

TEST

1. La densità dell'argento è $10,5 \text{ g/cm}^3$. Qual è la massa di un blocco d'argento di volume 4 cm^3 ?

- a) 2,625 g
- b) 0,38 g
- c) 14,5 g
- d) 42 g

2) Completa la tabella con le adeguate unità di misura

massa	volume	densità
36 g	9 cm^3
.....	96 m^3	0,4
103,2 kg	8,6

3. Hai misurato il **volume di un solido** per spostamento d'acqua e hai ottenuto i valori $V_1 = (45 \pm 1) \text{ cm}^3$ e $V_2 = (78 \pm 1) \text{ cm}^3$. Il volume V dell'oggetto, con la sua incertezza, è:

- a) $V = (33 \pm 1) \text{ cm}^3$
- b) $V = (33 \pm 3) \text{ cm}^3$
- c) $V = (33 \pm 5) \text{ cm}^3$
- d) $V = (33 \pm 2) \text{ cm}^3$

4. In un esperimento per determinare la densità di un oggetto, la massa che hai misurato ha una incertezza relativa di 0,04, pari ad una percentuale del 4%, e il volume con un'incertezza relativa di 0,12 pari ad una percentuale del 12%. L'incertezza percentuale sulla densità è del:

- a) 3%
- b) 8%
- c) 16%
- d) 48%

5) Completa :

Hai usato una bilancia con sensibilità di 0,01 e un cilindro graduato con sensibilità $1 \text{ ml} = 1 \text{ cm}^3$

Massa(g)	Δm g	$\Delta m/m$	Volume (cm^3)	ΔV (cm^3)	$\Delta V/V$	Densità g/ cm^3	$\Delta d/d$	$\Delta d/d$ %	Δd g/ cm^3
27,00	0,01	10

6) Le grandezze massa e Volume sono:

- a) grandezze costanti
- b) grandezze direttamente proporzionali
- c) grandezze inversamente proporzionali