

Kemilaborationer Kemi A

- 1 Genomgång av laborerande ur säkerhetssynpunkt. Salens utrustning och skyddsanordningar.
En mätövning som visar noggrannhet med avseende på volym hos utrustning som vi använder.
- 2 Hur samlar man upp gas utan att luft får tillträde? Några enkla kemiska reaktioner och formelskrivning.
- 3 Joners beteckningar och hur man sätter samman negativa och positiva joner i jonföreningar.
Vilka jonföreningar är lösliga i vatten?
- 4 Beräkning av substansmängd och massa. Kunna väga upp en viss substansmängd.
Tag reda på antalet vattenmolekyler per enhet kopparsulfat.
- 5 Att lära sig förstå begreppet koncentration, genom att späda, blanda och beräkna nya koncentrationer.
- 6 Blanda olika ämnen och se om de löser sig eller ej. Vad beror de olika resultaten på?
Likheter och olikheter i ämnens uppbyggnad studeras.
- 7 Kombinationer av olika metaller i lösningar kan ge svar på frågor om oxidation och reduktion av metaller. Vilken metall är mest motståndskraftig?
- 8 Om du har en känd koncentration av t ex en bas kan du räkna ut koncentrationen av en syra genom titrering och neutralisation. Varför använder man en indikator?
- 9 Tillverka en egen buffert och förklara ändring av pH-värdet när man tillsätter syra och bas.
När använder man en buffertlösning i vardagen?
- 10 Med hjälp av molekylmodeller kan vi lättare förstå den organiska kemins variationsmöjligheter .
- 11 Beräkning av entalpiändringen vid olika kemiska reaktioner.

