

Test iz kemije

-A-

Ime in priimek:

Razred: 2.H

Datum: 12.2.2002

1. Izračunaj pH v:

- (a) 0,010 M HNO₃
- (b) 0,050 M Ca(OH)₂

2. Napiši enačbe elektrolitske disociacije.

- (a) Bromovodikova kislina
- (b) amoniak
- (c) kromov (III) hidroksid
- (d) litijev hidroksid

3. Definiraj kislino in bazo po Bronsted-Lewerjevi teoriji!

4. Določi oksidacijska števila vsem atomom v molekuli ali ionu:



5. Uredi naslednje reakcije:

- (a) $\text{MnO}_2 + \text{HI} \rightarrow \text{MnI}_2 + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- (b) $\text{H}_2\text{SeO}_3 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{Se} + \text{HSO}_4 + \text{H}^+ + \text{H}_2\text{O}$

Obkroži reducente. Definiraj pojem oksidant.

6. Uredi redoks enačbo in izračunaj, koliko g reducenta reagira z 324 g oksidanta.



SREČNO!

Test iz kemije

-B-

Ime in priimek:

Razred: 2.H

Datum: 12.2.2002

1. Napiši enačbe protolitskih reakcij za navedene spojine!

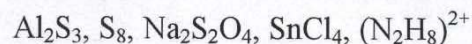
- (a) bromovodikova kislina
- (b) amoniak
- (c) žveplova (VI) kislina
- (d) litijev hidroksid

2. Definiraj kislino in bazo po Lewisovi teoriji!

3. Izračunaj koncentracijo hidroksilnih ionov v:

- (a) 0,01 M HCl
- (b) 0,1 M H₂SO₄ Predpostavlja popolno disociacijo obeh kislina.

4. Določi oksidacijska števila vsem atomom v molekuli ali ionu:

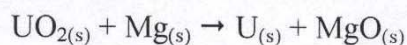


5. Uredi redoks reakcije:

- (a) $\text{Si}_{(s)} + \text{OH}^-_{(aq)} + \text{Cu}^{2+}_{(aq)} \rightarrow \text{SiO}_3^{2-}_{(aq)} + \text{H}_2\text{O}_{(l)} + \text{Cu}_{(s)}$
- (b) $\text{Zn}_{(s)} + \text{CN}^-_{(aq)} + \text{Ag}_2\text{CrO}_4_{(s)} \rightarrow \text{Zn}(\text{CN})_4^{2-}_{(aq)} + \text{Ag}_{(s)} + \text{CrO}_4^{2-}_{(aq)}$

Obkroži oksidante. Definiraj pojem oksidant.

6. Uredi redoks enačbo in izračunaj, koliko g reducenta reagira z 10 g oksidanta.



SREČNO!