



**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
-------	-----------	-----------	--------

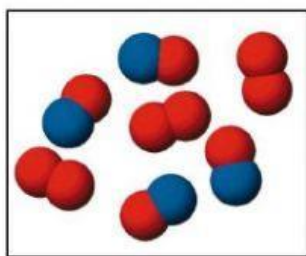
b.- Reactivo que se consume por completo en una reacción.....

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

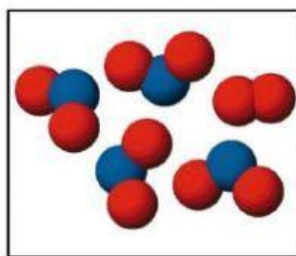
c.- Reactivo que sobra al concluir una reacción.....

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 CH₄ con 6,25 moles O₂ para producir dióxido de carbono y agua como se muestra en la ecuación.

a) Cual es el reactivo limitante

b) Cual es el reactivo en exceso

c) Cuantos g de CO₂ se va a formar

d) Cuantas moles de reactivo en exceso quedan sin reaccionar



b)

2,49 moles CH ₄	1 mol CO ₂	<div style="border: 1px solid black; display: inline-block; width: 60px; height: 20px;"></div> g CO ₂
1 mol CH ₄	1 mol CO ₂	= <div style="border: 1px solid black; display: inline-block; width: 60px; height: 20px;"></div> g CO ₂

6,25 moles O ₂	1 mol CO ₂	<div style="border: 1px solid black; display: inline-block; width: 60px; height: 20px;"></div> g CO ₂
2 moles O ₂	1 mol CO ₂	= <div style="border: 1px solid black; display: inline-block; width: 60px; height: 20px;"></div> g CO ₂

c)

109,56gCO ₂	2 moles O ₂	= <div style="border: 1px solid black; display: inline-block; width: 80px; height: 20px;"></div> moles O ₂
	g CO ₂	

6,25

-

=

moles O₂