

Protolytické reakce – otázky

1. $c(\text{OH}^-) = 10^{-3} \text{ mol. l}^{-1}$... roztok tedy je
2. $c(\text{H}_3\text{O}^+) = 10^{-3} \text{ mol. l}^{-1}$... roztok tedy je
3. Co jsou to acidobazické indikátory?
4. Brönstedtova definice zásady
5. Brönstedtova definice kyseliny
6. Co je to protolytický děj
7. Název částice H_3O^+
8. Název částice OH^-
9. Chování vodíkového kationtu v roztoku
10. Částice amfoterního charakteru
11. Jak se chová částice amfoterního charakteru v reakci se silnější zásadou?
12. Obecná rovnice protolytické reakce
13. Vysvětli princip autoprotolýzy
14. Vysvětli princip neutralizace
15. Vztah autoprotolýzy a neutralizace
16. Rovnice autoprotolýzy a neutralizace vody
17. Co se tradičně označuje jako neutralizace?
18. V destilované vodě při 25°C je $c(\text{H}_3\text{O}^+) = \dots\dots\dots$
19. V destilované vodě při 25°C je $c(\text{OH}^-) = \dots\dots\dots$
20. Iontový součin vody – obecný vzorec
21. Čím lze ovlivnit látkové koncentrace H_3O^+ a OH^- ?
22. Jak se mění iontový součin při změně látkových koncentrací H_3O^+ a OH^- ?
23. Látkové koncentrace H_3O^+ a OH^- v neutrálním roztoku – zapiš rovnost či nerovnost
24. Látkové koncentrace H_3O^+ a OH^- v zásaditém roztoku – zapiš rovnost či nerovnost
25. Látkové koncentrace H_3O^+ a OH^- v kyselém roztoku – zapiš rovnost či nerovnost
26. Rozmezí hodnot u stupnice pH
27. $c(\text{H}_3\text{O}^+) = 10^{-8} \text{ mol. l}^{-1}$ \rightarrow pH=
28. $c(\text{OH}^-) = 10^{-3} \text{ mol. l}^{-1}$ \rightarrow pH=