

2001-2002 1.letnik Pisni izpit (prvič)

1. Kaj moraš narediti, da dobiš iz 200 ml 0,1 M raztopine NaCl z gostoto 1,03 g/ ml 500 g 13,0 % raztopine NaCl?
2. Kolik je približno osmotski tlak 0,005 M raztopine natrijevega klorida pri 20°C, če predpostaviš popolno disociacijo !
3. Vrsto število elementa je 38. Napiši ustrezno elektronsko konfiguracijo ! Napiši tudi formule fosfata(V), karbonata, klorata(V), selenata(IV) in sulfida tega elementa !
4. Koliko gramov $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ moramo dodati v 300 g 8,00 % raztopine CuSO_4 , da dobimo 13,0 % raztopino CuSO_4 ?
5. Polovico množine natrijevega klorida v 500 ml 0,5 M vodne raztopine natrijevega klorida razkrojimo z elektrolizo. Koliko (v litrih) in kateri plin nastane v anodnem prostoru pri 30°C in 90,0 kPa?