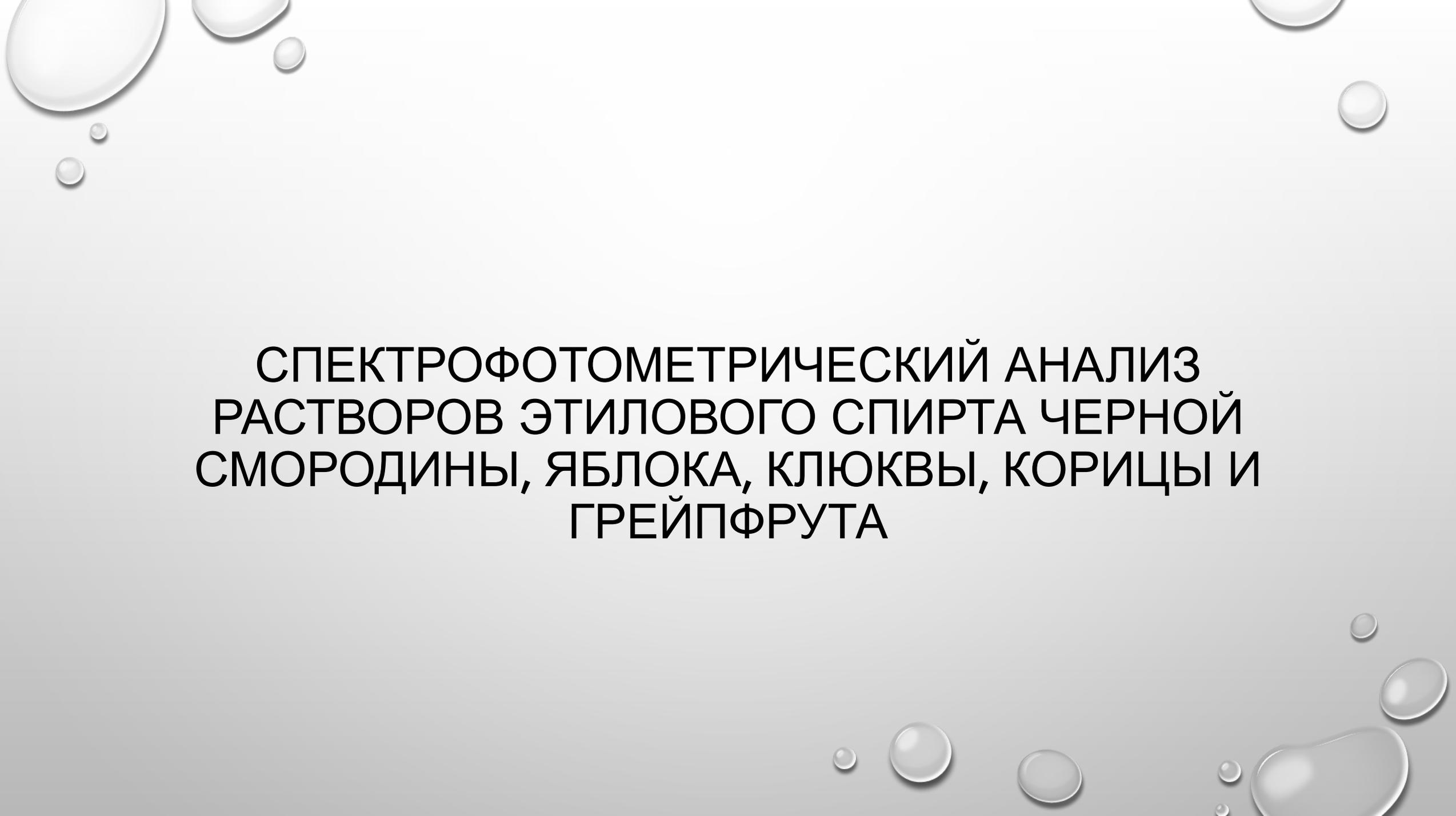
	FeCl <sub>3</sub> (0,2)	Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> (0,2)	NaOH (0,1)	Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> (0,1)	CuSO <sub>4</sub> +NaOH=Cu(OH) <sub>2</sub>
Признаки реакции	<p>Изменение окраски раствора</p>  	<p>Изменение окраски раствора</p> 	<p>Изменение окраски раствора</p> 	<p>Изменение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

