

1. test znanja – 2.letnik

Ime in priimek:

št. točk / %

Datum:

OCENA

Kriterij: 0-49% - 1, 50-62% - 2, 63-75% - 3, 76-88% - 4, 89-100% - 5

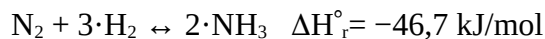
Pišite čitljivo. Pri računskih nalogah mora biti razviden potek reševanja!

Pri uporabi nedovoljenih pripomočkov ali kontaktiranju s sosedi, bo test ocenjen z oceno nezadostno (1)!

1. Pri kateri od spodaj navedenih reakcij, s spreminjanjem tlaka pri konstantni temperaturi, ne moremo vplivati na ravnotežje? Vse navedene komponente so v plinastem agregatnem stanju. [2]

- $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \leftrightarrow \text{HCl}$
- $\text{N}_2 + \text{H}_2 \leftrightarrow \text{NH}_3$
- $\text{NOCl} \leftrightarrow \text{NO} + \text{Cl}_2$
- $\text{Cl}_2 + \text{F}_2 \leftrightarrow \text{FCl}_3$

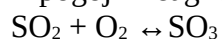
2. Pri katerih pogojih bo koncentracija amoniaka največja? [2]



- Pri povišani temperaturi in povečanem tlaku.
- Pri nižani temperaturi in zmanjšanem tlaku.
- Pri nižani temperaturi in povečanem tlaku.
- Pri povišani temperaturi in zmanjšanem tlaku.
- Pri konstantnem tlaku in temperaturi.

3. Izračunaj pH in pOH vodne raztopine natrijevega hidroksida, ki je 0,035M! [2]

4. Žveplov dioksid in kisik pri določenih pogojih reagirata. Vzpostavi se ravnotežje.[5]



Kolikšna bo množina kisika v ravnotežju, če je bilo na začetku 1,8 mol žveplovega dioksida in 0,9 mol kisika. Ko se vzpostavi ravnotežje pa je v posodi 0,4 mol žveplovega dioksida. (Zapiši začetne in ravnotežne koncentracije.) Kakšna bo konstanta ravnotežja, če smo reakcijo izvajali v posodi z volumnom 1 L?

5. V 0,5 L vode raztopimo 15 g očetne kisline NH_3 . Konstanta kisline je $1,75 \cdot 10^{-5}$. Kolikšen je pH dobljene raztopine. Predpostavi, da ostane volumen raztopine nespremenjen. [4]

6. Kolikšno prostornino 0,35 M raztopine kalijevega hidroksida potrebujemo za nevtralizacijo 70 mL 0,40 M raztopine fosforjeve(V) kisline? [4]

7. Kako reagirajo naslednje soli v vodi? (Označi K za kislo, B za bazično in N za nevtralsno) [3]

- $(\text{NH}_4)_2\text{S}$
- CaSO_4
- FeCl_2