Treći domaći zadatak

Opšta hemija-Hemijska tehnologija i Metalurgija

Ime i prezime\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Br.indeksa\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_smjer\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Reakcija se odvija prema jednačini:

 CO2+C →2CO

1. Kako se mijenja brzina ukoliko se koncentracija CO2 poveća 5 puta?
2. Kako se mijenja brzina ukoliko smanjimo koncentraciju C 2 puta?
3. Kako utiče na ravnotežu reakcije

 ½ N2 + ½ O2 ↔ NO ΔrH=90,5 kJ/mol

1. Povećanje temperature
2. Smanjenje pritiska
3. Prisutnost katalizatora
4. Izračunati stepen hidrolize i pH u vodenom rastvoru natrijum-acetata koncentracije 0,01M. Konstanta disocijacije sirćetne kiseline je 1,75.10 -5mol/dm3.
5. Proizvod rastvorljivosti kalcijum karbonata je 1,6.10-8 mol2/dm6. Masenom koncentracijom izraziti rastvorljivost kalcijum-karbonata u vodi.