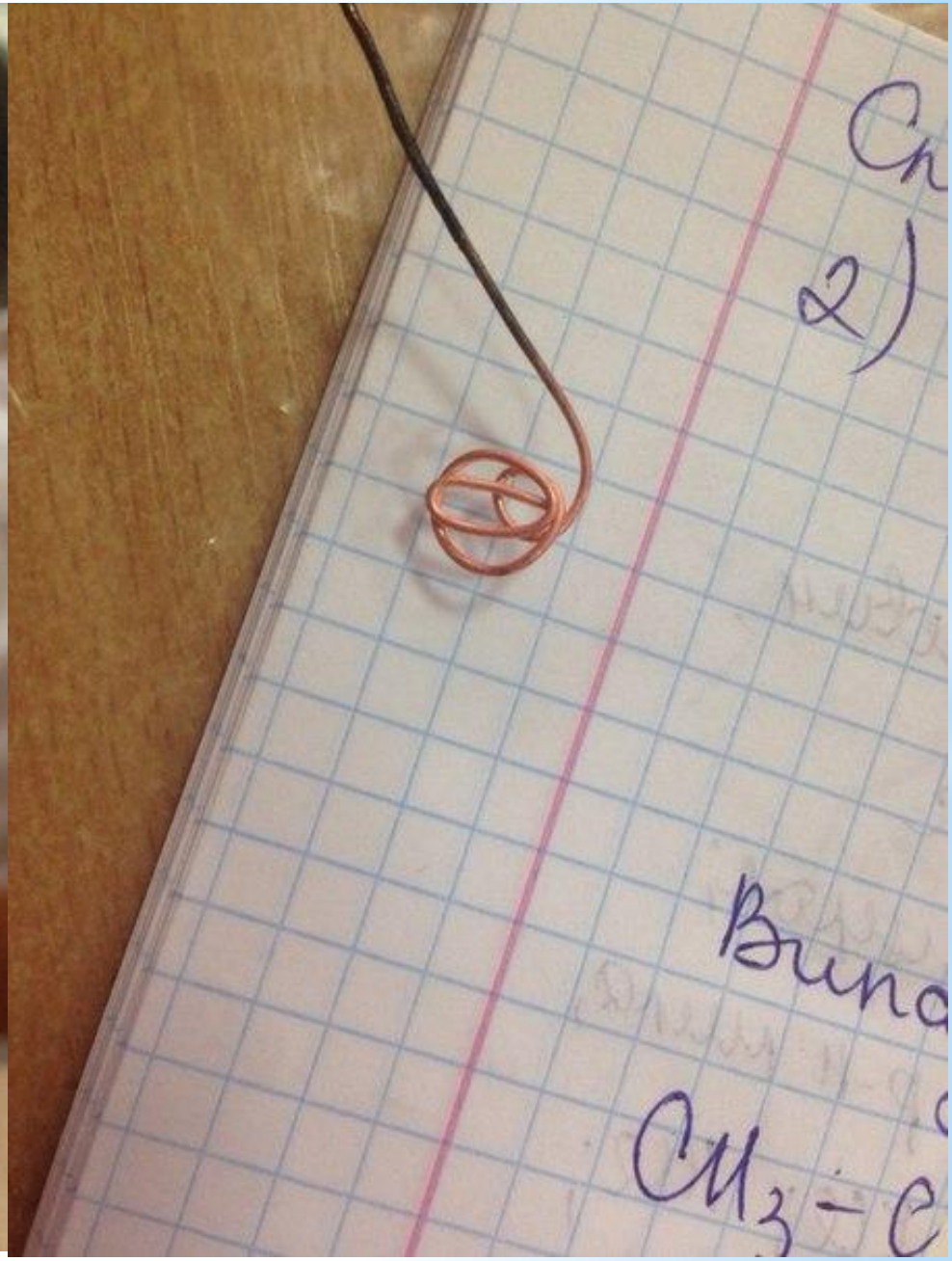
