

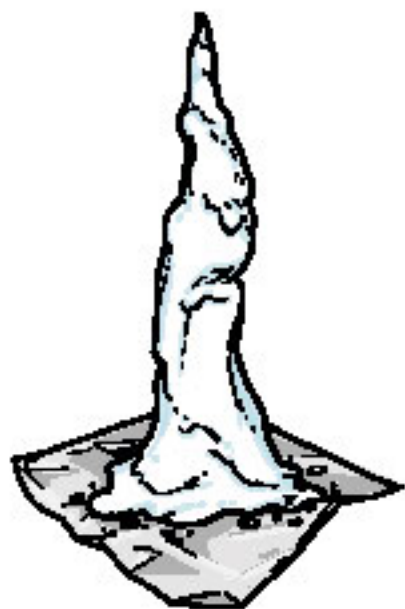


6. Jeśli tak się stało, włóż palec z kryształkami do ostudzonego roztworu w miseczce.

Obserwacje: Przyjrzyj się uważnie kształtom kryształów. Czy potrafisz opisać ich formy? Co jeszcze zauważyłeś podczas formowania się kryształów wokół palca zanurzonego w miseczce?



Jak i dlaczego: Podczas reakcji octu z sodą do pieczenia wydziela się dużo dwutlenku węgla, co obserwujemy jako tworzenie się piany. W tej samej reakcji powstaje również związek zwany octanem sodu. Odparowanie większości wody zagęszcza jego roztwór, zwiększając stężenie. Kiedy wprowadzasz do niego kryształki zebrane na palcu, octan sodu zaczyna szybko krystalizować na ich powierzchniach.



Próba dodatkowa! Zamiast posługiwania się palcem możesz ułożyć mały stosik kryształków zebranych w rondlu na kawałku folii aluminiowej, a następnie bardzo powoli i ostrożnie polewać je ostudzonym roztworem. Może uda ci się stworzyć ciepły lodowy stalagmit!

KOMENTARZ NAUKOWY: Stalagmity to formy skalne wyrastające z dolnych powierzchni jaskiń. Ciecze kapące z ich sklepień niosą substancje osadzające się i z biegiem czasu tworzące kolumny złożone z osadów. Większość stalagmitów jest zbudowana z związków wapnia, takich jak węglan wapnia.