

Mall att använda vid balansering av redoxreaktionsformler

1. Efter att du har skrivit upp utgångsämnen och produkterna anger du med romerska siffror oxidationstalen för de ämnen som ändrat detta. Om ingen syrgas eller vätgas har bildats eller förbrukats så kan du i allmänhet bortse från att dessa ämnen har ändrat oxidationstal. Observera att du skall bara hitta ett ämne som oxideras och ett som reduceras.
2. Ange med hjälp av pilar vilket ämne som oxiderats respektive reducerats. Ange också hur många steg.
3. Kontrollera och justera så att antalet steg oxidation och reduktion stämmer. Efter detta får inte koefficienterna framför ämnena som deltagit i redoxprocessen ändras.
4. Kontrollera att totalladdningen på båda sidor om reaktionspilen är den samma samt att övriga atomer stämmertill antalet. Minst en av dessa faktorer är vid detta tillfälle bestämt på endera sidan om pilen. Utnyttja detta.