Misura della densità

Francesco Tarantelli Giovanni Sucameli Francesco Sacco

Scopo dell'esperienza

Misurare la densità degli oggetti forniti, verificare la legge di proporzionalità diretta tra massa e volume e la proporzionalità cubica tra raggio e massa delle sferette.

Cenni teorici

La densità d si ottiene dividendo la massa m per il volume V d = m/V

Materiale

- Calibro ventesimale e cinquantesimale
- Calibro palmer con risoluzione di 0.01mm
- Bilancia con risoluzione di 1mg
- 5 sferette d'acciaio
- 2 cilindri di ottone
- 2 cilindri di alluminio
- 1 prisma di ottone
- 2 parallelepipedi a base esagonale di alluminio
- 1 parallelepipedo

Misure

Il primo set di misure è stata la misura del diametro e della massa delle sferette, il secondo dei cilindri, il terzo dei parallelepipedi e l'ultimo del prisma a base esagonale.

In quasi tutte le misure della lunghezza è stato usato il calibro palmer, in quanto garantisce una maggiore risoluzione, le uniche misure della lunghezza nella quale esso non è stato usato sono il primo e il terzo cilindro, in quanto fuori dalla portata (o quasi) dello strumento stesso.

Per la misura della massa è stato usato una bilancia con una sensibilità di 1 mg

sferette			cilindri						
diametro (mm	1)	massa (g)		Diame	tro(mm)	Altezza(mm)		Massa(g)	
9,52 <u>+</u> 0	,005	3,525±0,001			19,75±0,005	19 <u>±</u> 0,025		15,806±0,001	
12,68 <u>+</u> 0	,005	8,355 <u>±</u> 0,001			11,95 <u>+</u> 0,005	19,38 <u>+</u> 0,005			5,883 <u>+</u> 0,001
14,29 <u>+</u> 0	,005)5 11,894 <u>±</u> 0,			9,96 <u>±</u> 0,005	37,8±0,01			24,684 <u>+</u> 0,001
16,66 <u>±</u> 0	66±0,005 18,908		<u>+</u> 0,001	5,95 <u>±</u> 0,005		10,63±0,005		2,488 <u>+</u> 0,001	
18,25 <u>+</u> 0	18,25±0,005 24,832		<u>-</u> 0,001						
parallelepipedi				ib		prisma esagonale			
l1(mm)	l2(mm)		l3(mm)	Masse(g)	2apotema(mm)	Altezza	a(mm)	Massa(g)
10,05±0,005	10,06±0,005 1		17,95 <u>-</u>	<u>+</u> 0,005	4,855±0,001	14,94 <u>+</u> 0,005	17,68	±0,005	28,771±0,001
4,98±0,005	4,97 <u>+</u> 0,005		22,59 <u>-</u>	<u>+</u> 0,005	4,691 <u>+</u> 0,001				
8,14±0,005	20,0	8 <u>±</u> 0,005	18,33	<u>+</u> 0,005	8,011 <u>±</u> 0,001				

Analisi dati

Per stimare il valore della densità abbiamo usato il fit grafico. I valori della densità degli oggetti sono elencati nella tabella seguente.

Sferette di acciaio

Volume (mm ³)	Densità (g/ mm³)	Errore volume (mm³)	Errore densità (g/mm³)		
451.7617609	0.00780278	0.34	8.1 E-06		
1067.47	0.00782690	0.60	5.4 E-06		
1527.90	0.00778453	0.76	4.6 E-06		
2421.16	0.00780948	1.04	3.8 E-06		
3182.64	0.00780233	1.25	3.4 E-06		

Cilindri

Volume (mm³)	Densità (g/ mm³)	Errore volume (mm ³)	Errore densità (g/mm³)
5820.8	0.00271547	22.4	1.06 E-05
2173.6	0.00270657	2.4	3.4 E-06
2945.1	0.00838137	6.7	1.94 E-05
295.6	0.00841770	0.64	2.15 E-05

Prisma

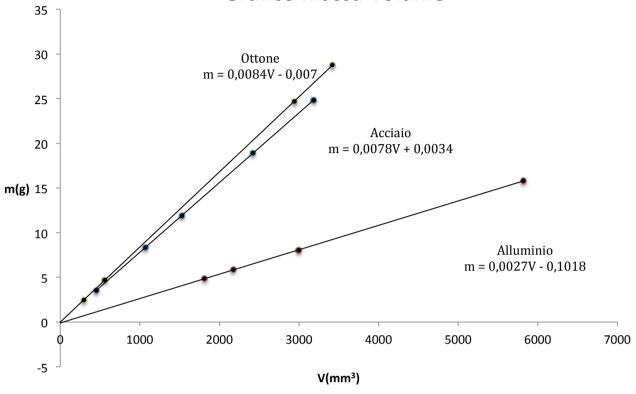
Volume (mm³)	Densità (g/ mm³)	Errore volume (mm³)	Errore densità (g/mm³)
3417.5	0.008419	30.0	7.42 E-05

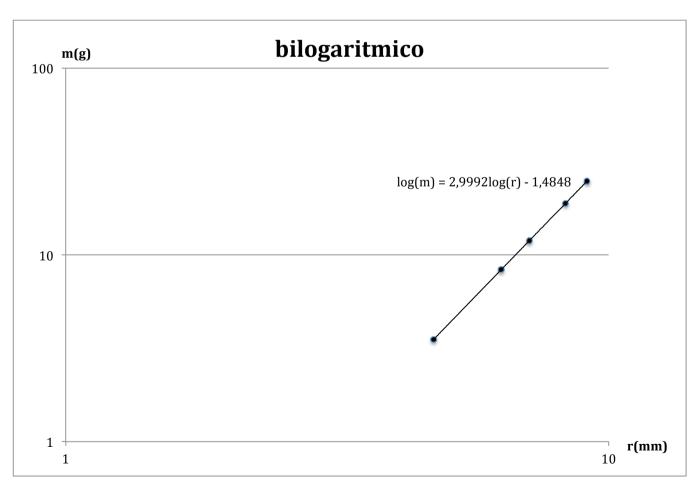
Parallelepipedi

Volume (mm³)	Densità (g/ mm³)	Errore volume (mm³)	Errore densità (g/mm³)
1814.80	0.00267523	2.31	3.96 E-06
559.12	0.00839003	1.25	0.00002051
2996.06	0.00267384	3.40	3.37 E-06

Poi abbiamo messo su un grafico i dati e con fit grafico abbiamo trovato il valore centrale e l'incertezza media sulle densità . Lo stesso abbiamo fatto per verificare la relazione di potenza tra massa e volume di una sfera.







Conclusioni

Le densità trovate si accordano perfettamente con gli intervalli di densità caratteristici dei materiali. É da notare l'elevata precisione ottenuta grazie a strumenti molto precisi (calibro palmer e bilancia con risoluzione di 0.001g). Anche il valore 3, indice della potenza che lega il raggio di una sfera alla sua massa è preciso almeno per una parte su mille.