

1. Ruostuminen
2. Esimerkiksi hopea ja kulta
3. Epäjalot metallit eli metallit, jotka ovat jännitesarjassa vedyn vasemmalla puolella
4. Sillä on positiivinen sähkövaraus, joka on syntynyt, kun metalliatomi on luovuttanut yhden tai useampia elektroneja.
5. Epäjaloimmasta jaloimpaan järjestys on: natrium, magnesium, alumiini, rauta ja kulta.
6. Esimerkiksi a) natrium, magnesium ja sinkki b) kupari, hopea ja kulta
7. a) Magnesium b) Hopea
8. Jännite on sitä suurempi, mitä kauempana metallit ovat toisistaan.
9. Kromi pelkistyy.
10. Magnesiumnauhan pinta peittyy sinkillä.
11. Suppeasti ymmärrettynä
 - a) metallin reaktiota hapen kanssa
 - b) hapen irtoamista metallioksidista.Laajasti ymmärrettynä
 - a) metalliatomin muuttumista metalli-ioniksi (= elektronien luovuttamista)
 - b) metalli-ionin muuttumista metalliatomiksi (= elektronien vastaanottamista).
12. Kupari on jalompi metalli kuin rauta, ja se on jo valmiiksi atomimuodossa.