

P: NIKITA, 082246037678.

Email: Nikita.juliant123@gmail.com.

wakil PJ s/lti Marsidah

089673996033

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
No. Dokumen :
No. Revisi :

FAKULTAS
PROGRAM STUDI
MATA KULIAH
KELAS/SKS
Waktu
DOSEN
Deskripsi Mata Kuliah

GB. Fahjar Prisiska (Sabtu)

Membahas mengenai pentingnya pemahaman tentang kinetika reaksi penguraian suatu obat, meliputi: ruang lingkup, kimia kinetik dan stabilitas obat, faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, berbagai macam jenis reaksi (komposit, katalis enzim), stabilitas berbagai bentuk sediaan, cairan, sistem dispersi dan zat padat, uji stabilitas pada tahap pengembangan formula dan uji stabilitas sediaan menurut ketentuan yang berlaku secara nasional maupun internasional.

Pertemuan ke	Hari, tgl	SK dan KD	Materi	Jml Mhs	Tugas	Paraf Dosen & Ketua Kelas	
						Dosen	Ketua kelas
1	4 - Maret - 2017 Sabtu	SK: Mahasiswa mengenal ruang lingkup kinetika dalam stabilitas sediaan farmasi KD: Memahami dan mampu menentukan jenis-jenis kecepatan reaksi, data stabilitas obat dan kegunaannya dalam pembuatan sediaan farmasi	Pendahuluan a. Pengertian Stabilitas b. Pengertian self life, exp date c. Ruang lingkup kimia kinetika d. Pengertian stabilitas sediaan farmasi (secara farmasetika)			Fahjar Prisiska	Marsidah
2	11. Maret 2017 Sabtu	SK: Mahasiswa mengenal ruang lingkup kinetika dalam stabilitas sediaan farmasi KD: Memahami faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi seperti suhu, pelarut, konstanta dielektrik, kekuatan ion dan katalis	Kinetika Reaksi Faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi			Fahjar Prisiska	Marsidah
3	25 Maret 2017 Sabtu	SK: Mahasiswa memahami berbagai macam reaksi komposit dalam stabilitas sediaan farmasi KD: Memahami reaksi berantai dan tingkat	Reaksi-reaksi Komposit 1. Reaksi berantai dan mekanisme reaksi berantai pada zat anorganik dan			Fahjar Prisiska	Marsidah

No. : NIKITA , 082246034678.

Email : NIKITAJUAN123@gmail.com.

wakil PJ s sibi Marsidah

089673396033

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
No. Dokumen :
No. Revisi :

FAKULTAS
PROGRAM STUDI
MATA KULIAH
KELAS/SIKS
Waktu
DOSEN

FARMASI DAN SAINS
Farmasi
Stabilitas Obat
Semester VI / 2
100 menit / tatap muka

GB. Fahjar Prisiska (Sabtu)

Deskripsi Mata Kuliah

Membahas mengenai pentingnya pemahaman tentang kinetika reaksi penguraian suatu obat, meliputi ruang lingkup, kimia kinetik dan stabilitas obat, faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, berbagai macam jenis reaksi (komposit, katalis enzim), stabilitas berbagai bentuk sediaan; cairan, sistem dispersi dan zat padat, uji stabilitas pada tahap pengembangan formula dan uji stabilitas sediaan menurut ketentuan yang berlaku secara nasional maupun internasional.

Pertemuan ke	Hari, tgl	SK dan KD	Materi	Jml Mhs	Tugas	Paraf Dosen & Ketua Kelas	
						Dosen	Ketua kelas
1	4 - Maret - 2017 Sabtu	SK: Mahasiswa mengenal ruang lingkup kinetika dalam stabilitas sediaan farmasi KD: Memahami dan mampu menentukan jenis-jenis kecepatan reaksi, data stabilitas obat dan kegunaannya dalam pembuatan sediaan farmasi	Pendahuluan a. Pengertian Stabilitas b. Pengertian self life, exp date c. Ruang lingkup kimia kinetika d. Pengertian stabilitas sediaan farmasi (secara farmasetika)			<i>Fahjar Prisiska</i>	<i>Muf</i>
2	11. Maret 2017 Sabtu	SK: Mahasiswa mengenal ruang lingkup kinetika dalam stabilitas sediaan farmasi KD: Memahami faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi seperti suhu, pelarut, konstanta dielektrik, kekuatan ion dan katalis	Kinetika Reaksi Faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi			<i>Fahjar Prisiska</i>	<i>Muf</i>
3	25 Maret 2017 Sabtu	SK: Mahasiswa memahami berbagai macam reaksi komposit dalam stabilitas sediaan farmasi KD: Memahami reaksi berantai dan tingkat	Reaksi-reaksi Komposit 1. Reaksi berantai dan mekanisme reaksi berantai pada zat anorganik dan			<i>Fahjar Prisiska</i>	<i>Muf</i>