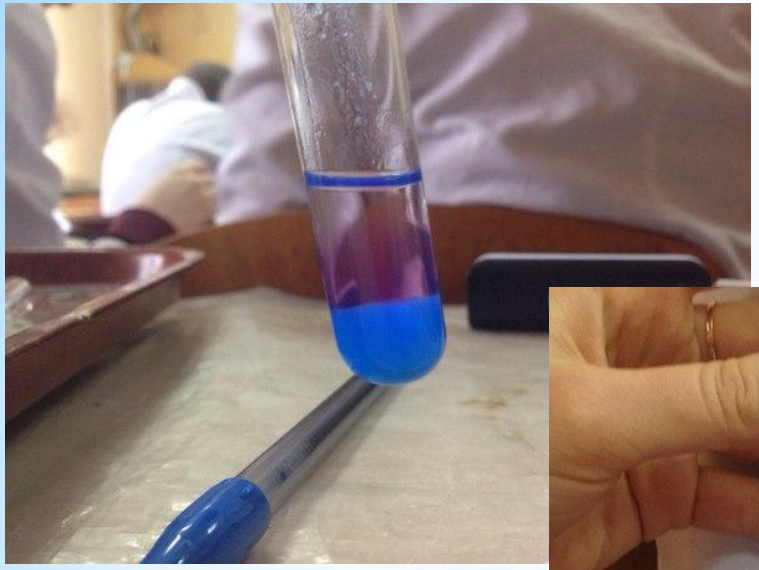
* Якісні реакції органічних речовин