# РАСТВОР ЭТИЛОВОГО СПИРТА ГРЕЙПФРУТА



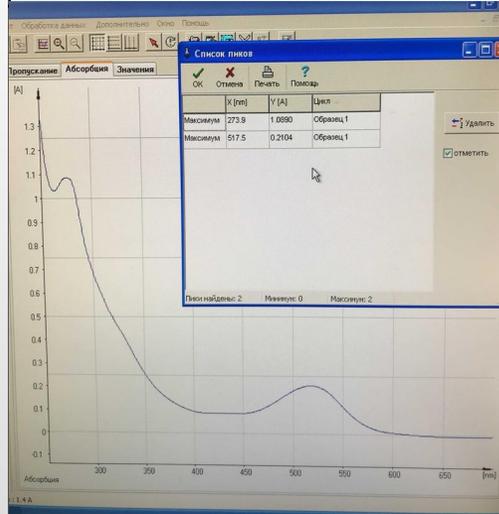
Раствор этилового спирта грейпфрута со следующими реагентами

	$\text{FeCl}_3$ (0,2)	$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ (0,2)	$\text{NaOH}$ (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 

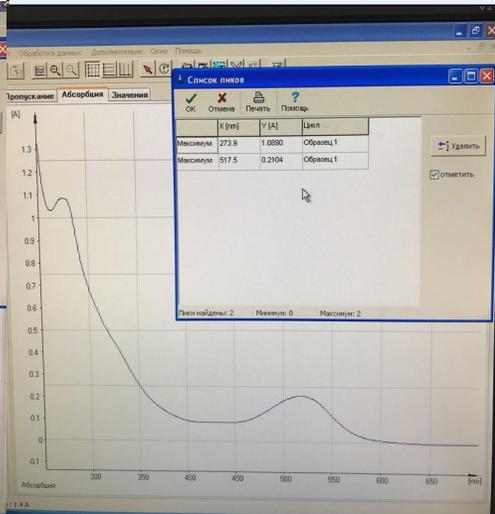


СПЕКТРОФОТОМЕТРИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ  
РАСТВОРОВ ЭТИЛОВОГО СПИРТА ЧЕРНОЙ  
СМОРОДИНЫ, ЯБЛОКА, КЛЮКВЫ, КОРИЦЫ И  
ГРЕЙПФРУТА

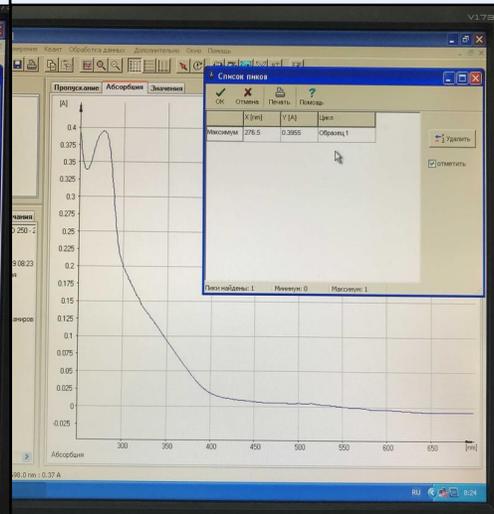
# Клюква



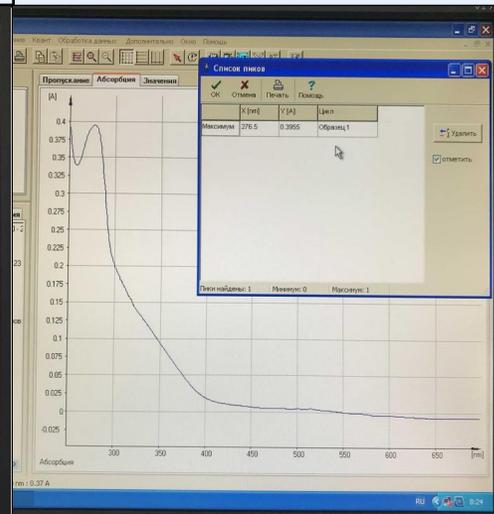
# Яблоко



# Грейпфрут



# Черная смородина



# Корица

