

Hautaprobak - 2010 Ekaina

B5. Azaldu eta arrazoitu zer gertatuko den honako kasu hauetan:

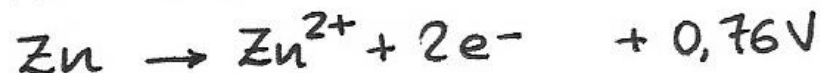
- a) FeSO_4 -aren disoluzio bat zinkeko koilaratxo batez irabiatzen denean. (0,7 PUNTU)
- b) Kobre (II) sulfatozko disoluzio batean burdinazko lima-hautsak sartzen direnean. (0,6 PUNTU)
- c) Kaltzio klorurozko disoluzioari zink zatiak gehitzen zaizkionean. (0,7 PUNTU)

DATUAK: Erredukzio-potentzialak: $E^0(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}) = -0,76\text{V}$;
 $E^0(\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}) = 0,44\text{V}$; $E^0(\text{Cu}^{+2}/\text{Cu}) = 0,34\text{V}$; $E^0(\text{Ca}^{+2}/\text{Ca}) = -2,87\text{V}$

↑
-0,44V



↓



$E^0 > 0$ Redox erreakzioa emango da

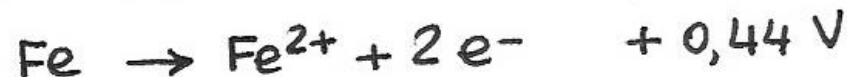
Hautaprobak - 2010 Ekaina

B5. Azaldu eta arrazoitu zer gertatuko den honako kasu hauetan:

- a) FeSO_4 -aren disoluzio bat zinkeko koilaratxo batez irabiatzen denean. (0,7 PUNTU)
- b) Kobre (II) sulfatozko disoluzio batean burdinazko lima-hautsak sartzen direnean. (0,6 PUNTU)
- c) Kaltzio klorurozko disoluzioari zink zatiak gehitzen zaizkionean. (0,7 PUNTU)

DATUAK: Erredukzio-potentzialak: $E^0(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}) = -0,76\text{V}$;
 $E^0(\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}) = 0,44\text{V}$; $E^0(\text{Cu}^{2+}/\text{Cu}) = 0,34\text{V}$; $E^0(\text{Ca}^{2+}/\text{Ca}) = -2,87\text{V}$

↑
-0,44V



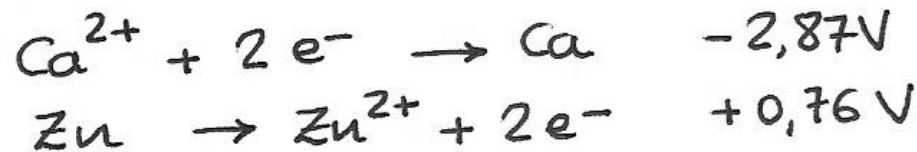
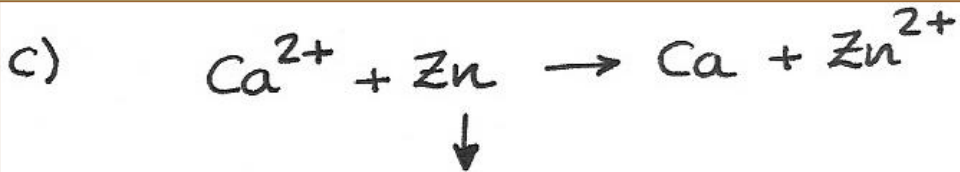
$E^0 > 0$ Redox erreakzioa emango da

Hautaprobak - 2010 Ekaina

B5. Azaldu eta arrazoitu zer gertatuko den honako kasu hauetan:

- FeSO₄-aren disoluzio bat zinkeko koilaratxo batez irabiatzen denean. (0,7 PUNTU)
- Kobre (II) sulfatozko disoluzio batean burdinazko lima-hautsak sartzen direnean. (0,6 PUNTU)
- Kaltzio klorurozko disoluzioari zink zatiak gehitzen zaizkionean. (0,7 PUNTU)

DATUAK: Erredukzio-potentzialak: $E^0(\text{Zn}^{2+}/\text{Zn}) = -0,76\text{V}$;
 $E^0(\text{Fe}^{2+}/\text{Fe}) = 0,44\text{V}$; $E^0(\text{Cu}^{+2}/\text{Cu}) = 0,34\text{V}$; $E^0(\text{Ca}^{+2}/\text{Ca}) = -2,87\text{V}$
↑
-0,44V



$E^0 < 0$ Erreakzioa ez da ematen; ez da ezer gertatuko.