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

		reaksi beserta mekanismenya	organik				
4	SAGW 01-April 19	SK: Mahasiswa memahami berbagai macam reaksi komposit dalam stabilitas sediaan farmasi KD: Memahami proses reaksi dan menentukan konsentrasi zat sisa hasil urai yang terbentuk dari reaksi-reaksi tersebut	2. Reaksi paralel 3. Reaksi kesetimbangan 4. Reaksi seri				
5	SAGW 08-April 19	SK: Mahasiswa memahami reaksi katalisis enzim dalam stabilitas sediaan farmasi KD: Memahami pengaruh enzim terhadap penguraian senyawa obat dan faktor-faktor yang berperan dalam kinetika reaksi katalisis enzim	Reaksi Katalisis Enzim dan faktor yang mempengaruhi kinetika reaksi enzimatis tersebut		Review dan pembahasan tugas kelompok		
6	Raku 12-April 19	SK: Mahasiswa memahami Pengaruh pelarut dalam sediaan cair larutan KD: Memahami stabilitas senyawa obat dalam sediaan larutan dengan pelarut tunggal	Stabilitas Senyawa Obat Dalam Sediaan Larutan 1. Pelarut tunggal				
7	SAGW 19-April 19	SK: Mahasiswa memahami Pengaruh pelarut dalam sediaan cair larutan KD: Memahami stabilitas senyawa obat dalam sediaan larutan dengan surfaktan dan pelarut campuran	Stabilitas Senyawa Obat Dalam Sediaan Larutan 2. Pelarut dengan surfaktan 3. Pelarut campuran				
8			U T S				
9	SAGW 01-April 2019	SK: Mahasiswa memahami Pengaruh bentuk sediaan suspensi terhadap stabilitas obat	Stabilitas senyawa obat dalam sediaan suspensi				

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

		KD: Memahami stabilitas senyawa obat dalam sediaan suspensi					
10	13 Mei 2019	SK: Mahasiswa memahami Pengaruh bentuk sediaan emulsi terhadap stabilitas obat KD: Memahami stabilitas senyawa obat dalam sediaan emulsi	Stabilitas senyawa obat dalam sediaan emulsi VI				
11	20 Mei 2019	SK: Mahasiswa memahami stabilitas obat dalam sediaan padat KD: Memahami peruraian zat padat murni, zat padat dalam sediaan padat dan faktor-faktor yang berpengaruh pada stabilitas zat padat dan sediaan padat	Stabilitas Zat Padat VII 1. Penguraian zat padat murni 2. Interaksi zat padat dengan zat padat dan zat padat dengan cairan 3. Pengaruh lembab pada penguraian				
12	27 Mei 2019	SK: Mahasiswa memahami stabilitas obat dalam seediaan padat KD: Memahami peruraian zat padat murni, zat padat dalam sediaan padat dan faktor-faktor yang berpengaruh pada stabilitas zat padat dan sediaan padat	Stabilitas Zat Padat 1. Penguraian zat padat murni 2. Interaksi zat padat dengan zat padat dan zat padat dengan cairan 3. Pengaruh cahaya, panas, dan lainnya pada penguraian				
13	10 Juni 2019	SK: Mahasiswa memahami cara-cara uji stabilitas obat KD: Memahami tahapan uji stabilitas, cara-cara uji stabilitas, dan cara analisa data hasil uji stabilitas	Uji Stabilitas VIII 1. Tahapan uji stabilitas 2. Macam-macam cara uji stabilitas 3. Cara analisa data hasil uji stabilitas				
14	17 Juni 2019	SK: Mahasiswa memahami cara-cara uji stabilitas obat KD: Memahami uji stabilitas dalam tahapan	Uji stabilitas dalam tahap perencanaan formula IX				