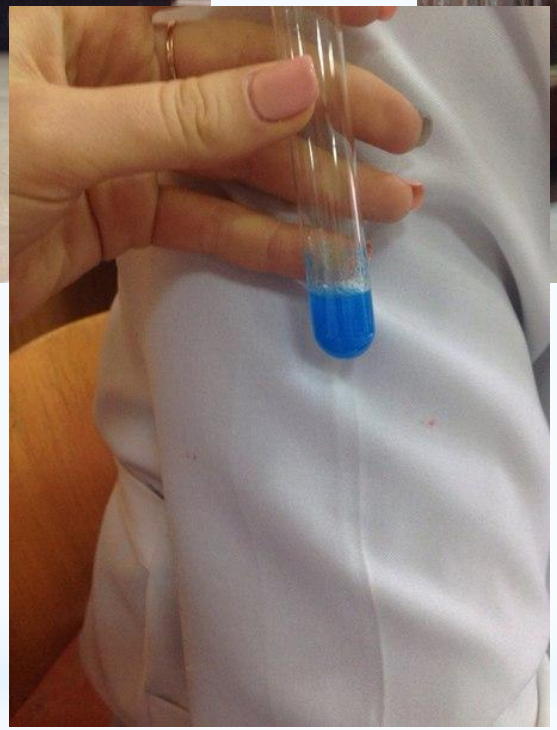
Хімічні властивості

Окислення спиртів

$$CH_3-CH_2-OH + CuO \xrightarrow{t^0} CH_3-C(=O)H + Cu + H_2O$$


2)
Buna
CH3-C





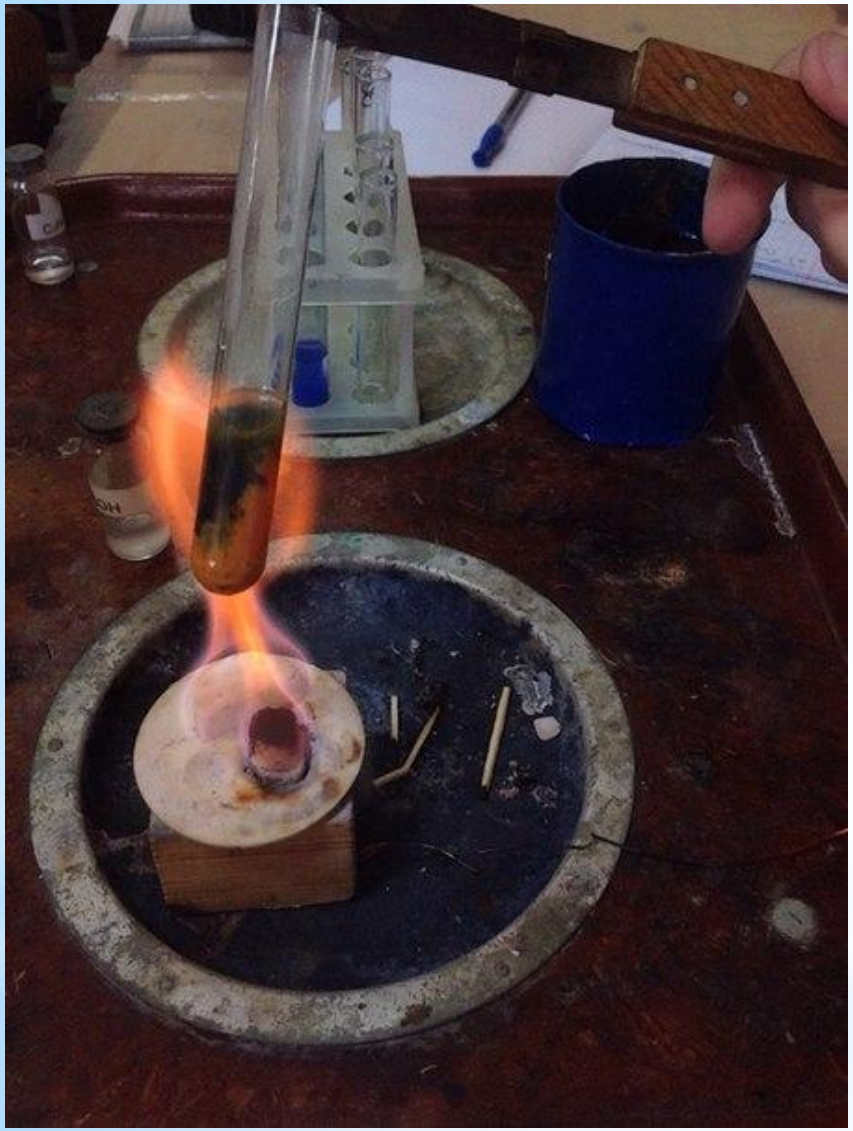
