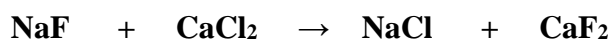


1. Jak připravíte 250 ml 0,2 M- H_2SO_4 z 92%-ní H_2SO_4 ?
2. Vypočítejte pH roztoku připraveného rozpuštěním 1 g NaOH do 250 ml.
3. Navážka 1,7021 g vzorku technické kys. benzoové si vyžádala při titrování spotřebu 27,1 ml odměrného roztoku NaOH o koncentraci 0,4991 mol/l. Vypočítejte obsah kyseliny benzoové ve vzorku (hmotnostní %).
4. Vypočítejte, zda vznikne sraženina při smíchání 10 ml 0,002M dusičnanu stříbrného a 10 ml 0,002M chromanu draselného. ($K_{\text{S}\{\text{Ag}_2\text{CrO}_4\}} = 1,1 \cdot 10^{-12}$)
5. Kolik hmotnostních procent fluoridu sodného obsahuje vzorek, jestliže z navážky 2,1111 g vorku bylo získáno 0,2222 g fluoridu vápenatého? **Následující rovnice chemické reakce není vyčíslená!**



- 1.) 2,9 ml 92%-ní H_2SO_4 ? zředíme na objem 250 ml.
- 2.) pH = 12,40
- 3.) w = 97,11 %
- 4.) sraženina vznikne
- 5.) w = 11,22 %