



**UNIDAD EDUCATIVA MUNICIPAL  
MILENIO "BICENTENARIO"  
AÑO LECTIVO 2021-2022**



**QUÍMICA-S13**

Nombre:

Curso y paralelo:

ACTIVIDAD: Complete según corresponda.

1.- Escoja la respuesta correcta

a.- En una reacción química encontramos el reactivo.....

Total	Limitante	Reactante	Exceso
-------	-----------	-----------	--------

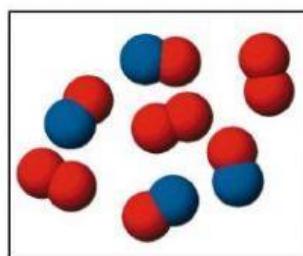
b.- Reactivo que se consume por completo en una reacción.....

Limitante	Reactante	Exceso	Los 2
-----------	-----------	--------	-------

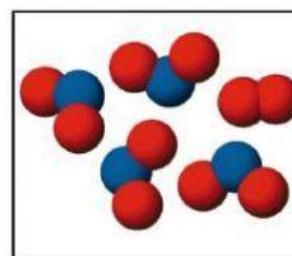
c.- Reactivo que sobra al concluir una reacción.....

Limitante	Reactante	Exceso	Ninguno
-----------	-----------	--------	---------

d.- Analice e identifique de acuerdo a la imagen, cual es el reactivo limitante.



Reactivos



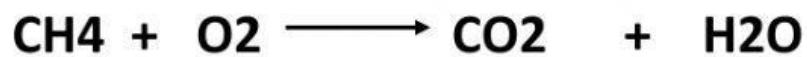
Productos

Esferas azules	Esferas rojas
----------------	---------------

2.- Complete según corresponda

a) Reaccionan 2,49 moles de CH<sub>4</sub> con 6,25 moles O<sub>2</sub> para producir dióxido de carbono y agua como se muestra en la ecuación.

- Cual es el reactivo limitante
- Cual es el reactivo en exceso
- Cuantos g de CO<sub>2</sub> se va a formar
- Cuantas moles de reactivo en exceso quedan sin reaccionar



b)

2,49 moles CH <sub>4</sub>	$\frac{1 \text{ mol CO}_2}{1 \text{ mol CH}_4}$	$\boxed{\quad}$	g CO <sub>2</sub>	$=$	$\boxed{\quad}$	g CO <sub>2</sub>
		$\boxed{\quad}$	1 mol CO <sub>2</sub>			

6,25 moles O <sub>2</sub>	$\frac{1 \text{ mol CO}_2}{2 \text{ moles O}_2}$	$\boxed{\quad}$	g CO <sub>2</sub>	$=$	$\boxed{\quad}$	g CO <sub>2</sub>
		$\boxed{\quad}$	1 mol CO <sub>2</sub>			

c)

109,56 g CO <sub>2</sub>	$\frac{2 \text{ moles O}_2}{\text{g CO}_2}$	$\boxed{\quad}$	=	$\boxed{\quad}$	moles O <sub>2</sub>
		$\boxed{\quad}$			

6,25	-	$\boxed{\quad}$	=	$\boxed{\quad}$	moles O <sub>2</sub>
		$\boxed{\quad}$			