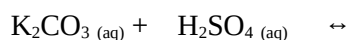


IME IN PRIIMEK:	3. OCENJEVALNO OBDOBJE <b>PREVERJANJE ZNANJA</b>	TOČKE:
RAZRED: 2.letnik		%: OCENA:

1. Dopolni in uredi enačbi kemijskih reakcij. Poimenuj snov, ki nastane. (3,0T)



2. Zapiši in uredi enačbo ionske reakcije v nedisociirani (molekulski) obliki in v ionski oblike. Pojasni, zakaj ionska reakcija poteče/ne poteče. (3,5T)




---

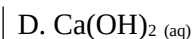
molekulska oblika

---

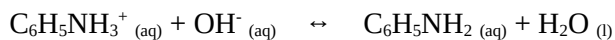
ionska oblika

Utemeljitev:

3. Obkroži, katere od navedenih spojin so močni elektroliti? Opredeli vrsto elektrolita kot kislino-K, bazo-B ali sol-S. (2,0T)



4. 1. V enačbah protolitskih reakcij prepoznaj snov, ki reagira kot baza in snov, ki reagira kot kislina. Med nastalima ionima poišči še konjugirano bazo in kislino. (2,0T)



Baza: \_\_\_\_\_ Kislina: \_\_\_\_\_ Konjugirana baza: \_\_\_\_\_ Konjugirana kislina: \_\_\_\_\_

4.2. Pojasni, kaj pomeni zapis  $K_a(\text{HCN}) = 4,9 \cdot 10^{-10}$ . (1,0T)

4.3. Zapiši enačbo disociacijo vode. Zapiši ionski produkt – komentiraj! (2,0T)

4.4. V 0,5 L merilni bučki je 0,05 mol kalijevega hidroksida. Dopolnimo z destilirano vodo do oznake. Izračunaj pH dobljene raztopine. Zapiši elektrolitsko disociacijo. Določi še koncentracijo oksonijevih in hidroksidnih ionov in izračunaj še pH in pOH. (4,0T)

5. Koliko mililitrov 0,10 M raztopine natrijevega hidroksida porabimo pri titraciji za nevtralizacijo 15,0 ml 0,12 M raztopine žveplove (VI) kisline? Napiši urejeno enačbo kemijske reakcije. (2,0T)

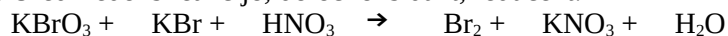
6. 1. Ugotovi, ali je raztopina soli kislja, bazična ali nevtralna in pripiši okvirno vrednost Ph (<,>=7). (1,0T)

A.  $\text{KCH}_3\text{COO}_{(aq)}$  \_\_\_\_\_

B.  $\text{ZnCl}_2_{(aq)}$  \_\_\_\_\_

6. 2. Iz katere kisline in baze je nastala sol A in sol B (napiši enačbi nevtralizacije!) (2,0T)

7. Uredi redoks reakcijo, določi oksidant, reducent.



8. Dopolni enačbe, ki potečejo.



9. Napiši enačbe reakcij v polčlenih, izračunaj napetost galvanskega člena. Shematsko zapiši galvanski člen.

$$E^\circ (\text{Ag}/\text{Ag}^+) = 0,80 \text{ V}$$

$$E^\circ (\text{Zn}/\text{Zn}^{2+}) = - 0,76 \text{ V}$$