

Nom:

Curs:

1. Omple la taula de magnituds i unitats

kg/m ³	densitat	temps
massa	kilograms	metres
l	t	...
temperatura	T	kg
segons	K	m

Magnitud	Lletra de la magnitud	Unitat en SI	Lletra de la unitat
longitud			
	d		
		Kelvin	
			s
	m		

2. Fes els factors de conversió següents i indica només el resultat i la unitat
(indica 2 decimals i una separació per posar la unitat corresponent)

MOLT IMPORTANT: LLIURA AL CLASSROOM una foto amb els factors de conversió fets al quadern.

- 7,567 m a cm =
- 85 °C a K=
- 1 mes a h=
- 6,56 g/mL a kg/ L=
- 0,000005 cm² a m²=

3. Transforma en notació científica o decimal o al contrari.

No es pot escriure l'exponent. Per posar $10^5 = 10e5$; $10^{-5} = 10e-5$

a. $0,000987 =$

e. $-1,05 \cdot 10^{-5} =$

b. $9800089 =$

f. $-3,5 \cdot 10^7 =$

c. $-0,003 =$

g. $9 \cdot 10^3 =$

d. $-800,303 =$

h. $6,54 \cdot 10^{-3} =$

4. L'or és un metall preciós químicament inert. S'empra sobretot en joieria, odontologia i dispositius electrònics. Un lingot d'or amb una massa de 301 g té un volum de $15,6 \text{ cm}^3$. Calcula la densitat.

MOLT IMPORTANT: LLIURA AL CLASSROOM una foto amb els càlculs fets al quadern.

Solució : g/cm^3

5. Se sap que 80 cm^3 d'àcid sulfúric concentrat té una massa de 145,92 g. Calcula la densitat d'aquest àcid al sistema internacional.

MOLT IMPORTANT: LLIURA AL CLASSROOM una foto amb els càlculs fets al quadern.

Solució : kg/m^3