

# Intervju med redaktör Karin Sterner

## Vad fick dig att intressera dig för kemi?

Jag tycker att kemi är spännande för att det förklarar allt som händer runt omkring oss. Och så är det så roligt att laborera – att undersöka och testa själv.

## Varför ska man välja digitala läromedel från

**Digilär?** Läromedlet är varierat och inspirerande med massor av olika typer av uppgifter. Självrättande övningar och quiz ger direkt respons. Du kan både lyssna på och läsa texten. Som lärare får du hjälp av tydliga lärarhandledningar.

## Karins lektionstips för gymnasiet

Här hittar du några tips på aktiviteter som du kan göra i klassrummet på kemins dag, direkt från [Digilär Kemi 1 för gymnasiet](#). Notera att länkarna endast fungerar om du har en licens till läromedlet och är inloggad.

### 1. Laboration: Vad väger atomen?

Från Atomen – liten och helt avgörande → Räkna med atomer → Laboration

#### Riskbedömning

Ofarlig.

Ni får prover med  $6,022 \cdot 10^{23}$  atomer av olika grundämnen.

#### Experiment

Väg in proverna och subtrahera behållarens vikt. För in era värden i en gemensam tabell på tavlan och beräkna medelvärde för alla prover. Fundera över era resultat.

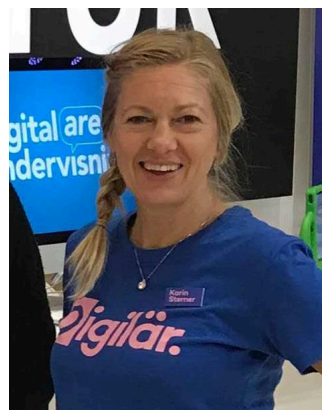
#### Redovisning

Sker vid laborationstillfället genom en diskussion i klassen om resultaten.

### 2. Laboration: Hitta ämnet

Från Räkna med kemi → Koncentrationsberäkningar → Laboration

En viktig del av ett vetenskapligt arbetssätt är att undersökningar, som till exempel experiment, genomförs på ett noggrant och systematiskt sätt. I försöken kommer du att observera



förändringar på makronivå det som du kan se med blotta ögat. Din uppgift är att använda dina kunskaper om vad som händer på molekylär nivå för att identifiera några okända lösningar

### **Riskbedömning**

Koppar-, barium- och silversalter är giftiga och natriumhydroxid är frätande. Använd skyddsglasögon. Resterna från experimentet kan spolas ned i vasken om det rör sig om måttliga mängder.

### **Experiment**

Tänk ut hur ni ska gå tillväga för att lösa uppgiften på ett systematiskt sätt. Formulera er metod. Under laborationens gång, skriv ner vilka försök ni utför, samt era observationer.

Till er hjälp har ni reagensen silverniträt, bariumklorid samt natriumhydroxid och nio provrör med kända lösningar (listade nedan). Utför experimenten i de små provrören, använd små mängder. Var noga med att inte kontaminera (smutsa ner) lösningarna, använd olika pipetter.

- Natriumklorid
- Natriumsulfat
- Natriumniträt
- Kopparklorid
- Kopparsulfat
- Kopparniträt
- Järn(III)klorid
- Järn(II)sulfat
- Järn(III)niträt

### **Redovisning**

Redogör för era slutsatser genom att beskriva arbetsgången med reaktionsformler och förklaringar.

Svenska