*Cu(OH)2-блакитний осад

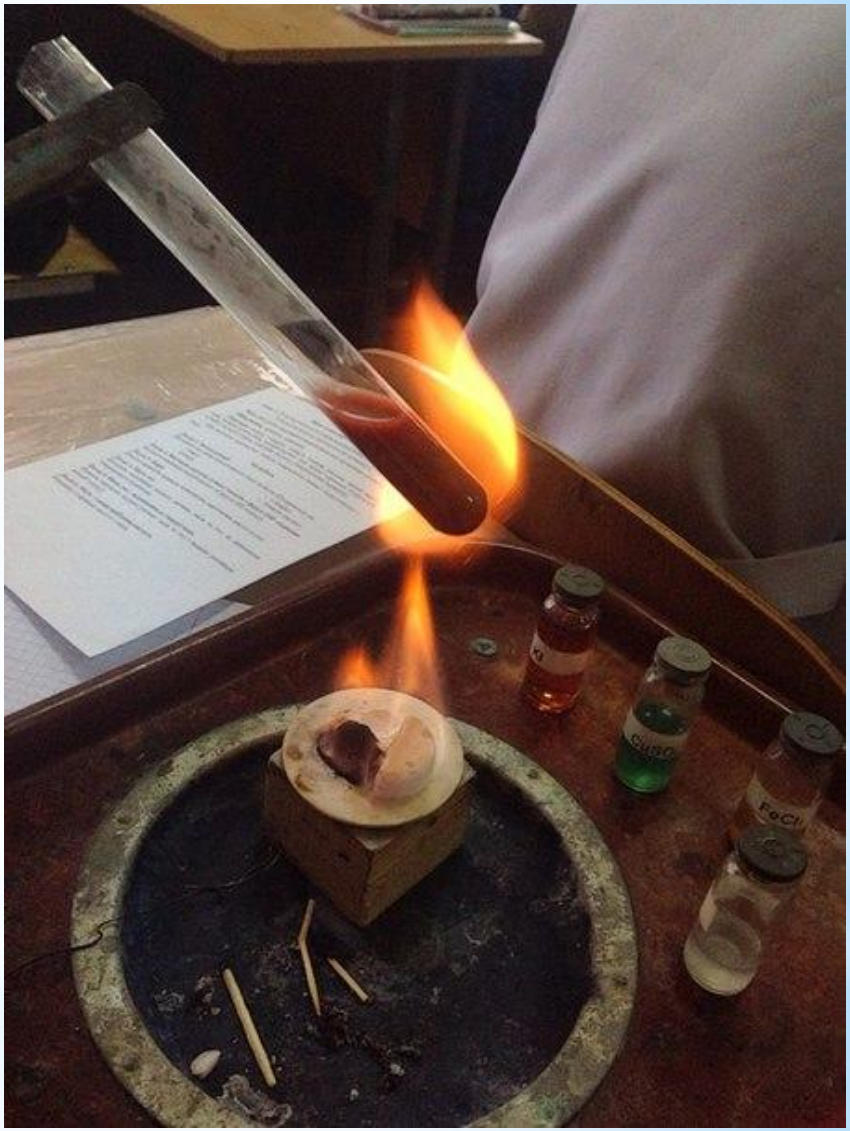
Альдегиды

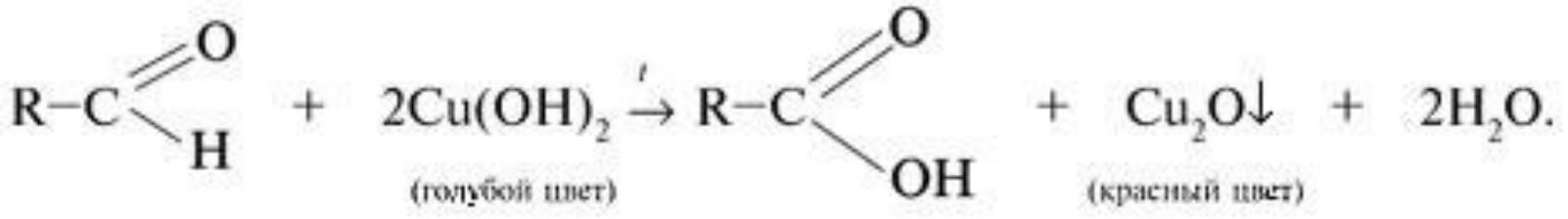
При нагревании с гидроксидом меди (II) цвет осадка меняется с синего на красный

