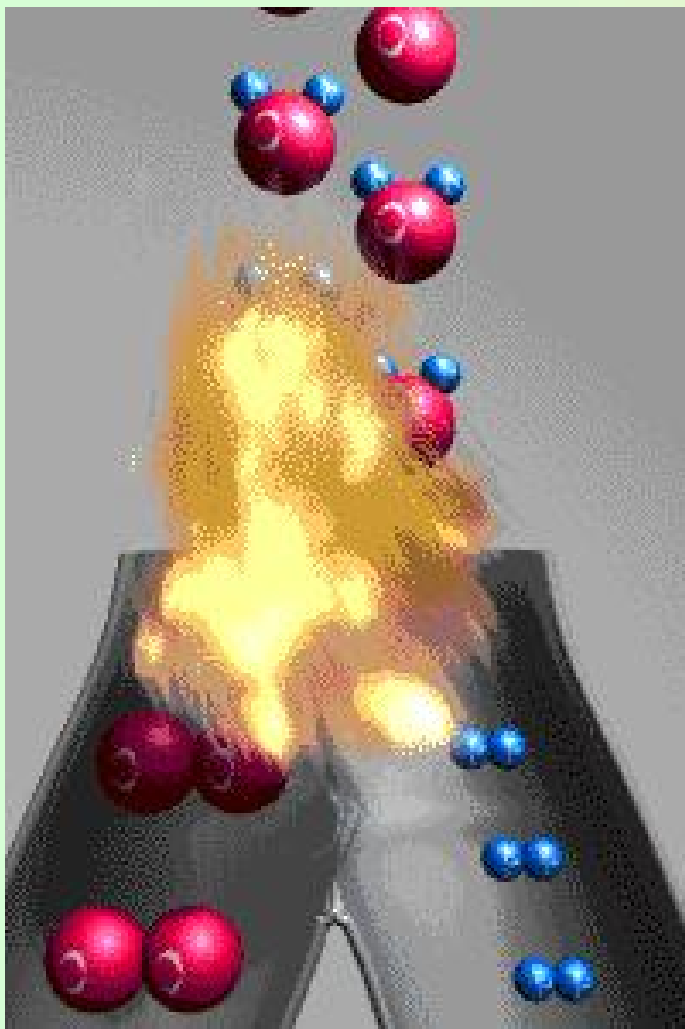


Redox ekuazioen doiketa



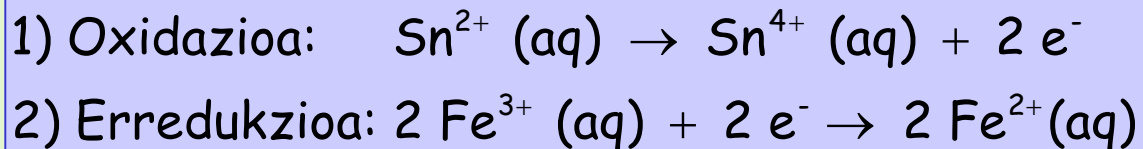
http://js082.k12.sd.us/My_Classes/Physical_Science/chemistry/balancing_chemical_equations/chops.gif

Semierreakzioak

Nahiz eta oxidazioa eta erredukzioa batera eman, egokia izaten da banatuta aztertzea. Eman dezagun adibidez Sn^{2+} -ren oxidazioa Fe^{3+} -ren bitartez:

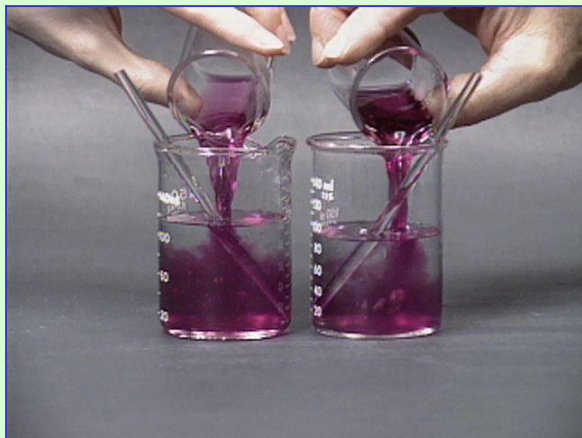


Bi prozesuak (semierreakzioak) hauek lirarteke: 1) Sn^{2+} -ren oxidazioa eta 2) Fe^{3+} -ren erredukzioa.