faisy
 Muf

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

		formula					
15	24 Juli 2019	SK: Mahasiswa memahami cara-cara uji stabilitas obat KD: Memahami uji stabilitas sediaan menurut WHO, CPOB dan ICH	Uji stabilitas sediaan menurut WHO, CPOB dan ICH ✗				FAU Reef
16			U A S				

Fakultas : Farmasi dan Sains
 Prog. Studi : Farmasi
 Semester : Genap 2016/2017

Matakuliah : 300040148 - Stabilitas Obat
 Kelas : 6B
 Dosen : FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

DAFTAR HADIR MAHASISWA

Jadwal Kuliah : RKA306 Sabtu
 13:01-14:40

NO	N I M	N A M A	TGL PERTEMUAN																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																													
			11/13	14/13	20/13	27/13	04/14	11/14	18/14	25/14	02/15	09/15	16/15	23/15	30/15	06/16	13/16	20/16	27/16	03/17	10/17	17/17	24/17	31/17	07/18	14/18	21/18	28/18	04/19	11/19	18/19	25/19	01/20	08/20	15/20	22/20	29/20	05/21	12/21	19/21	26/21	02/22	09/22	16/22	23/22	30/22	06/23	13/23	20/23	27/23	03/24	10/24	17/24	24/24	31/24	07/25	14/25	21/25	28/25	04/26	11/26	18/26	25/26	01/27	08/27	15/27	22/27	29/27	05/28	12/28	19/28	26/28	02/29	09/29	16/29	23/29	30/29	06/30	13/30	20/30	27/30	03/31	10/31	17/31	24/31	31/31	07/32	14/32	21/32	28/32	04/33	11/33	18/33	25/33	01/34	08/34	15/34	22/34	29/34	05/35	12/35	19/35	26/35	02/36	09/36	16/36	23/36	30/36	06/37	13/37	20/37	27/37	03/38	10/38	17/38	24/38	31/38	07/39	14/39	21/39	28/39	04/40	11/40	18/40	25/40	01/41	08/41	15/41	22/41	29/41	05/42	12/42	19/42	26/42	02/43	09/43	16/43	23/43	30/43	06/44	13/44	20/44	27/44	03/45	10/45	17/45	24/45	31/45	07/46	14/46	21/46	28/46	04/47	11/47	18/47	25/47	01/48	08/48	15/48	22/48	29/48	05/49	12/49	19/49	26/49	02/50	09/50	16/50	23/50	30/50	06/51	13/51	20/51	27/51	03/52	10/52	17/52	24/52	31/52	07/53	14/53	21/53	28/53	04/54	11/54	18/54	25/54	01/55	08/55	15/55	22/55	29/55	05/56	12/56	19/56	26/56	02/57	09/57	16/57	23/57	30/57	06/58	13/58	20/58	27/58	03/59	10/59	17/59	24/59	31/59	07/60	14/60	21/60	28/60	04/61	11/61	18/61	25/61	01/62	08/62	15/62	22/62	29/62	05/63	12/63	19/63	26/63	02/64	09/64	16/64	23/64	30/64	06/65	13/65	20/65	27/65	03/66	10/66	17/66	24/66	31/66	07/67	14/67	21/67	28/67	04/68	11/68	18/68	25/68	01/69	08/69	15/69	22/69	29/69	05/70	12/70	19/70	26/70	02/71	09/71	16/71	23/71	30/71	06/72	13/72	20/72	27/72	03/73	10/73	17/73	24/73	31/73	07/74	14/74	21/74	28/74	04/75	11/75	18/75	25/75	01/76	08/76	15/76	22/76	29/76	05/77	12/77	19/77	26/77	02/78	09/78	16/78	23/78	30/78	06/79	13/79	20/79	27/79	03/80	10/80	17/80	