KEMIJA – VAJE, KISLINE

1. Dopolni enačbe, ki ponazarjajo razpad navedenih kislin v vodnih raztopinah.
2. HI (aq) + H2O(l) 🡪
3. HF(aq) + H2O(l) 🡪
4. H2SO4(aq) + H2O(l) 🡪
5. HNO3(aq) + H2O(l) 🡪
6. HCl(aq) + H2O(l) 🡪
7. Poimenuj oksokisline.
8. H2SO4 -
9. H3PO4 -
10. HNO3 -
11. H2CO3 -
12. HNO2 -
13. H2SO4 –
14. Katera kislina je močna, kaj se dogaja s pH raztopine?



 A B C

Odgovor:

1. Podane so vrednosti pH raztopin. Razvrsti jih med kisle in bazične. Izberi ustrezni indikator in čaše ustrezno pobarvaj.



Izbrani indikatorji:

1. Kisle raztopine so:
2. Bazične raztopine so: