# Laboration bikarbonat och ättika

**Material:** Stor bägare, spatel, ättika eller vatten, stearinljus.

**Riskbedömning:** Ättika är en syra och därför frätande, använd skyddsglasögon.

**Utförande**: Tänd ljuset och lägg det i bägaren. Tillför bikarbonat runt om ljuse. Tillför vatten eller ättika.

**Resultat:** Vad händer?

**Slutsats:** Varför har mängden bikarbonat minskat? Vad har bildats? Reaktanter bikarbonat NaHCO3, ättika CH3COOH eller vatten H2O.

