

BEREZKOTASUNA ADIBIDEA

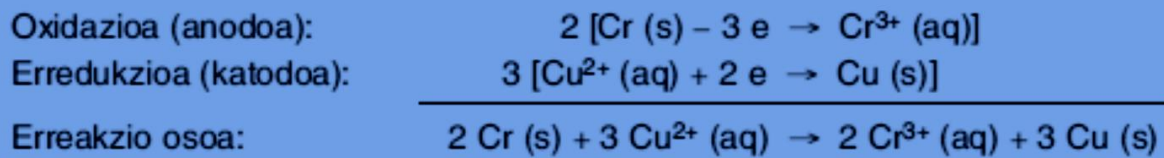
Esan ekuazio ioniko honek adierazten duen erredox erreakzioa, baldintza estandarretan, espontaneo den ala ez. Baiezkoan, idatz ezazu ekuazio doitua.



DATUAK: $E^0 \text{Cu}^{2+}/\text{Cu}=+0,34\text{V}$; $E^0 \text{Cr}^{3+}/\text{Cr}=-0,74\text{V}$

- Erreakzioan kobrea erreduzitzen da , beraz katodo bezala jokutzen du.
- Erreakzioan kromoa oxidatzen da , beraz anodo bezala jokutzen du.

Beraz, pilaren potentzial estandarra eta ekuazioa doituta:



Pilaren potentziala honako hau izango da:

$$E^0_{\text{pila}} = E^0_{\text{katodo}} - E^0_{\text{anodo}} = +0,34 \text{ V} - (-0,74 \text{ V}) = 1,08 \text{ V}$$

$E^0 > 0$ denez, erreakzioa **espontaneo** da.