

- L1:** Att beräkna R (gaskonstanten) med hjälp av magnesium och saltsyra som bildar vätgas.
- L2:** Beräkning av reaktionshastigheten för en reaktion där färgomslag indikerar att reaktion två har startat.
- L3:** Att kunna avgöra om en jämvikt förskjuts åt höger eller vänster vid ändring av de ingående koncentrationerna.
- L4:** Ta reda på orsaken till olika joners sura, basiska eller neutrala reaktioner.
- L5:** Att rita upp en titrerkurva för en svag syra som titreras med en stark bas.
- L6:** Att med hjälp av EDTA som komplexbindare beräkna zinkjonhalten i en lösning och även bestämma hårdheten på olika vattenprover.
- L7:** Ta reda på exakt halt av järn i rakbladsstål.
- L8:** Elektrolys och användning av normalpotentialtabellen för formelskrivning.
- L9:** Spektrofotometrisk bestämning av permanganatjonhalten i ett okänt prov.
- L10:** Separation av ämnen med hjälp av gelfiltrering.
- L11:** Kvantitativ bestämning av massa bärnstensyra där planering och upplägg av laborationen sker i gruppen.
- L12:** Studiebesök på kemlab (Näl).