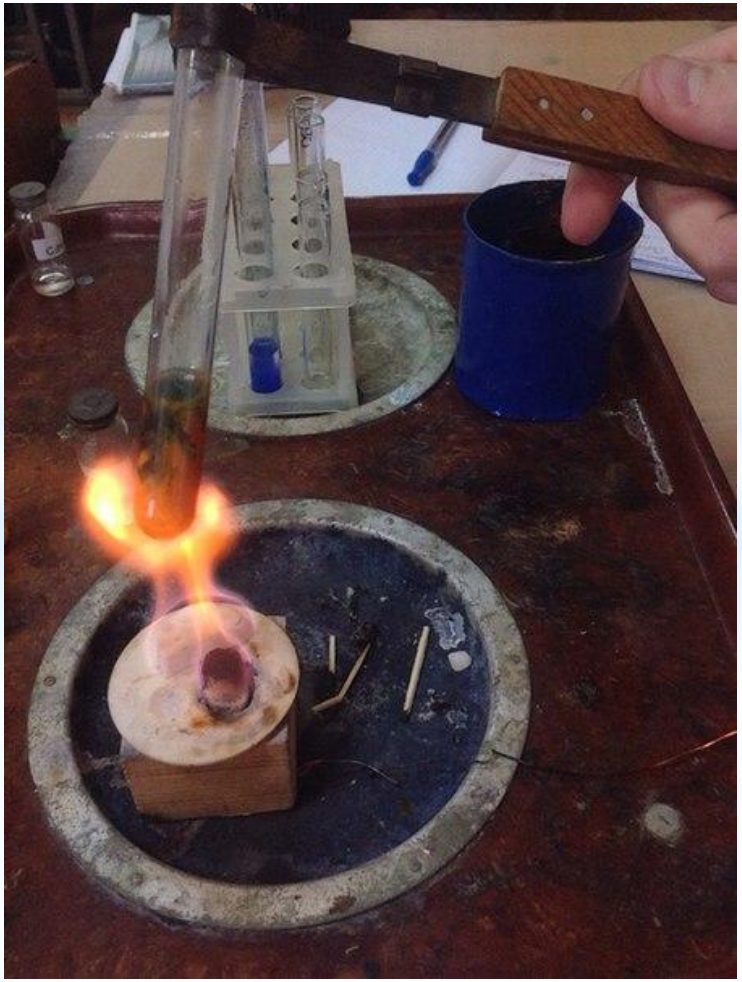
$$CH_3 - \underset{\underset{H}{|}}{C} = O + 2\,Cu(OH)_2 \xrightarrow{t} CH_3 - \underset{\underset{OH}{|}}{C} = O +$$

