

## Kristallvattenhalten i kopparsulfat

Uppgiften är att noggrant bestämma kristallvattenhalten i kopparsulfat och kopparsulfatets kemiska formel.

### *Materiel*

Våg, degel, triangel, trefot, brännare, tändstickor

### *Kemikalier*

Kristallvattenhaltig kopparsulfat

### *Utförande*

Då kristallvattenhaltig kopparsulfat upphettas i en degel avges kristallvattnet. Diskutera hur man kan använda sig av denna erfarenhet för att bestämma kristallvattenhalten i kopparsulfat och kopparsulfatets kemiska formel. Planera och utför det experimentella arbetet.

### *Uppgifter*

1. Innan laborationsrapporten lämnas in ska beräkningarna kontrolleras. Det kan göras online på adress <http://www.chem4free.info/kvh/> eller med hjälp av datorprogrammet Kristallvattenhalt som kan laddas ner från samma adress.
2. Ta reda på vilken kemisk formel som oftast anges i litteraturen för kristallvattenhaltig kopparsulfat.
3. Beräkna kristallvattenhalten i massprocent utgående från svaret i uppgift 2.