Oxidazioa edo erredukzioa deskribatzen duten prozesuak **semierreakzioak** dira.

Redox ekuazioen doiketa



<http://jchemed.chem.wisc.edu/JCeSoft/CCA/CCA3/STILLS/AUTOCAT/AUTOCAT/64JPG48/1.JPG>

Ekuazioen doiketa semierreakzioen bitartez

Semierreakzioen erabilpenak redox ekuazioak doitzeko metodo orokorra ezartzen du.

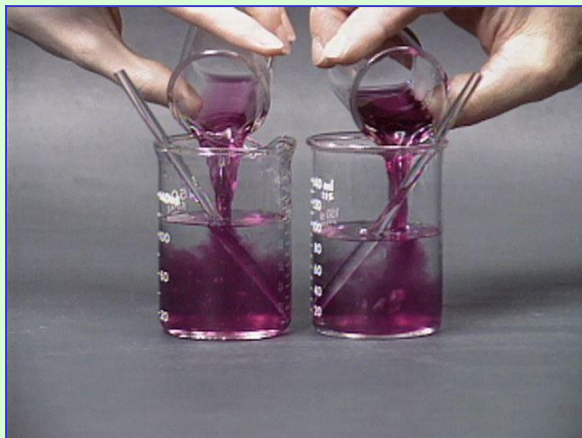
Metodo honetan ekuazio ionikoekin hasten gara, hau da oxidatu edo erreduzitu egiten diren substantziak soilik idazten dira.

Jarraian doitzeko metodoaren urratsak azalduko dira.



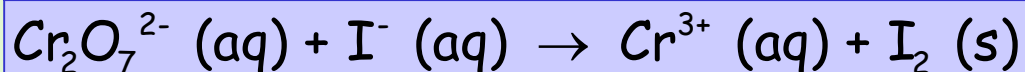
<http://jchemed.chem.wisc.edu/JCeSoft/CCA/CCA3/STILLS/AUTOCAT/AUTOCAT/64JPG48/10.JPG>

Redox ekuazioen doiketa

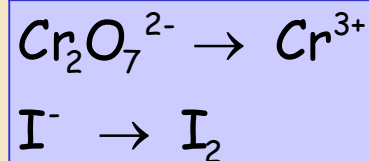


<http://jchemed.chem.wisc.edu/JCeSoft/CA/CCA3/STILLS/AUTOCAT/AUTOCAT/64JPG48/1.JPG>

Ekuazioen doiketa semierreakzioen bitartez

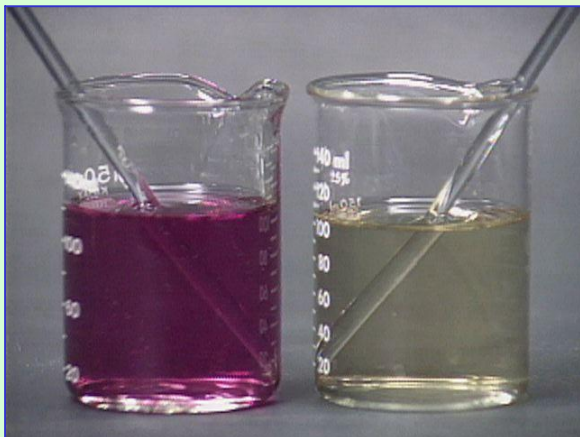


Urratsa #1. Zatitu ekuazioa bi semierreakziotan. Semierreakzio bakoitzak substantzia baten forma oxidatua eta erreduzitua izango ditu.

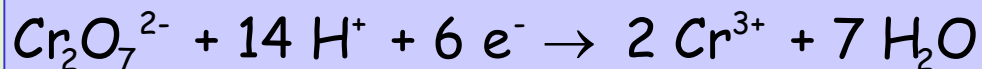


Urratsa #2. Semierreakzio bakoitzaren atomoak eta kargak doitu.

