

QUIMICA I

PRACTICA 9

Fecha: _____

Nombre: _____

Grupo: _____

Título: Descomposición del peróxido de hidrógeno.

Objetivo:

- Descomponer el peróxido de hidrógeno para obtener agua y oxígeno

Materiales:

- 1 Probetas de 100 ml.

Sustancias:

- Peróxido de hidrógeno al 30%
- Yoduro de potasio, cristales.
- Detergente líquido.
- Colorante vegetal.

Procedimiento:

1. A una probeta se coloca un poco de jabón líquido, luego se le agregan unas gotas de colorante vegetal concentrado y se mezclan suavemente.
2. A la mezcla anterior se agregan unos cristales de yoduro de potasio mezclando suavemente (sin agitador, sólo moviendo en círculos la probeta).
3. Colocar la probeta en un recipiente. Posteriormente, se agregan 10 mL de peróxido de hidrógeno al 30% con mucho cuidado ya que es un oxidante muy fuerte.

Contesta lo siguiente:

¿Que estado físico y color tiene el peróxido de hidrógeno?

¿Qué estado físico y color tiene el yoduro de potasio?

¿Qué sucede cuando le agregaste el yoduro de potasio a la mezcla de la probeta?

¿Qué tipo de reacción es la que explica este fenómeno?

Dibuja lo observado.