UTRJEVANJE – BAZE, SOLI IN NEVTRALIZACIJA

1. Katere snovi so baze?
2. NaOH
3. NaCl
4. Mg(OH)2
5. HCl
6. Poimenuj baze:
7. KOH –
8. Ca(OH)2 –
9. NaOH –
10. Kje uporabljamo baze?

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Kovinski oksidi reagirajo z vodo, pri tem nastanejo vodne raztopine baz. Dopolni enačbe in jih uredi.
2. Na2O + H2O 🡪
3. K2O + H2O 🡪
4. CaO + H2O 🡪
5. Dopolni reakcije med kislino in bazo. Poimenuj soli, ki pri tem nastanejo.
6. HCl + NaOH 🡪
7. HCl + KOH 🡪
8. HNO3 + NaOH 🡪
9. Zapiši enačbe nevtralizacij in jih uredi.
10. Dušikova kislina + kalijev hidroksid 🡪 kalijev nitrat + voda
11. Etanojska kislina + natrijev hidroksid 🡪 natrijev etanoat + voda
12. Tudi pri reakciji med kovinskimi oksidi nastaneta sol in voda. Uredi enačbi.
13. CuO + H2SO4 🡪
14. CuO + HCl 🡪