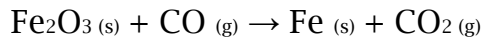


EJERCICIOS

1.- Considere la siguiente reacción:

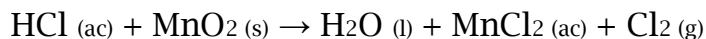


¿Cuántos gramos de Fe pueden producirse a partir de 1 kg de Fe_2O_3 ?

R/ 698 g.

2.- El sodio (Na) es un metal blando y reactivo que reacciona de manera instantánea con agua (H_2O) para generar gas hidrógeno (H_2) y una solución de hidróxido de sodio (NaOH). ¿Cuántos gramos de metal sodio son necesarios para producir 7,81 g de hidrógeno por medio de esta reacción?

3.- Considere esta reacción:



¿Cuántos gramos de HCl reaccionan con 5 g de dióxido de manganeso?

R/ 8,40 g

4.- Considere la reacción:



Si se recolectan 6,47 g de oxígeno, ¿cuántos gramos de metal mercurio se producen también?

5.- Un método común de laboratorio para preparar cantidades pequeñas de O_2 comprende la descomposición del KClO_3 : $2 \text{KClO}_3 \rightarrow 2 \text{KCl} + 3 \text{O}_2$. ¿Cuántos gramos de O_2 se pueden preparar a partir de 4,50 g de KClO_3 ?

R/ 1,76 g.

BIBLIOGRAFÍA

Ebbing, D. y Gammon, S. QUÍMICA GENERAL. Cengage Learning Editores. Novena edición. México, 2010.