**Vad vi ska lära oss av kap 9**

**Läs i läroboken s 242-278. Tips! Se till att du jobbat igenom samtliga övningar till kapitlet.**

**Laborationer/demonstrationer:**

Demo: galvanisk cell, elektrolys, ”rengöring av ädla smycken”.

Laborationer: metaller i syra, spänning mellan olika metaller, vilken metall är ädlast.

**Viktiga begrepp och fakta, kolla att du kan:**

* Skriva formler för reduktion, oxidation, samt hela redox.
* Förstå och använda begreppen reduktionsmedel/oxidationsmedel.
* Kunna använda dig av metallers ädelhet ordnade i den s.k. spänningsserien.
* Veta skillnaden mellan olika halogeners oxidationsförmåga.
* Förstå oxidationstal och använda det för att kunna balansera enklare formler samt förstå hur det används i namngivning av ämnen.
* Veta hur en galvanisk cell fungerar och kunna ge exempel på några olika typer av galvaniska celler. Du ska kunna principen för galvaniska celler och kunna redogöra för något exempel men du behöver inte i detalj memorera alla de exempel som redovisas i läroboken!
* Förstå elektrolys och vara bekant med användningen av elektrolys. Även här gäller att du ska kunna redogöra för exempel men måste inte kunna detaljerna i alla exempel från boken.
* Förstå vilka faktorer som påverkar korrosion av en metall.