

Metallide reageerimine hapete lahustega

Neeme Katt

Erineva aktiivsusega metallide reageerimine happe lahusega

Li K Ba Ca Na **Mg**

aktiivsed metallid

Al Mn **Zn** Cr Fe Ni Sn Pb

keskmise aktiivsusega metallid

H **Cu** Hg Ag Pt Au

väheaktiivsed metallid



Mg



Zn



Fe



Cu

Hapete reageerimine metallidega

Li K Ba Ca Na **Mg**

Al Mn Zn Cr Fe Ni Sn Pb H

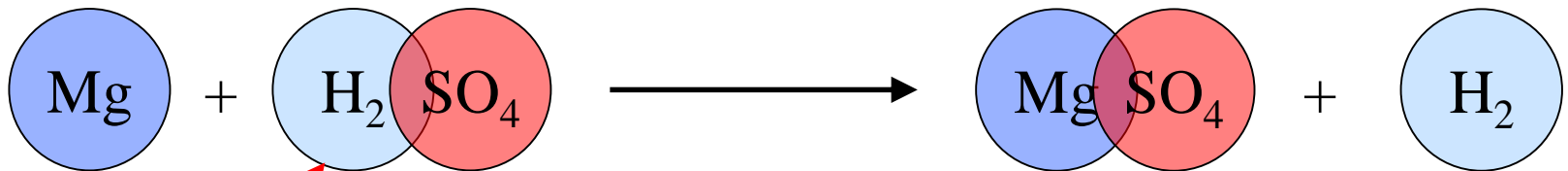
Cu Hg Ag Pt Au

aktiivsed metallid

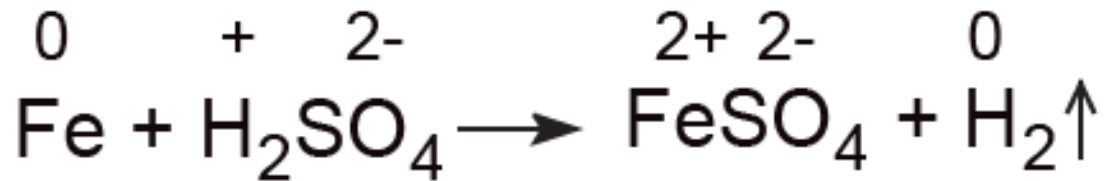
keskmise aktiivsusega metallid

väheaktiivsed metallid

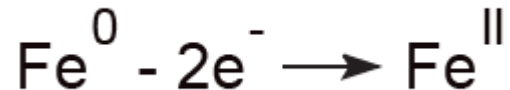
Pingereas vesinikust vasakul olevad metallid tõrjuvad vesiniku lahjendatud hapetest välja.



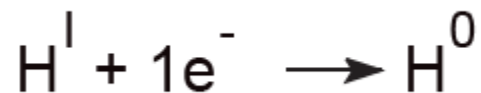
Metalli reaktioon happega on redoksreaktsioon



- Fe o.a suureneb ($0 \rightarrow \text{II}$)
 - Fe on redutseerija ja oksüdeerub



- H o.a väheneb ($\text{I} \rightarrow 0$)
 - H on oksüdeerija ja redutseerub

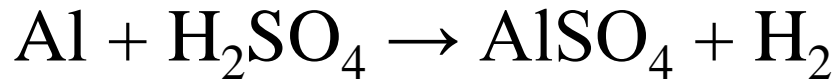


Happe ja metalli vahelise reaktsiooni võrrandi koostamine

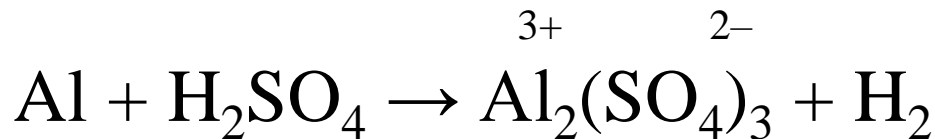
- Kirjuta lähteainete valemid.



- Kirjuta saaduste valemid – sool ja H_2 .



- Koosta soola valem, kasutades ioonilaenguid.



- Tasakaalusta reaktsioonivõrrand.

