

## Ejercicios Pureza

1. El clorato de potasio se descompone por calentamiento en cloruro de potasio y oxígeno. Calcula la cantidad de  $\text{KClO}_3$ , de una riqueza del 95% que se necesitan para obtener 400 gramos de oxígeno.
2. Al quemar 3 g de antracita (C impuro) se obtienen 5,3 L de dióxido de carbono medidos en condiciones normales. Calcular la riqueza en carbono de la antracita
3. El hierro reacciona con el oxígeno para formar óxido férrico. Se hace reaccionar un lingote de hierro de masa 200 gramos y se obtienen 271 gramos de óxido férrico. Calcular la pureza del lingote
4. Se ponen a reaccionar 119 g de una muestra impura de Cu con un exceso de  $\text{HNO}_3$  y se obtienen 36.0 g de  $\text{H}_2\text{O}$  según la reacción indicada abajo. Calcular a) la pureza de la muestra de Cu utilizada, b) el número de moles de NO formados.
5. Una piedra caliza tiene una pureza en  $\text{CaCO}_3$  del 90%. ¿Cuántos gramos de cal viva ( $\text{CaO}$ ) se obtendrán por descomposición térmica de 1000 g de la misma?

