1. Számolja ki annak a galváncella reakciónak az egyensúlyi állandóját, melyben a két félcella reakció:

$$Pb^{2+} + 2e^{-} \Longrightarrow Pb(s)$$
 (1)

$$Cu^{2+} + 2e^{-} \rightleftharpoons Cu(s)$$
 (2)

 $E_1^\theta = -0.13~V,\, E_2^\theta = +0.34~V.$ Melyik az anód és melyik a katód?

- 2. Egy elsőrendű reakció során a reakció
elegy abszorbanciája a kezdeti $A_0=0$ értékről 3 perc alat
t0.15-re növekszik. A reakció végén az abszorbancia 1.1. Számolja ki a sebességi állandót!
- 3. Számolja ki a klórecetsav ($pK_a=2.86$) 10^{-4} M vizes oldatában a klórecetsav disszociációfokát!
- 4. Milyen tömegarányban állnak egymással a früktóz és a formaldehid azon mennyiségei, melyek azonos ozmotikus nyomást fejtenek ki? Válaszát indolkolja! $M_{fr.} = 180 \text{ g mol}^{-1}, M_{fo.} = 30 \text{ g mol}^{-1}.$