



Neste trabalho você irá assistir o vídeo de um experimento sobre rendimento de reações, disponível nos materiais complementares da sua disciplina. Após assistir o vídeo você irá responder as seguintes perguntas:

- 1) Apresente a reação química que ocorre, indicando o nome dos produtos e indicando aquele que precipita;
- 2) Explique a razão para lavar o precipitado com água destilada;
- 3) Com base nas massas pesadas dos reagentes utilizados na prática, determine através dos cálculos, que deverão ser apresentados, qual é o reagente limitante e qual reagente está em excesso;
- 4) Calcule o rendimento percentual da reação a partir dos dados apresentados na Tabela 1:

Tabela 1. Dados do experimento.

Massa utilizada do Cromato de Potássio	0,82 g
Massa utilizada do Cloreto de Bário	0,60 g
Massa do papel filtro	2,19 g
Massa do papel filtro + produto	2,34 g

Apresente suas respostas no “TEMPLATE RESPOSTA QUÍMICA GERAL” e depois anexe no link trabalhos do seu AVA em PDF.

MATERIAIS DE APOIO:

CHANG, Raymond. Química Geral. Grupo A, 2010. E-book. ISBN 9788563308177. Disponível em: <https://integrada.minhabiblioteca.com.br/#/books/9788563308177/>.

KOTZ, John C.; TREICHEL, Paul M.; TOWNSEND, John R.; TREICHEL, David A. Química Geral e Reações Químicas - Volume 2 - Tradução da 9ª edição norte-americana. Cengage Learning Brasil, 2016. E-book. ISBN 9788522118304. Disponível em: <https://integrada.minhabiblioteca.com.br/#/books/9788522118304/>.