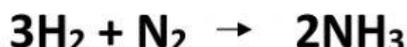


## REACTIVO LIMITANTE

NOMBRE:

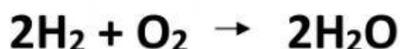
- 1.- Si reaccionan 6 moles de Hidrógeno gaseoso y 3 moles de nitrógeno gaseoso ¿Cuántas moles de amoníaco NH<sub>3</sub> se producen?



a)6 b)4 c)12 d) 8

RPTA

- 2.-Reaccionan 8 moles de hidrógeno gaseoso y 3 moles de Oxígeno ¿Cuál es el reactivo limitante?



a) Oxígeno b) Hidrógeno c)H<sub>2</sub>O d) NA

RPTA

- 3.- ¿Cuántas moles de CO<sub>2</sub> se forman al reaccionar 5 moles de metano (CH<sub>4</sub>) y 12 moles de oxígeno gaseoso?



a)5 b)10 c)6 d) 18

RPTA

- 4.- ¿Qué peso de Cloro en gramos se desprende al descomponer 4 moles de ácido clorhídrico? P.A.(Cl=35.5)



a)35.5g b)120g c)240g d) 142g

RPTA

5. ¿Cuántas moles hay en 360 gramos de H<sub>2</sub>O?

a)10 b) 20 c)12 d) 80

RPTA