

3. Pri nevtralizaciji potrebujemo vodno raztopino NH_3 s koncentracijo 1+3. Koliko znaša molariteta te raztopine, če smo jo pripravili iz 28 % raztopine NH_3 ($M = 17,0 \text{ g/mol}$, $\rho = 0,90 \text{ g/cm}^3$)?

4. Izračunajte ionsko moč za raztopino, ki vsebuje $0,050 \text{ mol Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2$ v litru raztopine.

5. Vzorec pitne vode z gostoto $1,025 \text{ g/cm}^3$ vsebuje $0,22 \text{ ppb Pb}$. Koliko znaša molska koncentracija Pb? ($M(\text{Pb}) = 207 \text{ g/mol}$).

6. Koncentrirana raztopina NaOH ($M = 40 \text{ g/mol}$) vsebuje 50,5 % NaOH in ima gostoto 1,54 g/mL. Izračunajte molarost in molalnost te raztopine.

7. Izračunajte analitsko in ravnotežno koncentracijo zvrsti v raztopini, ki vsebuje 285 mg trikloroocetne kisline v 10 mL raztopine (stopnja ionizacije je 73 %).

8. Izračunajte pH 0,10 M vodne raztopine KCl.
 $d(H_3O^+) = 900 \text{ pm}, A = 0,509, B = 0,328.$

9. Izračunajte ionsko moč za raztopino, ki vsebuje 0,2 mM MgCl_2 in 0,3 mM AlCl_3 .
