



Observe el siguiente video y realizar las actividades propuestas:

Complete la fórmula de fracción molar

$$X = \frac{\text{sólido}}{\text{totales}}$$

La suma de las fracciones molares es =

**Resolver el siguiente ejercicio (redondear a 1 decimal)**

Calcular las fracciones molares del alcohol etílico ( $C_2H_6O$ ) y agua si se disuelven 105 gramos del sólido en 250 g de agua.

C	X	=	
H	X	=	
O	X	=	

H	X	=	
O	X	=	



FRACCIÓN MOLAR ( $C_2H_6O$ )	FRACCIÓN MOLAR ( $H_2O$ )			
$X = \underline{\hspace{2cm}}$	$X = \underline{\hspace{2cm}}$			
$X = \underline{\hspace{2cm}}$	$X = \underline{\hspace{2cm}}$			
$X(C_2H_6O)$	$+$	$X (H_2O)$	$=$	$?$

**Resolver el siguiente ejercicio (redondear a 1 decimal)**

Un globo está compuesto por varios gases: 5 gramos de hidrógeno  $H_2$ , 60 gramos de nitrógeno molecular  $N_2$  y 120 gramos de dióxido de carbono ( $CO_2$ ). Encontremos la fracción molar:

H		X		=	
---	--	---	--	---	--

N		X		=	
---	--	---	--	---	--

C		X		=	
O		X		=	

FRACCIÓN MOLAR ( $H_2$ )	FRACCIÓN MOLAR ( $N_2$ )	FRACCIÓN MOLAR ( $CO_2$ )
$X = \underline{\hspace{2cm}}$	$X = \underline{\hspace{2cm}}$	$X = \underline{\hspace{2cm}}$
$X = \underline{\hspace{2cm}}$	$X = \underline{\hspace{2cm}}$	$X = \underline{\hspace{2cm}}$