

12. Napište přípravu těchto solí zadaným způsobem a rovnicí jejich hydrolyzy. Jaké pH bude mít jejich vodný roztok?

a) bromid zinečnatý – syntézou

b) siřičitan amonný – podvojnou záměnou

c) chlorečnan železnatý – neutralizací

d) kyanid barnatý – substitucí

13. Určete bez psaní rovnic pH vodných roztoků následujících solí.

a) MgI_2

d) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$

g) Na_2SO_3

j) LiI

b) K_2SO_4

e) AlCl_3

h) Ag_3PO_4

k) BaTeO_4

c) Rb_2CO_3

f) As_2S_3

l) NH_4NO_3

l) $\text{Ti}(\text{CN})_4$