$$+ Cu_2O + 2\,H_2O$$

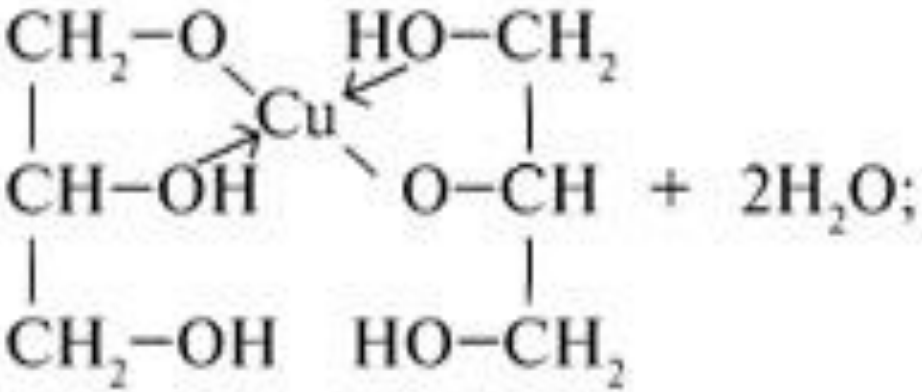




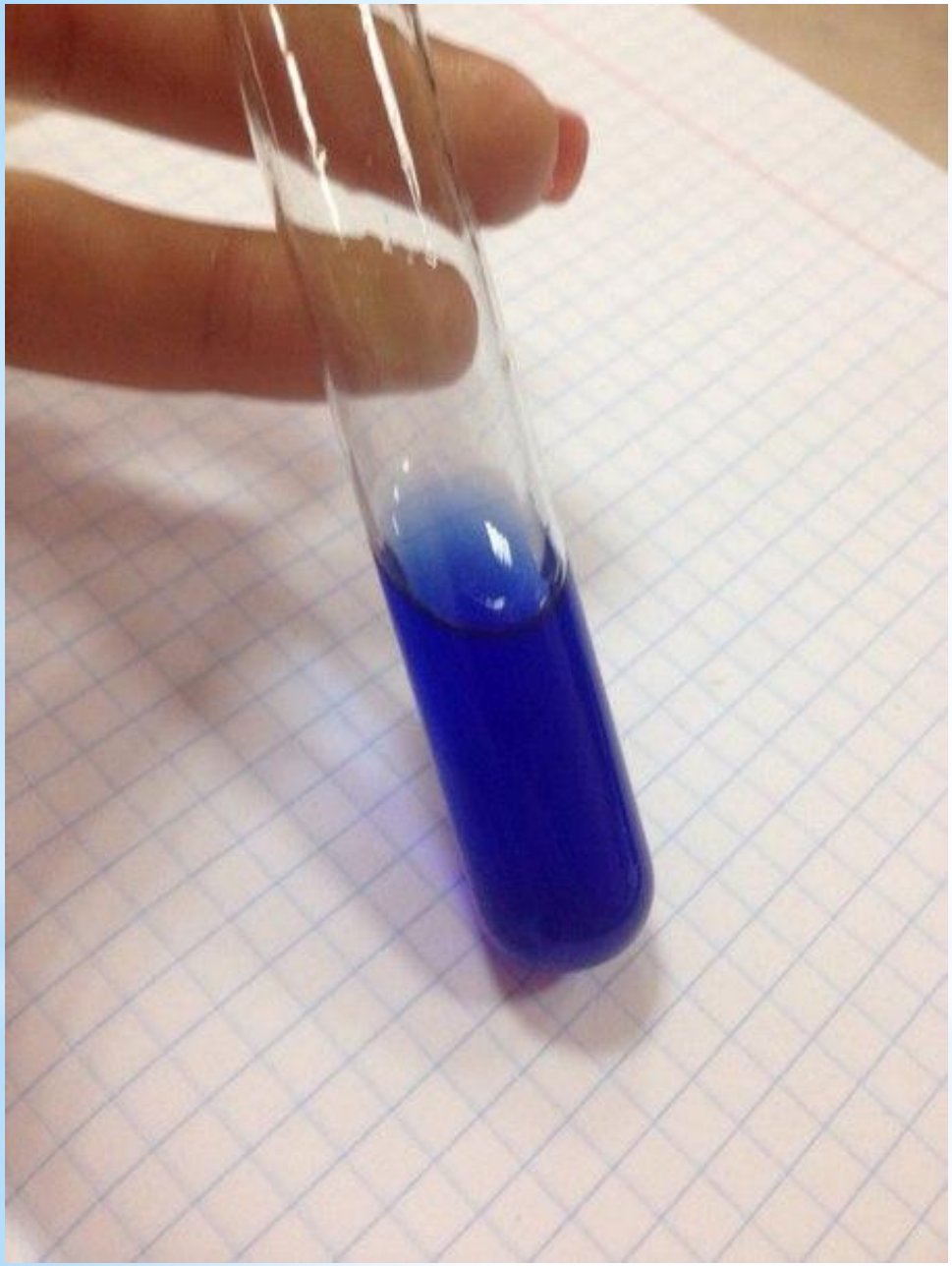

R−C
O
H
+
2Cu(OH)2
t
→
R−C
O
OH
+
Cu2O↓
+
2H2O.
(голубой цвет)
(красный цвет)



