

Ukeplan V 2005 (førsteutkast)

KJM 1010 10. januar 2004

Kalender-uke	Und.-uke	Auditorium (38 timer)	Kollokvium (32 timer +2 timer ekstratilbud)	Laboratorium (35 + 4 timer)	t
2 10 – 14/1	1	Registrering av oppmøte, beskjeder mv. 12. januar. Forelesning 13 januar. Atomet s, p, d-orbitaler & elektronkonfigurasjoner (S:1)			1
3 17 – 21/1	2	Atom (forts.) Periodesystemet Organisering av periodesystemet Periodiske egenskaper (S:3)	Ekstrakollokvier med korte test/ repetisjonsoppgaver fra skolepensum. Periodesystem, ioniseringsenergi, elektronaffinitet. Oktett, valensbinding. (Ekstratilbud 1 + 1)		3
4 24 – 28/1	3	Kovalent binding MO-teori. Lewis-teori, VSEPR hybridisering (sp ³), elektronegativitet, dipol-dipol (S:3)	Atomet Periodesystemet (1 + 1)		5
5 31/1 – 4/2	4	Metallisk binding binding og kulepakninger Ionebinding trender, polarisering, kovalens, hydratisering ionegitteret, bindingstriangel (S:3)	Kovalent binding (1 + 1)		5
6 7 – 11/2	5	Termodynamikk dannelsesenergi ioniske forbindelser, Born-Haber løsningsprosesser, kovalente forbindelser (S:2)	Metallisk binding Ionebinding (1 + 1)	Lab 1: Krystallstrukturer (5 + 1)	10
7 14 – 18/2	6	Termodynamikk (forts.) Syrer og baser Brønsted/Lowry-teori, organiske syrer og baser trender i syre- og baseegenskaper, oksider, Lewis-teori, harde/myke syrer/baser (S:3)	Termodynamikk (1 + 1)		5
8 21 – 25/2	7	Syrer og baser (forts.) Oksidasjon og reduksjon redox likninger, halvreaksjoner, Nernst likning, Latimer-, Frost-, Pourbaix- og Ellinghamdiagrammer (S:2)	Syrer og baser (1 + 1)	Lab 2: Syrer og baser (5 + 1)	10

9 28/2 – 4/3	8	Oksidasjon og reduksjon (forts.) Periodiske trender gruppetrender, trender i binding, isoelektroniske serier, trender i syre/base, isomorfisme, diagonale slektskap, knektens bevegelse, actenoider, lantanoider, comboeffekter, pseudogrunnstoffer (S:3)	Syrer og baser RedOks (1 + 1)		5
10 7 – 11/3	9	Periodiske trender (forts.) (S:2)	RedOks Periodiske trender (1 + 1)	Lab 3: Syrer og baser i det periodiske systemet (5 +1)	10
11 14 – 18/3		Deleksamen	Deleksamen	Deleksamen	
12 21 – 25/3		Påske	Påske	Påske	
13 28/3-1/4	10	Periodiske trender (forts.) (S:1)	Periodiske trender (1 + 1)	Lab 4: Redokskjemi (5 +1)	9
14 4 - 8/4		Alkaner og sykloalkaner (E:2) Isomeri		<i>Lab 4 (mandagspartiet, overflyt fra 2. påskedag)</i>	2
15 11 – 15/4	11	Stereokjemi I (alkaner, sykloalkaner) (E:2)	Alkaner og sykloalkaner (1 + 1)	Lab 5: OmkrySTALLISERING løselighet (5)	9
16 18 – 22/4	12	Organiske reaksjoner (E:2)	Stereokjemi I (1 + 1)		4
17 25 - 29/4	13	Alkener. Cis/trans isomeri, E/Z systemet (E:2)	Organiske reaksjoner (1 + 1)	Lab 6: Destillasjon og ekstraksjon (5)	9
18 2 – 6/5	14	Stereokjemi II enantiomeri, diastereomeri, stereokjemiske aspekter ved organiske reaksjoner <i>Kristi himmelfartsdag</i> (E:2)	Alkener (1 + 1)		4
19 9 – 13/5	15	Alkylhalider Substitusjons- og eliminasjonsreaksjoner (E:2)	Stereokjemi II (1 + 1)	Lab 7: Cis/trans isomeri, enantiomeri, optisk aktivitet (5)	9

20 16 – 20/5		Substitusjons- og eliminasjonsreaksjoner (E:3) <i>ma 2. pinsedag, ti 17. mai</i>	Alkylhalider. (1 + 1)		5
21 23 – 27/5	17		Substitusjons- og eliminasjonsreaksjoner (1 + 1)		2
22 30/5-3/6	18		Eksamensoppgaver (1 + 1)		2
23 6 – 10/6					
24 13 – 17/6		Eksamen 14. juni			