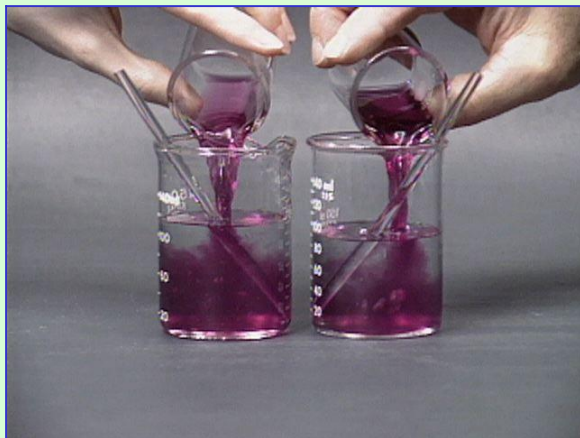
- Atomoak orden honetan doitzen dira: bestelako atomoa (O eta H ez dena, ondoren O, eta azkenik H.
- Karga doitu elektroiak gehituz.



<http://jchemed.chem.wisc.edu/JCeSoft/CCA/CCA3/STILLS/AUTOCAT/AUTOCAT/64JPG48/10.JPG>



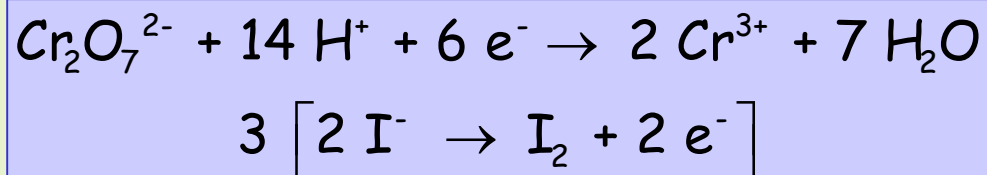
Redox ekuazioen doiketa



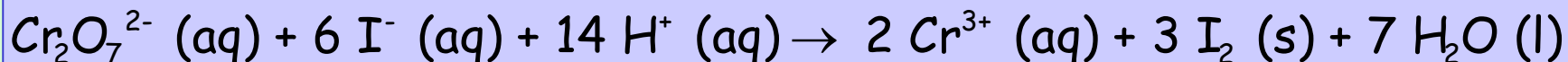
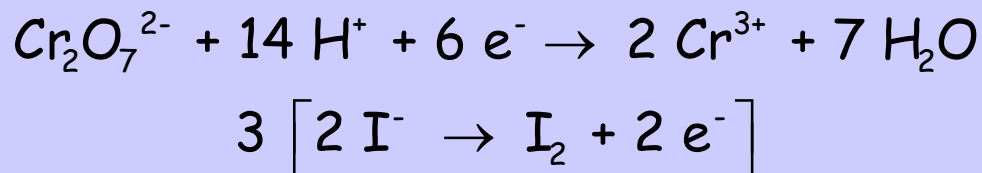
<http://jchemed.chem.wisc.edu/JCeSoft/CA/CCA3/STILLS/AUTOCAT/AUTOCAT/64JPG48/1.JPG>

Ekuazioen doiketa semierreakzioen bitartez

Urratsa #3. Semierreakzio bakoitza zenbaki oso batez bidertu, elektroio-kopuruak berdindu arte.

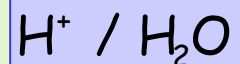


Urratsa #4. Gehitu semierreakzioak eta substantzien egoera fisikoak.



Redox ekuazioen doiketa inguru azidoan

Doitzeko substantzia hauek erabiltzen dira:



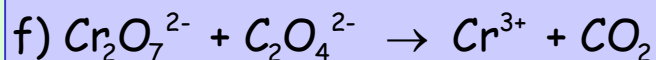
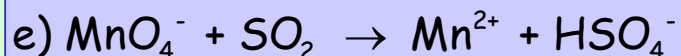
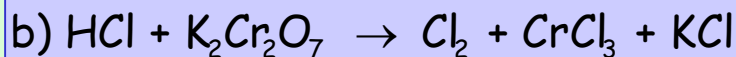
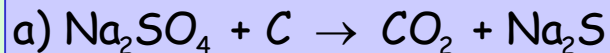
Redox ekuazioen doiketa inguru basikoan

Doitzeko substantzia hauek erabiltzen dira:



ARIKETAK:

1. Doitu ekuazio kimikoak (inguru azidoa):



2. Doitu ekuazio kimikoak (inguru basikoa):

