

Nom _____ Cognoms _____

18. Una mostra de 28,32 g d'un mineral té un volum de 3.96 cm³. Determina la densitat del mineral expressada en g/cm³ i en Kg/m³.

Densitat → $\frac{g}{cm^3}$ Densitat → $\frac{Kg}{m^3}$

19. La densitat del platí és 21,45 g/cm³. Calcula el volum i la massa d'una esfera de 5 mm de radi.

Volum → cm³ Massa → g

20. De les transformacions següents, indica quines són canvis químics i quines són canvis físics.

Precipitació d'aigua →	Assecar la roba →
Combustió del metà →	Descolorir un teixit amb lleixiu →
Formació de caramel a partir de sucre →	Oxidació del ferro →
Dissoldre sal en aigua →	Dissoldre sucre en aigua →

21. L'anàlisi de 15,32 g d'òxid de calci indica que conté 10,94 g de calci. Quina és la composició en massa d'aquest compost? Calcula quina massa de compost conté 100 g de calci.

% Ca → %

% O → %

Massa de compost que conté 100 de Ca → g

22. La composició centesimal del carbonat de sodi és: 43,40% en Na; 11,32 % en C i la resta en oxigen. A partir d'aquesta informació completa:

Mostra	Massa de la mostra (g)	Massa de <i>sodi</i> (g)	Massa de carboni (g)	Massa d'oxigen (g)
A	24,5			
B		4,8		
C				1,7
D			3,9	