Drugi domaći zadatak-Opšta hemija-Hemijska tehnologija i Metalurgija i materijali

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

1. Sumporna kiselina koju koristimo u laboratoriji je 98%. Ako je gustina ovog rastvora 1,98g/cm3, kolika je molarna koncentracija ovog rastvora?
2. Tačno 50 cm3 nekog rastvora sulfatne kiseline ekvivalentno je sa 0,810g natrijum-karbonata. Na koliku zapreminu treba razblažiti 10dm3 tog rastvora da se dobije rastvor sulfatne kiseline koncentracije 0,1 mol/dm3?
3. Napisati molekulski, potpuni jonski i skraćeni jonski oblik jednačina sledećih reakcija:
4. Aluminijum-hlorid +kalijum-hidroksid
5. Kalijum-sulfid+sulfatna kiselina
6. Natrijum-karbonat+hloridna kiselina
7. Kolika je koncentracija acetatnog jona u rastvoru sirćetne kiseline koncentracije 0,01 mol/dm3 ako je stepen disocijacije 4,2%?