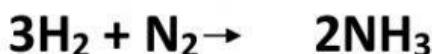


ESTEQUIOMETRÍA 1

NOMBRE: _____

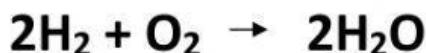
1.- ¿Cuántas moles de Hidrógeno se necesitan para producir 8 moles de amoníaco?



RPTA

- a)6 b)12 c)24 d) 32

2.- ¿Cuántos gramos de Hidrógeno se necesita para formar 54 gramos de agua?



RPTA

- a)6 b)12 c)24 d) 32

3.- ¿Cuántas moles de CO₂ se forman al quemarse 64 gramos de metano (CH₄)?



RPTA

- a)4 b)6 c)24 d) 32

4.- ¿Qué peso de Cloro en gramos se desprende al descomponer 4 moles de ácido clorhídrico?



RPTA

- a)6 b)12 c)24 d) 69

5. ¿Cuántas moles hay en 88 gramos de CO₂?

- a)1 b) 2 c)12 d) 8

RPTA