

Begrepp:

Kemisk jämvikt, jämviktsreaktion, jämviktsekvation, jämviktskonstanten (K), koncentrationskvoten (Q), katalysator, reaktanter, produkter, vänsterförskjuten reaktion, högerförskjuten reaktion, nettoreaktionen.

Teorier/modeller/problemlösning:

1. Kunna förklara vad som menas med jämviktsreaktioner och kemisk jämvikt.
2. Kunna redogöra för en jämviktsreaktion steg för steg.
3. Kunna förklara vad jämviktskonstanten (K) innebär resp. vad ett lågt resp. högt värde på K betyder.
4. Kunna teckna jämviktsekvationen för en jämviktsreaktion.
5. Kunna beräkna jämviktskonstanten (K) för en jämviktsreaktion inkl. ange rätt enhet på K .
6. Kunna redogöra för hur jämviktsreaktionen och jämviktskonstanten (K) påverkas av olika faktorer; koncentrationen av de ingående ämnena, temperaturen, trycket och katalysatorer.
7. Kunna förklara vad som menas med att en reaktion är vänster- eller högerförskjuten.
8. Kunna förklara vad koncentrationskvoten, Q , innebär och vad den används till.
9. Kunna beräkna koncentrationskvoten, Q , för att se om systemet är i jämvikt, och om systemet inte är i jämvikt kunna bestämma åt vilket håll, höger eller vänster i reaktionsformel, nettoreaktionen kommer fortsätta för att uppnå jämviktsläget.
10. Kunna redogöra för sambandet mellan Q , K samt åt vilket håll reaktionen går.
11. Kunna utföra olika typer av beräkningar på jämviktsreaktioner.