24/80	31/80	07/81	14/81	21/81	28/81	04/82	11/82	18/82	25/82	01/83	08/83	15/83	22/83	29/83	05/84	12/84	19/84	26/84	02/85	09/85	16/85	23/85	30/85	06/86	13/86	20/86	27/86	03/87	10/87	17/87	24/87	31/87	07/88	14/88	21/88	28/88	04/89	11/89	18/89	25/89	01/90	08/90	15/90	22/90	29/90	05/91	12/91	19/91	26/91	02/92	09/92	16/92	23/92	30/92	06/93	13/93	20/93	27/93	03/94	10/94	17/94	24/94	31/94	07/95	14/95	21/95	28/95	04/96	11/96	18/96	25/96	01/97	08/97	15/97	22/97	29/97	05/98	12/98	19/98	26/98	02/99	09/99	16/99	23/99	30/99	06/100	13/100	20/100	27/100	03/101	10/101	17/101	24/101	31/101	07/102	14/102	21/102	28/102	04/103	11/103	18/103	25/103	01/104	08/104	15/104	22/104	29/104	05/105	12/105	19/105	26/105	02/106	09/106	16/106	23/106	30/106	06/107	13/107	20/107	27/107	03/108	10/108	17/108	24/108	31/108	07/109	14/109	21/109	28/109	04/110	11/110	18/110	25/110	01/111	08/111	15/111	22/111	29/111	05/112	12/112	19/112	26/112	02/113	09/113	16/113	23/113	30/113	06/114	13/114	20/114	27/114	03/115	10/115	17/115	24/115	31/115	07/116	14/116	21/116	28/116	04/117	11/117	18/117	25/117	01/118	08/118	15/118	22/118	29/118	05/119	12/119	19/119	26/119	02/120	09/120	16/120	23/120	30/120	06/121	13/121	20/121	27/121	03/122	10/122	17/122	24/122	31/122	07/123	14/123	21/123	28/123	04/124	11/124	18/124	25/124	01/125	08/125	15/125	22/125	29/125	05/126	12/126	19/126	26/126	02/127	09/127	16/127	23/127	30/127	06/128	13/128	20/128	27/128	03/129	10/129	17/129	24/129	31/129	07/130	14/130	21/130	28/130	04/131	11/131	18/131	25/131	01/132	08/132	15/132	22/132	29/132	05/133	12/133	19/133	26/133	02/134	09/134	16/134	23/134	30/134	06/135	13/135	20/135	27/135	03/136	10/136	17/136	24/136	31/136	07/137	14/137	21/137	28/137	04/138	11/138	18/138	25/138	01/139	08/139	15/139	22/139	29/139	05/140	12/140	19/140	26/140	02/141	09/141	16/141	23/141	30/141	06/142	13/142	20/142	27/142	03/143	10/143	17/143	24/143	31/143	07/144	14/144	21/144	28/144	04/145	11/145	18/145	25/145	01/146	08/146	15/146	22/146	29/146	05/147	12/147	19/147	26/147	02/148	09/148	16/148	23/148	30/148	06/149	13/149	20/149	27/149	03/150	10/150	17/150	24/150	31/150	07/151	14/151	21/151	28/151	04/152	11/152	18/152	25/152	01/153	08/153	15/153	22/153	29/153	05/154	12/154	19/154	26/154	02/155	09/155	16/155	23/155	30/155	06/156	13/156	20/156	27/156	03/157	10/157	17/157	24/157	31/157	07/158	14/158	21/158	28/158	04/159	11/159	18/159	25/159	01/160	08/160	15/160	22/160	29/160	05/161	12/161	19/161	26/161	02/162	09/162	16/162	23/162	30/162	06/163	13/163	20/163	