Legge dei Gas

FRANCESCO FORCHER

DAVIDE CHIAPPARA

Università di Padova, Facoltà di Fisica francesco.forcher@studenti.unipd.it Matricola 1073458 Università di Padova, Facoltà di Fisica davide.chiappara@studenti.unipd.it Matricola 1070160

SIMONE FRAU

Università di Padova, Facoltà di Fisica simone.frau@studenti.unipd.it Matricola 1074028

27 maggio 2014

$$pV = nRT$$

Sommario

Scopo dell'esperimento è stata verifica che l'aria si comporta con buona approssimazione come un gas ideale. Ulteriore obiettivo è stata la stima del numero di moli di aria presenti all'interno di un contenitore.

Indice

I	Apparato strumentale	2
II	Metodologia di misura	2
Ш	Presentazione dei dati I Tabelle	3 3 4
IV	Analisi dei dati	8
V	Conclusioni	8
VI	Codice	8
	I. Apparato strumentale	
	II METODOLOGIA DI MISURA	

III. Presentazione dei dati

I. Tabelle

II. Grafici

Grafico 1 Alcune isobare estratte dai grafici

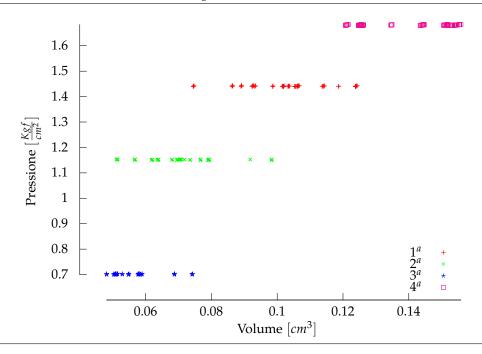


Grafico 2 Le moli calcolate dai dati, in ordine temporale

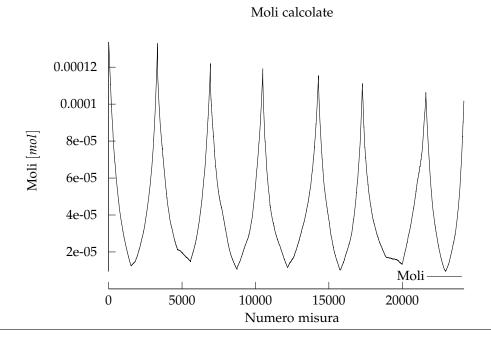
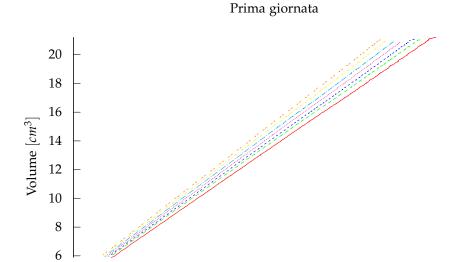


Grafico 3 Le varie isoterme dell'esperimento (dati in andata)



1.2

Inverso della pressione $\left[\frac{cm^2}{Kgf}\right]$

1.6

Grafico 4 Le varie isoterme dell'esperimento (dati al ritorno)

0.8

0.6

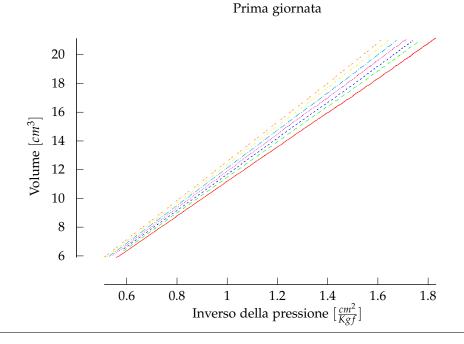


Grafico 5 Variazione della temperatura, esempio 1

Prima Isoterma Andata

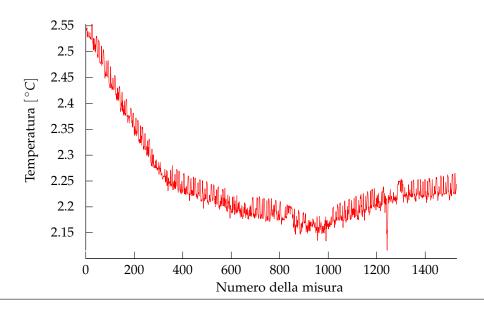


Grafico 6 Variazione della temperatura, esempio 2

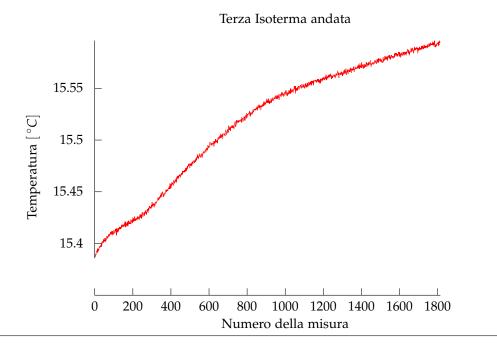
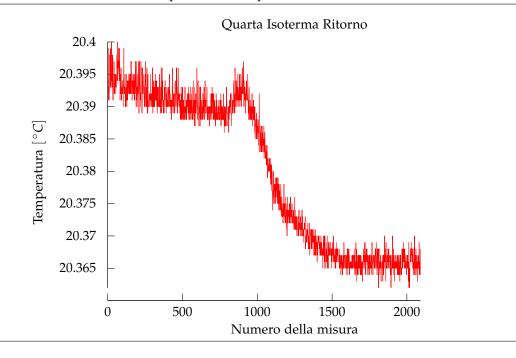


Grafico 7 Variazione della temperatura, esempio 3



IV. Analisi dei dati

V. Conclusioni

VI. CODICE

8 Sec. VI