

## REDOX PROV

Må 11 12:00

- beräkna oxidationstal 9.1
- Vilket ämne reduceras/oxideras 9.4, 9.5
- Åt vilket håll ska det ske? 9.13
- Rita ett galvanisk element utifrån beteckning ex: 9.18
- Beräkna EMK 9.20
- Balansera redox reaktioner både i syrlig och basisk lösning 9.6, 9.7
- Resonemang om redox processer 9.11

om  $\text{Na}^+$  är svår att reducera,  $\text{Na}^0$  måste vara lätt att oxidera