

**Redktion:** Upptagande av elektroner.

**Oxidation:** Avgivande av elektroner.

**Reduktionsmedel:** Starkare ju närmare vänstra sidan av spänningsserien.

**Halogener som oxidationsmedel:** Starkare ju närmare ju högre upp i grupp 17.

**Galvaniskt element:** Spontan reaktion som använder redox reaktioner för att skapa elektrisk ström.

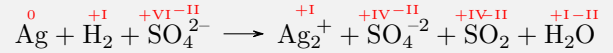
### Oxidationstal

1. Alla atomer i sin forä form har oxidationstal 0.
2. Alla atomjoner har samma oxidationstal som sin laddning
3. Syre i kemiska föreningar eller i sammansatta joner är alltid  $-II$ .
4. Väte i kemiska föreningar eller i sammansatta joner är alltid  $+II$ .

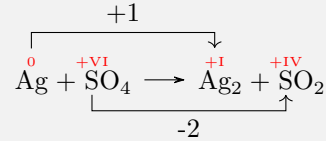
### Oxidationstalsmetoden



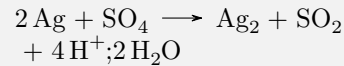
1. Skriv reaktionsformeln utan att balansera. Sätt ut oxidationstal.



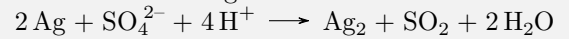
2. Skriv om reaktionsformeln med endast de partiklar som innehåller atomer som har ändrat oxidationstal.



3. beräkna oxidationstalsförändringen och bestäm koefficienterna så att den totala ökningen av oxidationstalen är lika med den totala minskningen.



4. Balansera laddningen



5. Kontrollera

6. *Snygga till* så att det stämmer med reaktionerna från början. Lägg till aggregationstillstånd. Se till att allt är rätt genom att räkna syre.

