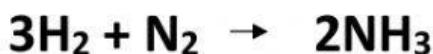


REACTIVO LIMITANTE

NOMBRE: _____

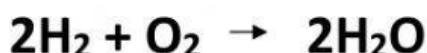
- 1.- Si reaccionan 6moles de Hidrógeno gaseoso y 3 moles de nitrógeno gaseoso ¿Cuántas moles de amoniaco NH₃ se producen?



RPTA

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

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



RPTA

- a) Oxígeno b) Hidrógeno c)H₂O d) NA

- 3.- ¿Cuántas moles de CO₂ se forman al reaccionar 5 moles de metano (CH₄) y 12moles de oxígeno gaseoso?



RPTA

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

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



RPTA

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

5. ¿Cuántas moles hay en 360 gramos de H₂O?

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

RPTA