

Nom _____ Cognoms _____

18. Una mostra de 38,127 g d'un mineral té un volum de 4.26 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 l'or és de 18,5 g/cm³. Calcula el volum i la massa d'un cub de 8 mm de costat.

Volum → cm^3 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 20,5 g de sulfat de sodi (Na₂SO₄) indica que conté 6,64 g de sodi. Quina és la composició en massa d'aquest compost? Calcula quina massa de compost conté 100 g de sodi.

% Na → %
 % S → %
 % O → %

Massa de compost que conté 100 de Na → g

22. La composició centesimal de l'hidrogenfosfat de potassi (K_2HPO_4) és: 44,83% en K; 17,82 % en P; 36,78 % en O i 0,57 % en H. A partir d'aquesta informació completa:

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