



Observe el siguiente video y realizar las actividades propuestas:

Complete la fórmula de fracción molar

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

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 soluto en 250 g de agua.

C		X		=	
H		X		=	
O		X		=	

H		X		=	
O		X		=	



FRACCIÓN MOLAR ( $C_2H_6O$ )		FRACCIÓN MOLAR ( $H_2O$ )	
$X = \text{———}$		$X = \text{———}$	
$X =$		$X =$	

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 ( $CO_2$ )
$X = \text{———}$	$X = \text{———}$	$X = \text{———}$
$X =$	$X =$	$X =$