



## Klassiska sockerormen

**Demonstration:** Denna demonstration är omtyckt bland elever. Den kan visa på svavelsyrans kraft på organiskt (levande) material eller att det finns kol i socker. Var medveten om att det vid reaktionen kan bildas obehagliga föreningar

**Recept** på den klassiska sockerormen: Häll 70 g socker i en hög bägare. Fukta sockret med vatten och häll på ca 70 cm<sup>3</sup> konc svavelsyra.

Tänkta reaktioner:

$$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11} \rightarrow 12 \text{C(s)} + 11 \text{H}_2\text{O}$$
$$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11} + 12\text{O}_2 \rightarrow 12\text{CO}_2 + 11\text{H}_2\text{O}$$
$$\text{C(s)} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$$
$$\text{H}_2\text{SO}_4 + x\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 \cdot x\text{H}_2\text{O} \text{ (exoterm reaktion)}$$

Spill neutraliseras med natriumvätekarbonat. Av "sockerormen" bildas en mängd föreningar. En del föreningar kan vara cancerogena. Utför experimentet i dragskåp. Häll avfall bland organiska ämnen.

**Risker vid experimentet:** Alla dessa laborationer är extremt brandfarliga och riskfyllda.

### Stöd för riskbedömning:

Socker: Ej märkningspliktigt

Svavelsyra: Frätande Dödskalle, Fara, H314, H331 och P260, P264, P271, P280, P301+P330+P331(ej kräkning), P405

Ett antal oidentifierbara kolföreningar