

Izpit iz Kemije 1

1. rok

4. 2. 2009

1. Ravnotežna reakcija $N_2 + 3H_2$ nastane $2NH_3$. Je eksotermna v smeri amoniaka. V katero smer se ravnotežje pomakne, če se tlak in temperatura zvišata oz. nižata.

2. napiši formule oksidov za ogljih žveplo in fosfor in njihove reakcije z vodo.

3. napiši formule:

Kalcijev hidrogensulfat (IV)

Kromov (III) fosfat (II)

Železov (III) bromat(VI)

Magnezijev nitrat (VI)

4. Kako so sestavljeni pufri, primer. Zakaj se pH pufra le malo spremeni če mu dodamo kislino?.

5. Vodna raztopina natrijevega nitrata (III) je bazična. Zakaj? Koliko je K_a za dušikovo (III) kislino.

6. Kaj je Masni delež, množinska koncentracija, izračunaj masni delež od NaOH, podana je bila gostota in množinska koncentracija.

7. Oksidacijska števila za dušik in imena.

8. Bili so podatki $C(NaOH)$, $V(H_2SO_4)$, $C(H_2SO_4)$; $c(NaOH) = ?$

9. Napiši reakcijo $CO_3 + H_2O + CO_2$

10. Strukturna formula kislin.