**2. DOMAĆI ZADATAK –Hemija**

**Biljna i animalna proizvodnja**

**Ime i prezime\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Br.indeksa\_\_\_\_\_\_\_\_\_Br.bodova\_\_\_\_\_\_\_**

1. Prikazati jednačinom proces disocijacijefosfatne kiseline.
2. Izračunajte pH u rastvoru u kome je koncentracija H+ jona 10-5 mol/dm3 ? Kakva bi bila boja lakmus papira ovom rastvoru?
3. U kom smjeru će se pomjeriti ravnoteža sledeće reakcije: N2O4 (g) ⇌ 2NO2(g) ∆H=+58,0kJ ako se :

a) u reakcioni sud doda još N2O4

b) iz reakcionog suda ukloni dio NO2

1. Da li će se izdvojiti talog SrSO4, ako se izmiješaju iste zapremine 0,001M rastvora SrCl2 i Na2SO4? P(SrSO4)=3,6.10-7