

PROBLEMA DE SEMANA

(1ª de noviembre de 2009)

El nitrato de calcio puede obtenerse por reacción del carbonato de calcio con ácido nítrico. Se hacen reaccionar 250 g de carbonato de calcio del 82% de pureza y 500 ml de ácido nítrico 3 M. Calcula:

- La cantidad de nitrato de calcio que se obtendrá con los reactivos anteriores, si el rendimiento de la reacción es del 93%.
- Los litros de dióxido de carbono que pueden obtenerse, suponiendo un rendimiento del 100%, medido a 680 torr y 25°C.
- Las moléculas del reactivo sobrante.
($Ca=40$; $N=14$; $O=16$; $H=1$)