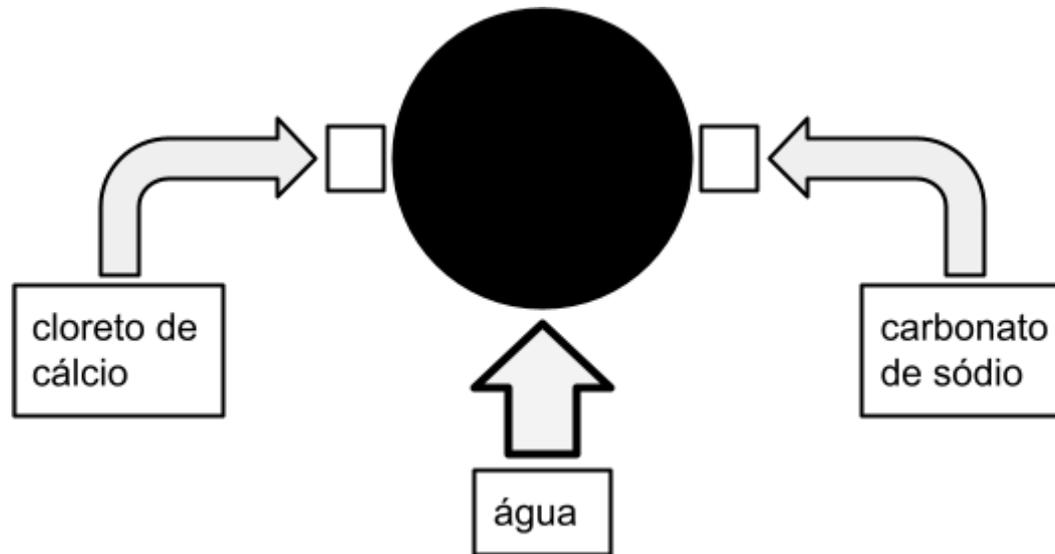
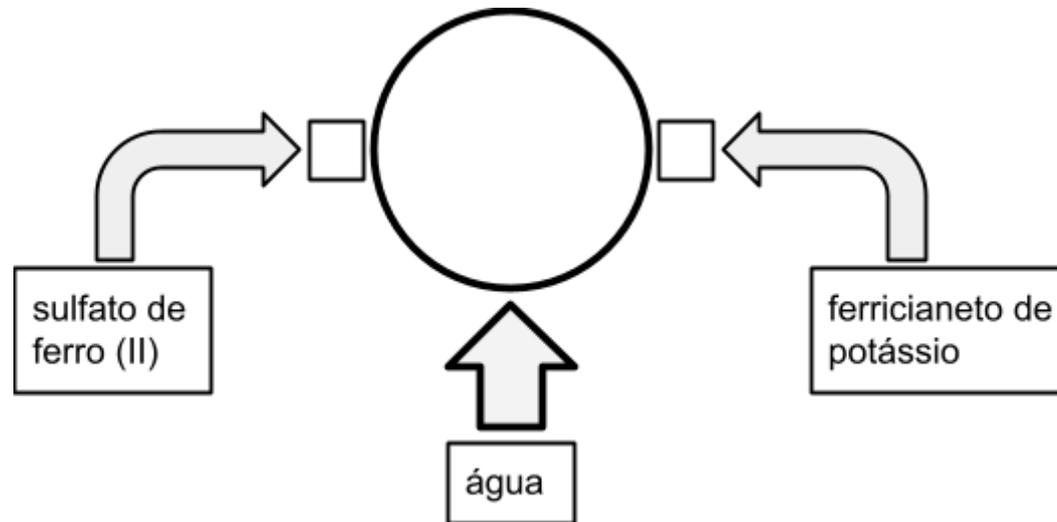


Precipitação em câmera lenta - Parte A



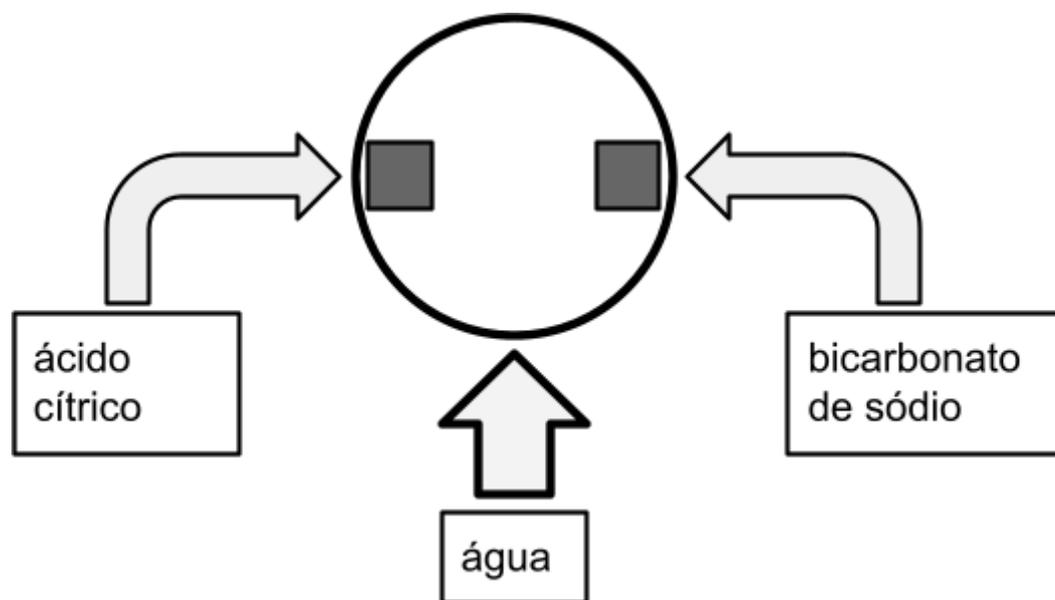
- 1 - coloque algumas gotas de água destilada no círculo central;
- 2 - coloque alguns cristais de cloreto de cálcio à esquerda do círculo;
- 3 - coloque alguns cristais de carbonato de sódio à direita do círculo;
- 4 - com o bastão, empurre os cristais dos dois sais para a borda da água;
- 5 - observe o que ocorre nos próximos minutos.

