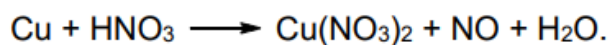


EKAINA 2020

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. Fe^{2+} 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 H_2SO_4 -rekin tratatzen da burdina guztia FeSO_4 bihurtu arte. Bertan sortutako Fe^{2+} guztia baloratzeko 25 mL KMnO_4 0,1 M behar badira, kalkulatu hasierako laginaren burdin portzentajea. **(1,00)**