27/163	03/164	10/164	17/164	24/164	31/164	07/165	14/165	21/165	28/165	04/166	11/166	18/166	25/166	01/167	08/167	15/167	22/167	29/167	05/168	12/168	19/168	26/168	02/169	09/169	16/169	23/169	30/169	06/170	13/170	20/170	27/170	03/171	10/171	17/171	24/171	31/171	07/172	14/172	21/172	28/172	04/173	11/173	18/173	25/173	01/174	08/174	15/174	22/174	29/174	05/175	12/175	19/175	26/175	02/176	09/176	16/176	23/176	30/176	06/177	13/177	20/177	27/177	03/178	10/178	17/178	24/178	31/178	07/179	14/179	21/179	28/179	04/180	11/180	18/180	25/180	01/181	08/181	15/181	22/181	29/181	05/182	12/182	19/182	26/182	02/183	09/183	16/183	23/183	30/183	06/184	13/184	20/184	27/184	03/185	10/185	17/185	24/185	31/185	07/186	14/186	21/186	28/186	04/187	11/187	18/187	25/187	01/188	08/188	15/188	22/188	29/188	05/189	12/189	19/189	26/189	02/190	09/190	16/190	23/190	30/190	06/191	13/191	20/191	27/191	03/192	10/192	17/192	24/192	31/192	07/193	14/193	21/193	28/193	04/194	11/194	18/194	25/194	01/195	08/195	15/195	22/195	29/195	05/196	12/196	19/196	26/196	02/197	09/197	16/197	23/197	30/197	06/198	13/198	20/198	27/198	03/199	10/199	17/199	24/199	31/199	07/200	14/200	21/200	28/200	04/201	11/201	18/201	25/201	01/202	08/202	15/202	22/202	29/202	05/203	12/203	19/203	26/203	02/204	09/204	16/204	23/204	30/204	06/205	13/205	20/205	27/205	03/206	10/206	17/206	24/206	31/206	07/207	14/207	21/207	28/207	04/208	11/208	18/208	25/208	01/209	08/209	15/209	22/209	29/209	05/210	12/210	19/210	26/210	02/211	09/211	16/211	23/211	30/211	06/212	13/212	20/212	27/212	03/213	10/213	17/213	24/213	31/213	07/214	14/214	21/214	28/214	04/215	11/215	18/215	25/215	01/216	08/216	15/216	22/216	29/216	05/217	12/217	19/217	26/217	02/218	09/218	16/218	23/218	30/218	06/219	13/219	20/219	27/219	03/220	10/220	17/220	24/220	31/220	07/221	14/221	21/221	28/221	04/222	11/222	18/222	25/222	01/223	08/223	15/223	22/223	29/223	05/224	12/224	19/224	26/224	02/225	09/225	16/225	23/225	30/225	06/226	13/226	20/226	27/226	03/227	10/227	17/227	24/227	31/227	07/228	14/228	21/228	28/228	04/229	11/229	18/229	25/229	01/230	08/230	15/230	22/230	29/230	05/231	12/231	19/231	26/231	02/232	09/232	16/232	23/232	30/232	06/233	13/233	20/233	27/233	03/234	10/234	17/234	24/234	31/234	07/235	14/235	21/235	28/235	04/236	11/236	18/236	25/236	01/237	08/237	15/237	22/237	29/237	05/238	12/238	19/238	26/238	02/239	09/239	16/239	23/239	30/239	06/240	13/240	20/240	27/240	03/241	10/241	17/241	24/241	31/241	07/242	14/242	21/242	28/242	04/243	11/243	18/243	25/243

