

NOME: _____; COGNOME: _____;

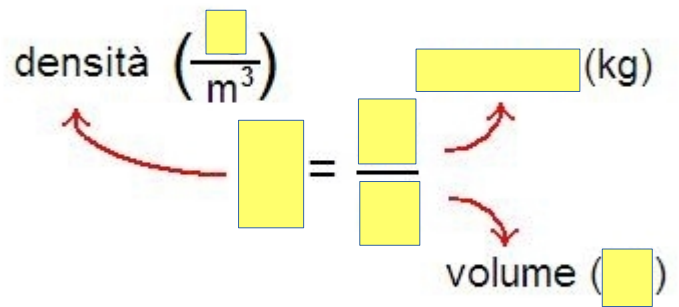
DATA: ___/___/___; CLASSE: ___; SCUOLA CARLO ALBERTO DALLA CHIESA.

1) SCRIVI DI FIANCO AD OGNI NUMERO, IN ORDINE ESATTO LE FASI CHE SEGUE IL METODO DI STUDIO CHE PRATICANO GLI SCIENZIATI E CHE SI CHIAMA METODO

1.
2.
3.
4.
5.
6.

2) LA DENSITÀ DI UN CORPO, È DEFINITA COME IL RAPPORTO TRA LA SUA MASSA ED IL SUO VOLUME. SCRIVI LA FORMULA MATEMATICA METTENDO

- LA LETTERA “d” PER DENSITÀ,
- LA LETTERA “m” PER MASSA
- LA LETTERA “V” PER VOLUME



L'UNITÀ DI MISURA DELLA MASSA

È IL

L'UNITÀ DI MISURA DEL VOLUME

È IL

L'UNITÀ DI MISURA DELLA DENSITÀ È IL

3) NELLA FORMULA DELLA DENSITÀ, LA LINEA DI FRAZIONE È L'OPERAZIONE DI

SAPENDO CHE LA DENSITÀ LA PUOI CALCOLARE FACENDO

$$d = m : V$$

CALCOLA: LA DENSITÀ DI 10 cm³ DI ACQUA DISTILLATA CHE HANNO MASSA 10 g

LA DENSITÀ DI 10 cm³ DI LEGNO CHE HANNO MASSA 8 g

LA DENSITÀ DI 10 cm³ DI SUGHERO CHE HANNO MASSA 2,5 g

LA DENSITÀ DI 10 cm³ DI FERRO CHE HANNO MASSA 60 g

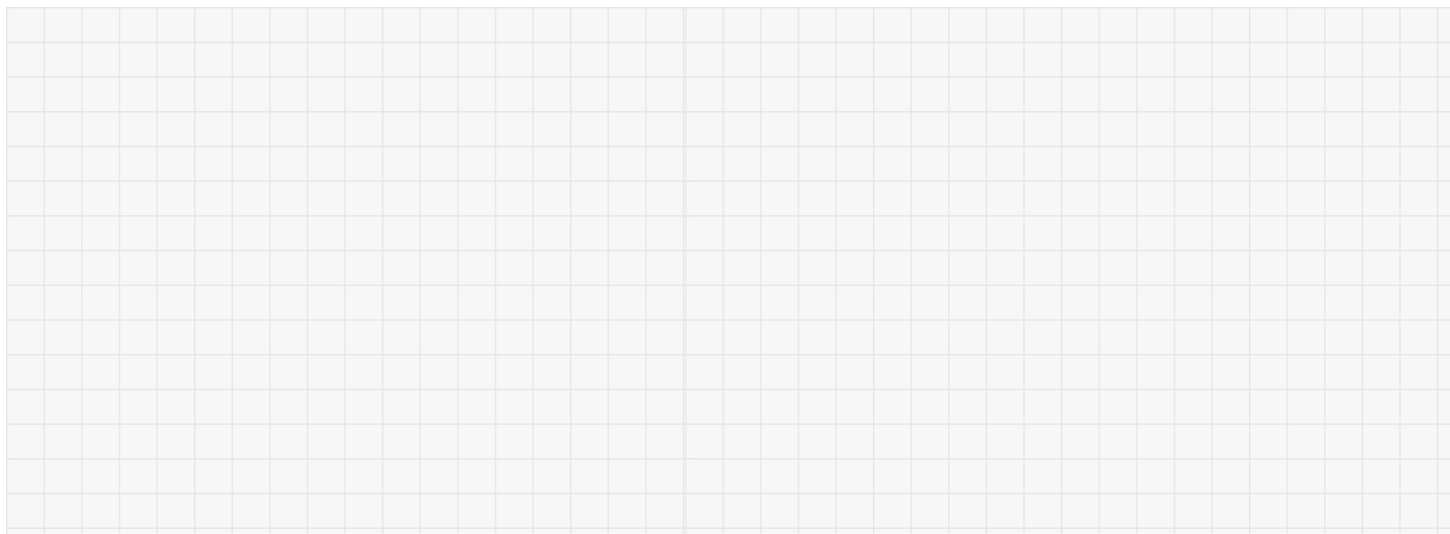
QUALI MATERIALI GALLEGGIANO NELL'ACQUA E PERCHÈ ?