Precipitação em câmera lenta - Parte B



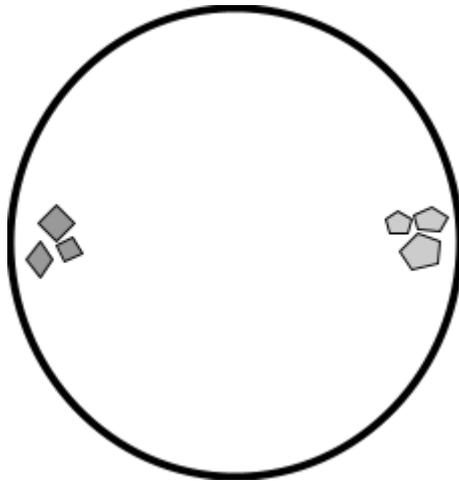
- 1 - coloque algumas gotas de água destilada no círculo central;
- 2 - coloque alguns cristais de sulfato de ferro (II) à esquerda do círculo;
- 3 - coloque alguns cristais de ferricianeto de potássio à direita do círculo;
- 4 - com o bastão, empurre os cristais dos dois sais para a borda da água;
- 5 - observe o que ocorre nos próximos minutos.

Reações em câmera lenta - Parte C

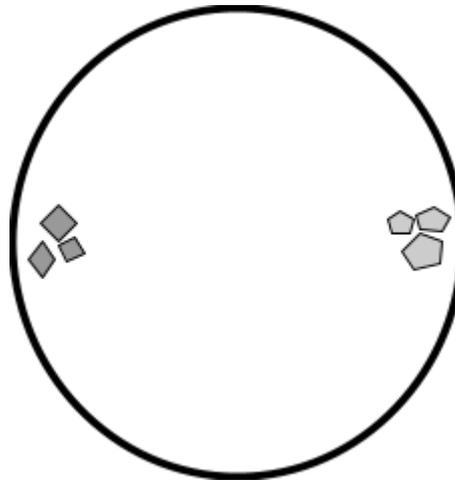


- 1 - coloque algumas gotas de água destilada no círculo central;
- 2 - coloque alguns cristais de ácido cítrico à esquerda do círculo;
- 3 - coloque alguns cristais de bicarbonato de sódio à direita do círculo;
- 4 - com o bastão, empurre os cristais dos dois reagentes para a borda da água;
- 5 - observe o que ocorre nos próximos minutos.

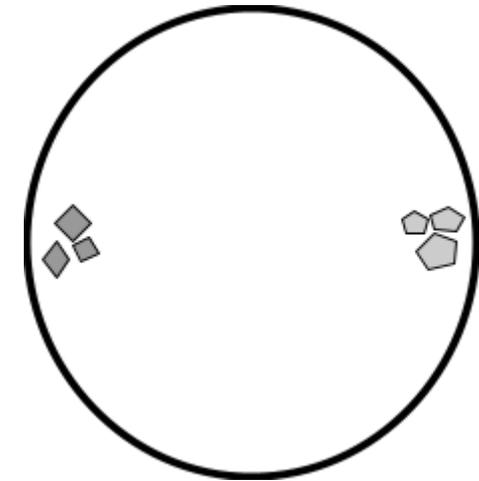
Precipitação em câmera lenta - criando um modelo - Parte D



1



2



3

1 - Estes modelos se referem à reação ocorrida na Parte A.

2 - Considere que todos os círculos estejam preenchidos com água.

2 - No círculo 1, desenhe um modelo de partículas para representar o que ocorre assim que os cristais dos reagentes são colocados em contato com a água.

3 - No círculo 2, desenhe um modelo de partículas para representar o que ocorre após algum tempo, mas antes da formação do precipitado.

4 - No círculo 3, desenhe um modelo de partículas para representar o que ocorre na formação do precipitado.

Precipitação em câmera lenta - Questões

- 1. Como se chama o processo em que um sal sólido se dissolve na água?**
- 2. Descreva o que foi observado na Parte A.**
- 3. Explique o que foi observado na Parte A.**
- 4. Escreva a equação que representa a reação química que ocorreu na Parte A.**
- 5. Qual foi a evidência de Reação Química que foi observada na Parte A?**
- 6. Descreva o que foi observado na Parte B.**
- 7. Explique o que foi observado na Parte B.**
- 8. Escreva a equação que representa a reação química que ocorreu na Parte B.**
- 9. Descreva o que foi observado na Parte C.**
- 10. Explique o que foi observado na Parte C.**
- 11. Qual foi a evidência de Reação Química que foi observada na Parte C?**
- 12. Escreva a equação que representa a reação química que ocorreu na Parte C.**