DAFTAR NILAI MAHASISWA

Fakultas : Farmasi dan Sains
 Proq. Studi : Farmasi
 Semester : Genap 2016/2017
 Mata Kuliah : Stabilitas Obat
 Kelas : 6B
 Dosen : FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

NO	N I M	NAMA MAHASISWA	N.Aktif (10 %)	N.TUGAS (20 %)	N.UTS (30 %)	N.UAS (40 %)	N RATA 2	N. HURUF
1	1104015219	NOFANDA PRAHASRIANI	85	85	50	69	68.10	B
2	1204015160	ESSA KURNIA IAYANTI	85	60	50	64	61.10	C
3	1204015188	HADIIAH	85	60	60	64	64.10	C
4	1204015266	MIA AUDINA TRI HOSPITA	85	78	60	66	68.50	B
5	1204015334	RAHMAN MUGI WIAYA	70	78	50	50	57.60	C
6	1204015450	YESY REFITA MAYASTUTY	85	78	50	73	68.30	B
7	1304015030	AKBAR TEGUH WIAYA	85	78	60	65	68.10	B
8	1304015035	AMALIA ANWAR	85	80	55	68	68.20	B
9	1304015116	DHEA ULFAH KHOERUNISA	85	82	50	71	68.30	B
10	1304015134	DINI INDAH KOMARIAH	60	78	45	35	49.10	D
11	1304015151	DYNA OKI WULANDARI	85	78	65	63	68.80	B
12	1304015152	EEN APRILINA	0	0	0	0	0.00	E
13	1304015161	ELSA AYU FEBRIANTI	85	78	80	66	74.50	B
14	1304015177	FATIN LISTIYATI	85	75	55	52	60.80	C
15	1304015182	FEBRYAN AMIRULLAH	85	75	55	74	69.60	B
16	1304015250	ITA SRI YUNITA	80	75	65	68	69.70	B
17	1304015253	JUNIARTO RAHMADI	70	78	40	63	59.80	C
18	1304015278	LIA NOVIANA	70	78	40	55	56.60	C
19	1304015313	MELDA	85	78	35	0	34.60	E
20	1304015355	NOLA LISDAWATI LINGGA	85	75	50	59	62.10	C
21	1304015370	NUR YUSIA MEIDA	85	75	60	67	68.30	B
22	1304015428	RENDI PALGUNA	70	75	40	66	60.40	C
23	1304015540	WENI HANRI YENI	70	76	75	69	72.30	B
24	1304015547	WILLY	0	0	30	0	9.00	E
25	1304015555	WIWIN INEKE	85	76	50	57	61.50	C
26	1404015106	DYAH PUSPITASARI	80	78	55	62	64.90	C
27	1404015218	MOCH IWAN VICKY BAITULLAH	70	78	40	30	46.60	D

DAFTAR NILAI MAHASISWA

Fakultas : Farmasi dan Sains
 Proq. Studi : Farmasi
 Semester : Genap 2016/2017
 Mata Kuliah : Stabilitas Obat
 Kelas : 6B
 Dosen : FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

NO	N I M	NAMA MAHASISWA	N.Aktif (10 %)	N.TUGAS (20 %)	N.UTS (30 %)	N.UAS (40 %)	N RATA 2	N. HURUF
28	1404015224	MUHAMMAD RANGGA MAULANA	85	78	55	55	62.60	C
29	1404015242	NIKITA	90	80	40	61	61.40	C
30	1404015279	PUTRI SUSILAWATI	60	80	35	0	32.50	E
31	1404015283	RADEN SUSAN ANINDITA	70	80	65	64	68.10	B
32	1404015340	SITI MARSIDAH	80	75	30	60	56.00	C
33	1404015413	MUHAMMAD ALKHALIDI	85	78	55	27	51.40	D
34	1504019023	DINI WAHYUNI	85	80	35	53	56.20	C
35	1604019023	ANGGUN NURCHOLIS	85	77	60	23	51.10	D

Ttd

FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

lrfan Alfanstar - 08381670778
 lrfan Alfanstar@gmail.com
 31 @ gmail . com

B.01 - 14.40 MB

Choerrotun Nisa Aby - 081213355046
 Youstmevdyes@gmail.com

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

FAKULTAS
 PROGRAM STUDI
 MATA KULIAH
 KELAS/SKS
 Waktu
 DOSEN

FARMASI DAN SAINS
 Farmasi
 Stabilitas Obat
 Semester VI / 2
 100 menit / tatap muka

Rabu.
6D. Fahyar Prisisika (Jumat)

Deskripsi Mata Kuliah

Membahas mengenai pentingnya pemahaman tentang kinetika reaksi pengukuran suatu obat, meliputi ruang lingkup kimia kinetik dan stabilitas obat, faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, berbagai macam jenis reaksi (komposit, katalis enzim), stabilitas berbagai bentuk sediaan, cairan, sistem dispersi dan zat padat, uji stabilitas pada tahap pengembangan formula dan uji stabilitas sediaan menurut ketentuan yang berlaku secara nasional maupun internasional.

