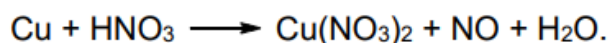


EKAINA 2020

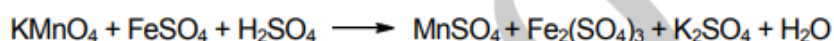
A2. Nitrogeno monoxidoa erreakzio honen bidez prestatzen da:



- Doitu erreakzio ionikoa ioi-elektroi metodoa erabiliz.
- Idatzi erredox erreakzio molekular doitu.
- Kalkulatu zer kobre-masa behar den 0,2 L NO lortzeko, gasaren bolumena 750 mmHg-an eta 20 °C-an neurtzen bada.

UZTAILA 2020

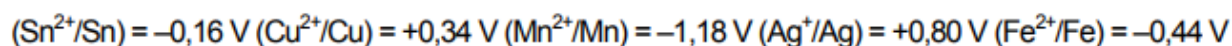
A2. Fe²⁺ ioia potasio permanganatoarekin baloratzen da erredox ekuazio honen arabera:



- Zein erreaktibo da oxidatzailea eta zein erreduktorea? Arrazoitu. (0,50)
- ioi-elektroi metodoa erabiliz, doitu aurreko ekuazio molekularra. (1,00)
- 1,5 g-ko burdina ez-puruko lagin bat H₂SO₄-rekin tratatzen da burdina guztia FeSO₄ bihurtu arte. Bertan sortutako Fe²⁺ guztia baloratzeko 25 mL KMnO₄ 0,1 M behar badira, kalkulatu hasierako laginaren burdin portzentajea. (1,00)

UZTAILA 2020

C3. Erredukzio-potentzial estandar (ε°) hauek kontuan hartuz:



- Metal eta katioi horietatik guztietatik, zein da oxidatzailearik sendoena?, eta erreduzitzailearik sendoena? Arrazoitu. (0,50)
- Eztainuzko xafla bat gatz hauen disoluzioetan sartzen denean, zein kasutan jalkiko da beste metal bat xaflaren gainean? Arrazoitu. (1,00)
CuSO₄, MnCl₂, FeSO₄, AgNO₃