Četvrti domaći zadatak- Zaštita životne sredine

Ime i prezime\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Broj indeksa \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Izračunati koncentracije svih jona u rastvoru bakar(II)-nitrata koncentracije 1 mol/dm3 ukoliko je stepen disocijacije 70%.
2. Navesti primjer amfoternog hidroksida i objasniti na primjeru ( napisati jednačinu u molekulskom i jonskom) ponašanje sa kiselinom i sa bazom.
3. Napisati izraze za brzine sledećih reakcija primjenom zakona o dejstvu mase:
4. A(g)+2B(g) →C(g)
5. 2A(l)+B(g)→C(s)

Kako se mijenja brzina reakcije ( u gore navedenim proimjerima) ako se koncentracija reaktnta A poveća 2 puta?