Perte muan ke	Hari, tgl	SK dan KD	Materi	Jml Mhs	Tugas	Paraf Dosen & Ketua Kelas	
						Dosen	Ketua kelas
1	Rabu 1 Maret 2017	SK: Mahasiswa mengenal ruang lingkup kinetika dalam stabilitas sediaan farmasi KD: Memahami dan mampu menentukan jenis-jenis kecepatan reaksi, data stabilitas obat dan kegunaannya dalam pembuatan sediaan farmasi	Pendahuluan a. Pengertian Stabilitas b. Pengertian self life, exp date c. Ruang lingkup kimia kinetika d. Pengertian stabilitas sediaan farmasi (secara farmasetika)			<i>Fahyar Prisisika</i>	<i>[Signature]</i>
2	Rabu 8 Maret 2017	SK: Mahasiswa mengenal ruang lingkup kinetika dalam stabilitas sediaan farmasi KD: Memahami faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi seperti suhu, pelarut, konstanta dielektrik, kekuatan ion dan katalis	Kinetika Reaksi Faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi			<i>Fahyar Prisisika</i>	<i>[Signature]</i>
3	Rabu 15 Maret 2017	SK: Mahasiswa memahami berbagai macam reaksi komposit dalam stabilitas sediaan farmasi KD: Memahami reaksi berantai dan tingkat	Reaksi-reaksi Komposit 1. Reaksi berantai dan mekanisme reaksi berantai pada zat anorganik dan			<i>Fahyar Prisisika</i>	<i>[Signature]</i>

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

		reaksi beserta mekanismenya	organik				
4	Rabu 22 - Maret 2019	SK: Mahasiswa memahami berbagai macam reaksi komposit dalam stabilitas sediaan farmasi KD: Memahami proses reaksi dan menentukan konsentrasi zat sisa hasil urai yang terbentuk dari reaksi-reaksi tersebut	2. Reaksi paralel 3. Reaksi kesetimbangan 4. Reaksi seri				
5	Rabu 29 Maret 2019	SK: Mahasiswa memahami reaksi katalisis enzim dalam stabilitas sediaan farmasi KD: Memahami pengaruh enzim terhadap penguraian senyawa obat dan faktor-faktor yang berperan dalam kinetika reaksi katalisis enzim	Reaksi Katalisis Enzim dan faktor yang mempengaruhi kinetika reaksi enzimatik tersebut		prekursor kelengkapan		
6	Rabu 05 April 2019	SK: Mahasiswa memahami Pengaruh pelarut dalam sediaan cair larutan KD: Memahami stabilitas senyawa obat dalam sediaan larutan dengan pelarut tunggal	Stabilitas Senyawa Obat Dalam Sediaan Larutan 1. Pelarut tunggal		- pemberian larutan - pengaruh sediaan oral - peyugutan sediaan - lahar mata		
7	Rabu 10 April 2019	SK: Mahasiswa memahami Pengaruh pelarut dalam sediaan cair larutan KD: Memahami stabilitas senyawa obat dalam sediaan larutan dengan surfaktan dan pelarut campur	Stabilitas Senyawa Obat Dalam Sediaan Larutan 2. Pelarut dengan surfaktan 3. Pelarut campur				
8			U T S				
9	5 - 05 - 2019	SK: Mahasiswa memahami Pengaruh bentuk sediaan suspensi terhadap stabilitas obat	Stabilitas senyawa obat dalam sediaan suspensi				