RIFAI I CALCOLI USANDO PERÒ m^3 PER IL VOLUME ED Kg PER LA MASSA. FAI LE EQUIVALENZE

CALCOLA: LA DENSITÀ DI 1000 dm^3 DI ACQUA DISTILLATA CHE HANNO MASSA 1000000 g

LA DENSITÀ DI 1000 dm^3 DI LEGNO CHE HANNO MASSA 8000000 g

LA DENSITÀ DI 1000 dm^3 DI SUGHERO CHE HANNO MASSA 2500000 g



4)



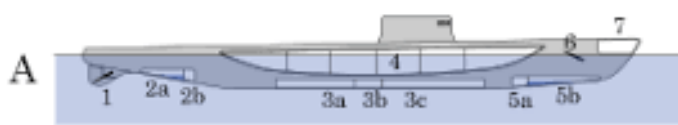
OSSERVA IL DISEGNO E DESCRIVI UTILIZZANDO LA PAROLA DENSITÀ COSA VUOLE SPIEGARE. SAI CHE LE DUE SCATOLE HANNO LE STESS E DIMENSIONI .

5)

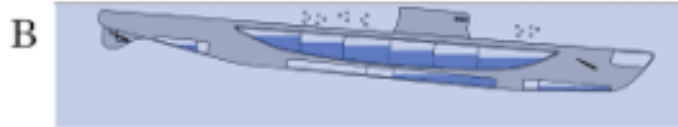


DESCRIVI L'ESPERIMENTO CHE VEDI QUI A FIANCO E MOTIVA LA TUA RISPOSTA SAPENDO CHE LE DUE UOVA SONO UGUALI E I DUE VASETTI CONTENGONO ACQUA DI TIPO DIFFERENTE:

6)



A: SOMMERSIBILE IN EMERSIONE, CIOÈ UNA SUA PARTE È FUORI DALL'ACQUA, GALLEGGIA



B : SOMMERSIBILE INIZIA AD AFFONDARE



C: SOMMERSIBILE IN IMMERSIONE E COMPLETAMENTE SOTT'ACQUA

SPIEGA COME FA UN SOTTOMARINO A CAMBIARE LA SUA DENSITÀ:

7)



NELLA FOTO SI VEDE UNA SALINA DI CERVIA. SPIEGA COME SI OTTIENE IL SALE: _____

ESAME CHIMICO E CHIMICO-FISICO:

Residuo fisso a 180°C	176 mg/l
Cond. elett. spec. a 20°C	275 µS/cm
pH	7,82
Anidride carbonica libera	4,5 mg/l

ELEMENTI CARATTERIZZANTI (in mg/l)

Calcio	Ca ⁺⁺	57,1	Bicarbonati	HCO ₃ ⁻	169
Sodio	Na ⁺	5,8	Solfati	SO ₄ ⁻	8,4
Magnesio	Mg ⁺⁺	1,8	Cloruri	Cl	9,1
Potassio	K ⁺	0,72	Fluoruri	F	<0,10
Stronzio	Sr ⁺⁺	0,09	Nitrati	NO ₃	1,5
			Silice	SiO ₂	5,7

8) L'ACQUA DISTILLATA E L'ACQUA MINERALE DI UNA BOTTIGLIA SONO UGUALI? MOTIVA LA RISPOSTA GUARDANDO L'ETICHETTA DI UNA BOTTIGLIA DI ACQUA MINERALE:
