

PRÁCTICA DE ESTEQUIOMETRÍA

NOMBRE Y APELLIDO

1. ¿Cuántos gramos de amoníaco reaccionarán para producir 108 g de agua, según la reacción mostrada? P.M.(NH₃ = 17; H₂O = 18). $4 \text{ NH}_3 + 5 \text{ O}_2 \rightarrow 4 \text{ NO} + 6 \text{ H}_2\text{O}$

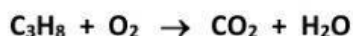
A) 17g B) 34g C) 54g D) 68g

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



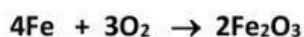
A) 195g B) 390g C) 560g D) 360g

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



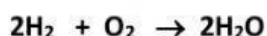
A)792g B) 440g C) 220g D) 396g

4. Para realizar la siguiente reacción química se cuenta con 12 moles de hierro y 20 moles de Oxígeno ¿Cuál es el reactivo limitante? P.A.(Fe = 56)



A) El hierro B) El oxígeno C) El óxido D) No hay R.L.

- 5.- Para realizar la siguiente reacción química se cuenta con 4g de Hidrógeno y 30g de oxígeno. ¿Cuál es el reactivo limitante?



A) El Hidrógeno B) El Oxígeno C)El H₂O D)No hay R.L.

MARCA TUS REPUESTAS:

1	2	3	4	5