$$2C_3H_5(OH)_3 + Cu(OH)_2 =$$



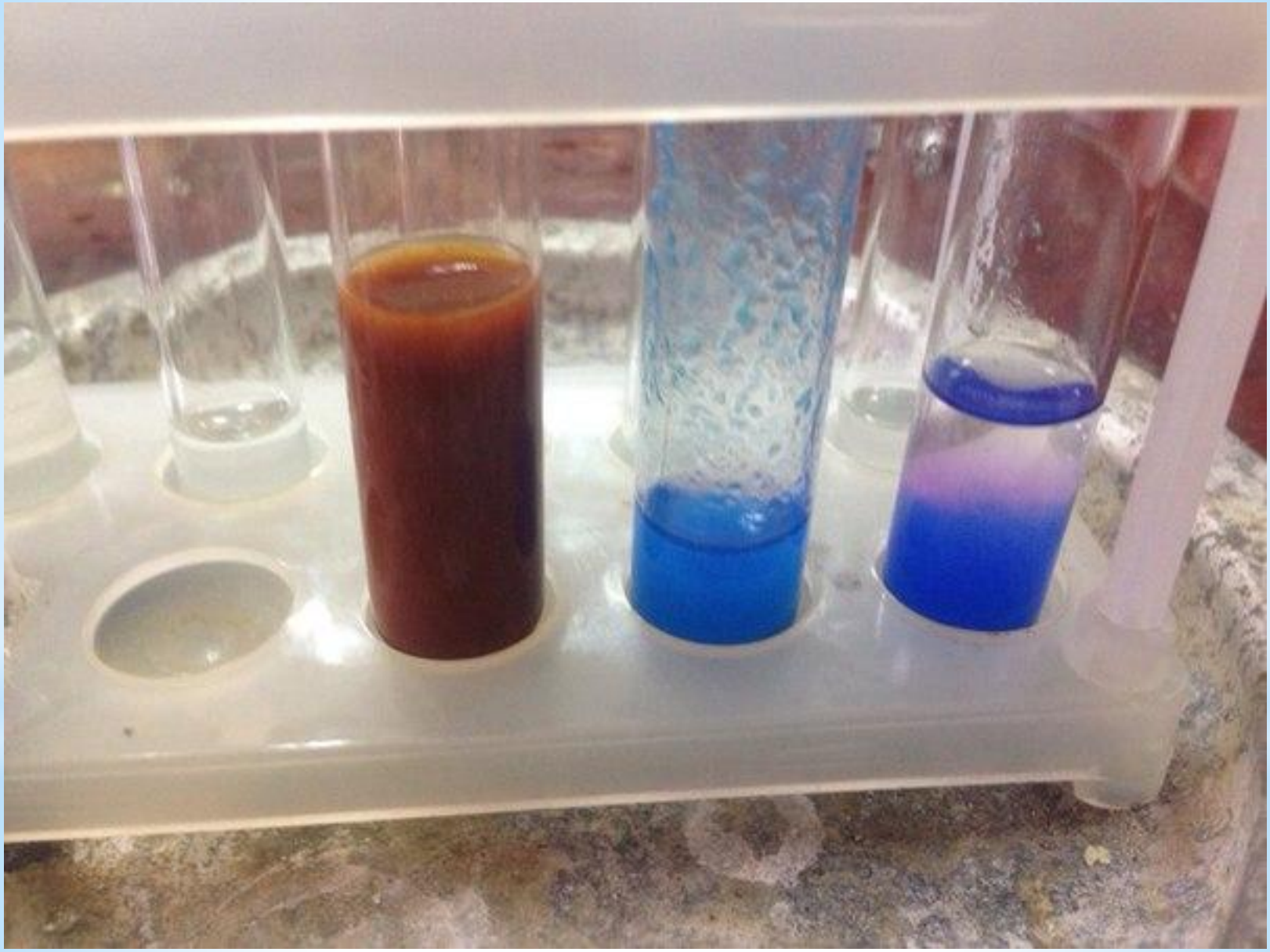
$$+ \ 2H_2O;$$



* Утворення яскраво-синього кольору забарвлення комплексної солі купрум гліцерату

* $Cu(OH)_2+2CH_3COOH=(CH_3COO)_2Cu+2H_2O$

$3CH_3COONa+FeCl_3=(CH_3COO)_3Fe+3NaCl$



*+Br2

*Практична робота учнів 11-МК класу Вараниці Катерини і Тарасюка Владислава