

Matérias orgânicas e inorgânicas

Esboço do experimento

Queimar madeira, verificar a presença de carbono na mudança e da mesma maneira, observar as diferenças entre o sal e o açúcar.

Objectivo do experimento

Compreender que algumas matérias contêm carbono e outras não

Materiais do experimento

- Madeira (palito de fósforo)
- Arame
- Isqueiro
- Pote de vidro com tampa
- Água de cal
- Açúcar
- Sal
- Frigideira
- Cinzeiro
- Luvas de algodão
- Alicates
- Óculos de segurança
- Fogão



Passos

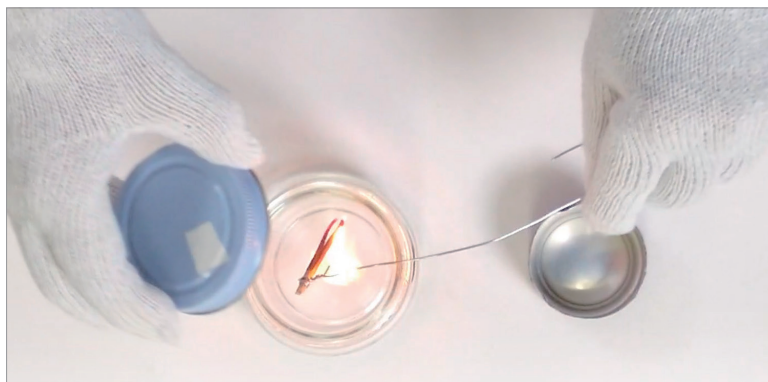
① Preparação da madeira



② Preparação da água de cal



③ Queima da madeira



Cuidado com o fogo

Resultado(s) do experimento e O que gostaria que entendam por meio deste experimento

- A madeira queimada produziu fumo e ficou preta.
- O gás que saiu da queima da madeira turvou a água de cal.
- Quando se queima madeira, ela se queima até se transformar em carvão, gerando dióxido de carbono.
- A madeira contém carbono. As matérias que contêm carbono se denominam "matérias orgânicas" e as matérias que não contêm carbono se denominam "matérias inorgânicas".

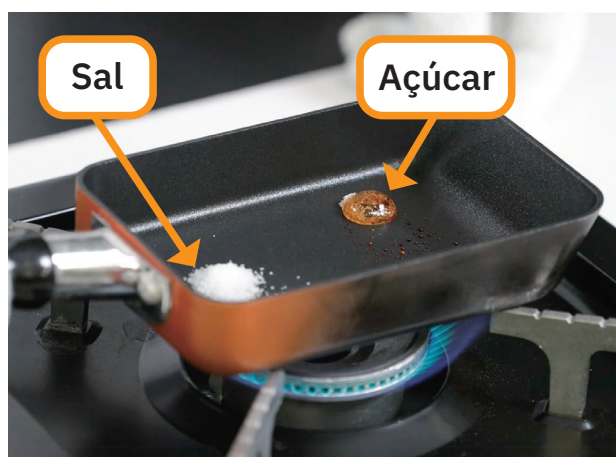


Experimento adicional

Aquecimento do açúcar e sal



O sal e o açúcar são parecidos, mas o açúcar é um "material orgânico" e o sal um "material inorgânico".



Cuidado com o fogo. Use óculos de segurança e luvas de borracha

Informação adicional

- ★ Os materiais orgânicos e os inorgânicos podem ser distinguidos se geram ou não dióxido de carbono quando são aquecidos. Da mesma maneira que no experimento, classifiquem os materiais familiares que nos rodeiam em orgânicos e inorgânicos.