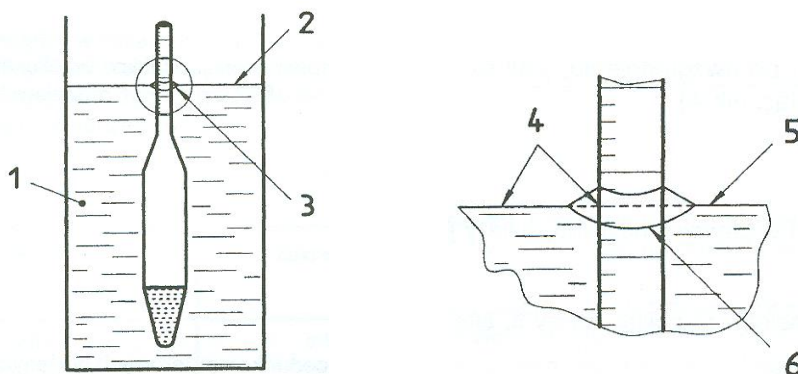


Nazwa ćwiczenia: Oznaczanie gęstości cieczy

I. Imię i nazwisko słuchacza

II. Oznaczanie gęstości cieczy przezroczystej metodą areometryczną



1- ciecz, 2 – pozioma płaszczyzna powierzchni cieczy, 3 – dolna krawędź menisku,
4 – miejsce odczytu wskazania areometru, 5 – pozioma płaszczyzna powierzchni cieczy, 6 - menisk

Próbka 1 gęstość cieczy: g/cm³; temp. pomiaru: °C

Próbka 2 gęstość cieczy: g/cm³; temp. pomiaru: °C

III. Oznaczanie gęstości cieczy metodą wagową

Próbka 3/1 (faza górna) objętość cieczy: g/cm³; temp. pomiaru: °C

Próbka 3/2 (faza dolna) objętość cieczy: g/cm³; temp. pomiaru: °C

	Próbka 3/1 (faza górna)		
	Pomiar 1	Pomiar 2	Pomiar 3
masa naczynia, g			
masa naczynia z próbką, g			
masa próbki, g			
gęstość cieczy, g/cm ³			
gęstość cieczy, kg/m ³			

	Próbka 3/2 (faza dolna)		
	Pomiar 1	Pomiar 2	Pomiar 3
masa naczynia, g			
masa naczynia z próbką, g			
masa próbki, g			
gęstość cieczy, g/cm ³			
gęstość cieczy, kg/m ³			

IV. Obliczanie średniej arytmetycznej i niepewności standardowej

Próbka 3/1 (faza górna)

średnia arytmetyczna: odchylenie standardowe: ; g/cm³

Próbka 3/2 (faza dolna)

średnia arytmetyczna: odchylenie standardowe: ; g/cm³

V. Pytania sprawdzające

1) W jaki sposób można dokonać pomiaru gęstości dowolnej substancji?

.....

2) Dlaczego gęstość cieczy podaje się wraz z temperaturą pomiaru?

.....

3) W jaki sposób można porównać gęstość cieczy o jednakowej objętości?

.....

4) Dlaczego znajomość gęstości cieczy może być przydatna w pracy służb ratownictwa chemicznego?

.....