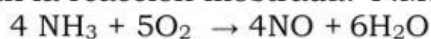




Nombre: _____ Fecha: _____

1. ¿Cuántos gramos de amoníaco reaccionarán para producir 108 g de agua, según la reacción mostrada? P.M.(NH₃ = 17; H₂O = 18).



Realiza el procedimiento y escoge la opción correcta.

A) 17g→ B) 34g C) 54g D) 68g

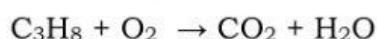
2. ¿Cuántos gramos de Potasio(K) se requieren para producir 560g de Hidróxido de Potasio (KOH)?



Realiza el procedimiento y escoge la opción correcta.

A) 195g B) 390g C) 560g D) 360g

3. ¿Cuántos gramos de dióxido de carbono (CO₂) se producirán por la combustión completa de 6 moles de propano (C₃H₈)? (P.M.(CO₂) = 44)



Realiza el procedimiento y escoge la opción correcta.

A) 792g

B) 440g

C) 220g

D) 396g