

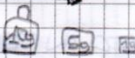


ATTIVITÀ DI LABORATORIO: CALCOLO DELLA DENSITÀ

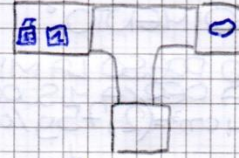
1 MISURA DELLA MASSA

MATERIALE OCCORRENTE:

- 1 SASSO → 
- 1 BILANCIA A DUE BRACCIA → 
- DIVERSE MASSE CAMPIONI 

PROCEDIMENTO:

PER PRIMA COSA ABBIAMO MESSO IN EQUILIBRIO LA BILANCIA, POI ABBIAMO MESSO IL SASSO SU UN PIATTO E NELL'ALTRO ABBIAMO AGGIUNTO TANTE MASSE CAMPIONI FINO A FAR PAREGGIARE ENTRAMBI I PIATTI. RAGGIUNTO L'EQUILIBRIO, FACCIAMO LA SOMMA DELLE DIVERSE MASSE CAMPIONE.



NEIL NOSTRO CASO $10g + 1g = 11g$

OSSERVAZIONI

IN QUESTO MODO POSSIAMO MISURARE LE MASSE DI DIVERSI OGGETTI, FACENDO UN CONFRONTO TRA UN OGGETTO E LE MASSE CAMPIONE.

$$\rightarrow 10g + 1g = \text{MASSE CAMPIONE}$$

CONCLUSIONI

LA MASSA DEL NOSTRO SASSO È 11g.

-Attività 2: misura del volume

-Materiale occorrente:

Cilindro graduato

Sasso

Acqua



-Procedimento:

Abbiamo capito quanto valeva ogni tacca del cilindro graduato (lo spazio tra 2 tacche valeva 2ml)

Abbiamo riempito il cilindro fino a 80ml

Abbiamo immerso il sasso nel cilindro ^{NON} inclinandolo e facendo scorrere il sasso in modo che l'acqua non schizzasse e quindi rimanesse "attaccata" alle pareti del cilindro

-Osservazioni:

Quando abbiamo immerso il sasso abbiamo notato che il livello dell'acqua si è alzato. Per trovare il volume del sasso abbiamo fatto la seguente operazione: $V_f - V_i = V_{\text{sasso}} \rightarrow 86\text{ml} - 80\text{ml} = 6\text{ml}$

-Conclusioni:

Abbiamo capito che il volume del sasso è 6ml

ATTIVITÀ 3 (MISURA DELLA DENSITÀ)

MATERIALE OCCORRENTE

- VOLUME DEL SASSO



- MASSA DEL PESSO



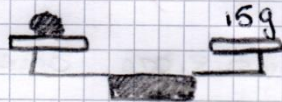
PROCEDIMENTO

PRENDIAMO LA MASSA DEL SASSO E IL SUO VOLUME. POI FACCIAMO UNA DIVISIONE TRA I 2 RISULTATI, RINVENUTI NELLE ATTIVITÀ PRECEDENTI.

$$m : V = d$$

OSSERVAZIONE

L'OPERAZIONE PER TROVARE LA DENSITÀ = $m : V = d = 15 : 6 = 2,5$



DENSITÀ

CONCLUSIONE

LA DENSITÀ DEL NOSTRO SASSO È $2,5 \text{ g/cm}^3$