

1. Le-Chatelierjev princip: kako vplivajo temperatura, tlak ter koncentracija na ravnotežje reakcije?
2. Kaj so Pufri? Napiši primer Pufra! Zakaj se pH le malo spremeni če dodamo kislino?
3. Definiraj ( z enačbo) masni delež topljenca, množinsko koncentracijo topljenca in navedi enote za obe konc.! Računski primer: podana je bla mn.konc.in gostota raztopine...za zračunat je bla pa masa topljenca se mi zdi.
4. napiši 5 oksidacijskih števil v spojinah dušika. Navedi po eno formulo spojine za vsako oks. Število!
5. Napiši 2 primera oksidov za dušik, fosfor in žveplo! Napiši reakcijo za vse okside z vodo!
6. računska naloga: ista kot v kolokviju: podani so bili podatki  $V(\text{NaOH})$ ,  $c(\text{NaOH})$ ,  $c(\text{H}_2\text{SO}_4)$ , za zračunat je bil pa  $V(\text{H}_2\text{SO}_4)$
7. Še ena računska, ki se je pa ne spomnem ☺
8. Napiši  $K_a$  za etanojsko kislino! Zakaj je X acetat v raztopini bazičen?
9. kako reagira  $\text{CaCO}_3$  z vodo v kateri je raztopljen  $\text{CO}_2$ . Opiši nastanek kotlovca.
10. ...