SPONTAANIT HAPETTUMIS-PELKISTYMISREAKTIOT

Epäjalompi luovuttaa elektroneja jalommalle (jos sillä on, mitä luovuttaa ja jalompi "tarvitsee" niitä)

$$2Al(s) + 3Fe^{2+}(aq) \longrightarrow 2Al^{3+}(aq) + 3Fe(s)$$

(Al: luovuttaa elektroneja)

* voidaan tutkia jalousjärjestyksellä
* voidaan tutkia puolireaktioilla ja standardipotentiaaleilla

$Al(s) \longrightarrow Al^{3+}(aq) + 3e^-$ $+1,66V$

$Fe^{2+}(aq) + 2e^- \rightarrow Fe(s)$ $-0,45V$

$\rightarrow +1,21V$

positiivinen, joten reaktio tapahtuu

2.17
2.19
2.20
2.21
2.23