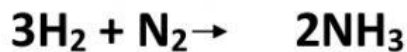


# ESTEQUIOMETRÍA 1

NOMBRE:

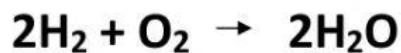
- 1.- ¿Cuántas moles de Hidrógeno se necesitan para producir 8 moles de amoníaco?



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

RPTA

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



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

RPTA

- 3.- ¿Cuántas moles de CO<sub>2</sub> se forman al quemarse 64 gramos de metano (CH<sub>4</sub>)?



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

RPTA

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



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

RPTA

5. ¿Cuántas moles hay en 88 gramos de CO<sub>2</sub>?

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

RPTA