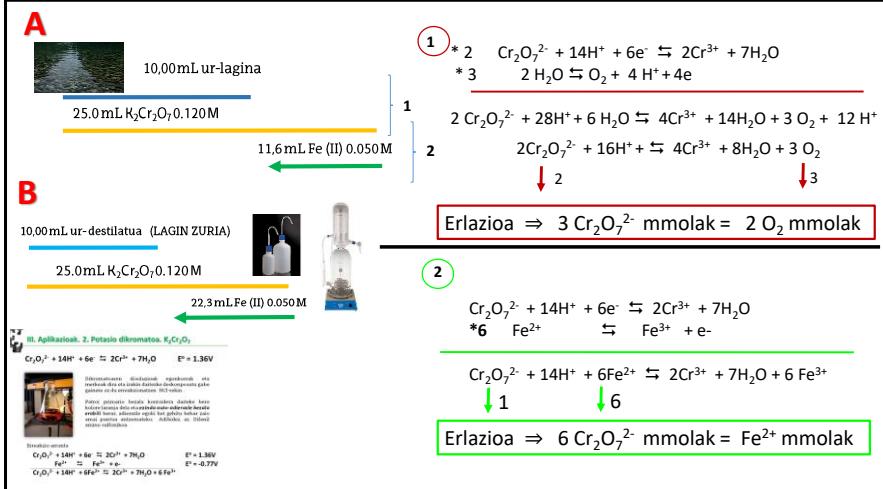




2018 / 05 / 28

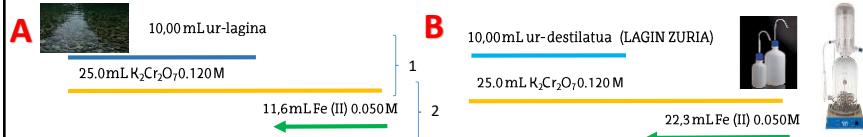
AZTERKETA 6 eta 7 ariketa

1



6. Ibai batoko OEK (oxigeno eskari kimiko) determinatzeko. 10,00 mL-ko ur-lagina ingurumen azidoan eta 25,0 mL K₂Cr₂O₇ 0,120 M-arekin erreflexuaren bidez berotzen da 2 orduz. Ur-destilatua duen lagin zuri bati tratamendu berdina aplikatzen zaio. Ondoren, bi laginetako potasio dikromatoaren soberakinak, 0,050 M-eko Fe(II) patroiarekin baloratzen da, ur laginak 11,6 mL eta lagin zuriak ordea 22,3 mL kontsumitzen ditu.

- Datuak PmO₂, 32 (Kontuan har ezazu urak oxigenoa eta protoiak ematen dituela oxidaterakoan)
- Idatz ezazu balorazioan gertatzen diren erreakzioak.
 - Kalkulatu ur-laginak duen materia organiko oxidagarriaren kontzentrazioa, eman O₂ mg/L bezala.
 - Azaldu potasio dikromatoaren ezaugarrak. Zein da erabiltzen den adierazlea?



1. Lehenik eta behin, erreakzioak idatzi behar ditugu

Datuak: PmO₂, 32 g/mol
 (Kontuan har ezazu urak oxigenoa eta protoiak ematen dituela oxidaterakoan)

