



## Cálculos estequiométricos en una reacción química

Nombre:		Matrícula:	Grupo:
cada uno de los co Utiliza las siguientes 12 uma. <b>Recuerda</b>	mpuestos prese masas atómicas que 1 mol de	s, los gramos, y, si así lo ntes en las siguientes s: S = 32 uma, H = 1 um cualquier gas a CNP s, I significa <u>líquido</u> y s si	reacciones químicas. a, O = 16 uma, y C = T ocupa 22.4 litros.
<b>1. 0</b> <sub>2</sub> ( <b>g</b> ) +	2 H <sub>2</sub> (g)	$\rightarrow$ 2 H <sub>2</sub> O (l)	
moles	moles	moles	
gramos _	gramos	gramos	
litros	litros	litros	
<b>2</b> . $CH_4(g) +$	$2 O_2(g)$	$\rightarrow \ CO_{2}\left( g\right) \ +$	$2 H_2 O(l)$
moles	moles	moles	moles
gramos _	gramos	gramos	gramos
litros	litros	litros	litros
<b>3.</b> SO <sub>3</sub> (g) +	$H_2O(l)$	$\rightarrow$ $H_2SO_4(l)$	
moles	moles	moles	
gramos _	gramos	gramos	
litros	litros	litros	

