

1) calcola il peso specifico (densità) del Mercurio (Hg) di un quantitativo del peso di 660 grammi e con un volume = 48 ml. Ti ricordo la formula: $ps = \text{peso} : \text{volume}$

spazio calcoli

Soluzione:

Punti 3

2) scrivi nei riquadri il nome del cambiamento di stato

SALE SOLIDO: [] SALE LIQUIDO ACQUA VAPORE: [] ACQUA SOLIDA
FERRO FUSO [] FERRO SOLIDO

Punti 3

3) cosa manca in questa sequenza (aggiungila nel riquadro)



Punti 2

4) Scrivi il contrario nei riquadri DIS – ORDINE DIS – OMOGENEO DIS – ORIENTATO

Punti 3

5) Qual è la “ soluzione “ (per soluzione qui si intende l’ insieme di solvente e soluto cioè una cosa che scioglie un’ altra cosa)

ACQUA + GHIACCIO ACQUA + OLIO ACQUA + SALE

Punti 2

6) Se un corpo misura 650 Kcal (chilocalorie) e un altro ha 120 ° C (gradi centigradi) di temperatura, si può sapere SUBITO qual è il più “ caldo “ ?

NO Temperatura e calore sono due misure diverse SI Temperatura e calore sono la stessa cosa

Punti 2

7) un calorimetro cosa misura? LA TEMPERATURA IL CALORE IL FREDDO

Punti 1

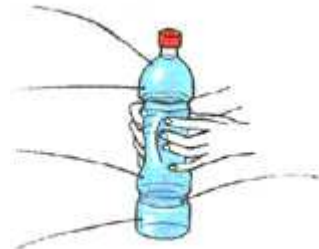
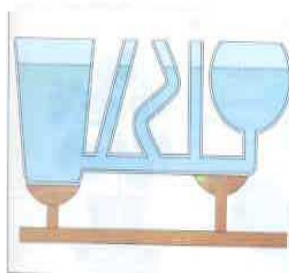
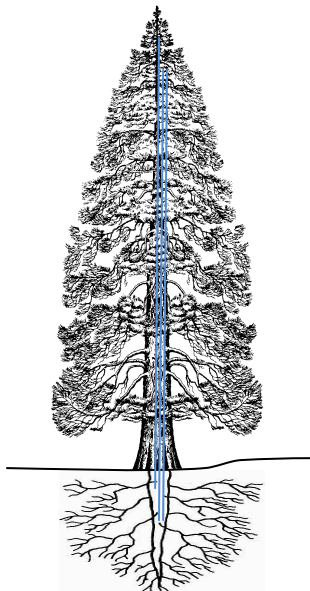
8) Tra questi metalli qual è il più denso ? Cu 8,9 Fe 8,7 Sn (stagno) 7,3

Punti 1

9) Quale disegno rappresenta meglio la CAPILLARITA’

(gira il foglio>)

Punti 1



se vuoi qualche punto (fino a 4) in più, motiva la tua scelta

.....

10) Qual' è la misura più piccola di valore fra queste:

Punti 3

340 μg

2,20 mg

1.000.000.000 nanogrammi

Ti ricordo che 1000 μg = 1 mg 1 nanogrammo = 0,00000001 grammi

11) sai il significato di queste parole difficili? Tensione superficiale , meteorite , eterogeneo.

Punti 3-5

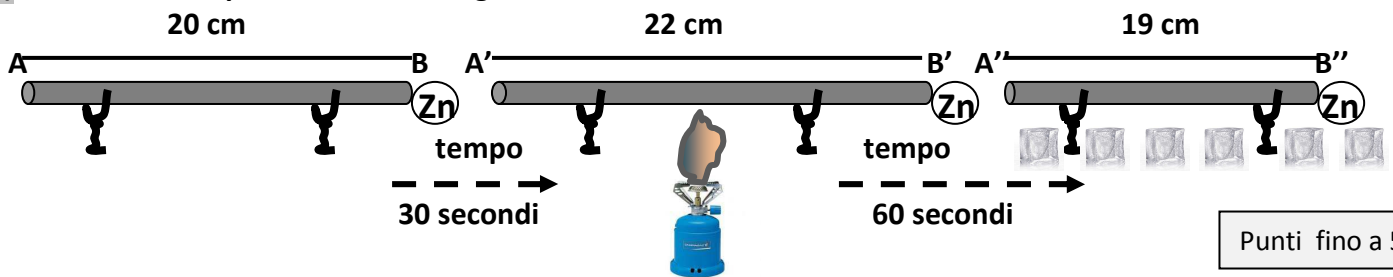
(★)

12) che volume avrà un liquido di densità 1,5 pesante 12 Kg ?

.....

Punti 2

13) ricostruisci l' esperimento dai disegni e descrivilo:



Punti fino a 5

Verifica di matematica consegnata il		VOTO
CRITERI		
CONOSCENZA	1. Conoscenza degli elementi propri della disciplina 1.2.5.6.7.8.9.	
PRODUZIONE	2. Applicazione di relazioni, proprietà e procedimenti 1.3.10.12	
COMPRENSIONE	3. Comprensione di problemi, formulazione di ipotesi e soluzioni 1.3.9.10.13	
LINGUAGGI	4. Uso dei linguaggi specifici 1.2.4.5.6.7.9.11	
Globale		
Percentuale		
Media della classe		
Firma del genitore		

(★)