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

		KD: Memahami stabilitas senyawa obat dalam sediaan suspensi				
10	Pelaku 10-5-2019	SK: Mahasiswa memahami Pengaruh bentuk sediaan emulsi terhadap stabilitas obat KD: Memahami stabilitas senyawa obat dalam sediaan emulsi	Stabilitas senyawa obat dalam sediaan emulsi 6			Pelaku
11	Pelaku 11-5-2019	SK: Mahasiswa memahami stabilitas obat dalam sediaan padat KD: Memahami perurutan zat padat murni, zat padat dalam sediaan padat dan faktor-faktor yang berpengaruh pada stabilitas zat padat dan sediaan padat	Stabilitas Zat Padat 7 1. Penguraian zat padat murni 2. Interaksi zat padat dengan zat padat dan zat padat dengan cairan 3. Pengaruh lembab pada penguraian			Pelaku
12	Pelaku 31-5-2019	SK: Mahasiswa memahami stabilitas obat dalam sediaan padat KD: Memahami perurutan zat padat murni, zat padat dalam sediaan padat dan faktor-faktor yang berpengaruh pada stabilitas zat padat dan sediaan padat	Stabilitas Zat Padat 1. Penguraian zat padat murni 2. Interaksi zat padat dengan zat padat dan zat padat dengan cairan 3. Pengaruh cahaya, panas, dan lainnya pada penguraian			Pelaku
13	Pelaku 7/5-2019	SK: Mahasiswa memahami cara-cara uji stabilitas obat KD: Memahami tahapan uji stabilitas, cara-cara uji stabilitas, dan cara analisa data hasil uji stabilitas	Uji Stabilitas 8 1. Tahapan uji stabilitas 2. Macam-macam cara uji stabilitas 3. Cara analisa data hasil uji stabilitas			Pelaku
14		SK: Mahasiswa memahami cara-cara uji stabilitas obat KD: Memahami uji stabilitas dalam tahapan	Uji stabilitas dalam tahap perencanaan formula 9			Pelaku

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif : _____

No. Dokumen : _____

No. Revisi : _____

		formula						
15		SK: Mahasiswa memahami cara-cara uji stabilitas obat KD: Memahami uji stabilitas sediaan menurut WHO, CPOB dan ICH	Uji stabilitas sediaan menurut WHO, CPOB dan ICH					
16			U A S					

Handwritten signature

Fakultas : Farmasi dan Sains
 Prog. Studi : Farmasi
 Semester : Genap 2016/2017

DAFTAR HADIR MAHASISWA

Matakuliah : 300040148 - Stabilitas Obat
 Kelas : 6D

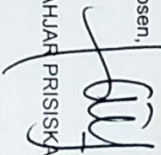
Jadwal Kuliah : R,KA302 Rabu
 13:01-14:40

Dosen : FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

NO	NIM	NAMA	TGL PERTEMUAN																		
			01/19	08/19	15/19	22/19	29/19	05/20	12/19	19/19	26/19	03/20	10/19	17/19	24/19	31/19	07/20	14/20	21/20	TGS	KULIS
43	1404015392	YUNI DYAH FIRANTI	-	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	65
44	1404015417	SITI SYARAH HABIBAH	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	65
45	1404015418	WACHYUNI PUTRI NURAINI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	65

Catatan : Jumlah hadir :

Daftar hadir ini ditandatangani dalam setiap pertemuan, setelah perkuliahan selesai. Bapak/Ibu Dosen dimohon untuk menyerahkan daftar hadir ini ke sekretariat fakultas sebagai bukti Bapak/Ibu Dosen mengajar.
 * Mahasiswa yang tidak tercantum dalam daftar hadir ini tidak berhak mengikuti perkuliahan dan Mahasiswa tersebut dimohon segera menghubungi sekretariat Fakultas.

Dosen,

 FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

Ab. Ariea Tnsnawan

DAFTAR NILAI MAHASISWA

Fakultas : Farmasi dan Sains
 Proq. Studi : Farmasi
 Semester : Genap 2016/2017
 Mata Kuliah : Stabilitas Obat
 Kelas : 6D
 Dosen : FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

NO	N I M	NAMA MAHASISWA	N.Aktif (10 %)	N.TUGAS (20 %)	N.UTS (30 %)	N.UAS (40 %)	N RATA 2	N. HURUF
1	1104015143	IRFAN ALFIANSYAH	90	85	50	68	68.20	B
2	1304015029	AINUR RAHMAH	75	70	60	62	64.30	C
3	1304015057	ANIAR LUPITA SARI	80	70	55	56	60.90	C
4	1304015093	CATUR SUCI RAHMAWATI	70	70	55	57	60.30	C
5	1304015247	ISNANI	70	70	65	63	65.70	C
6	1304015467	SARAH AMELIA	70	76	80	61	70.60	B
7	1304015508	SYNTIA PUPUT YUNIYANTI	70	76	40	55	56.20	C
8	1304015565	YUSNIA	80	76	80	55	69.20	B
9	1404015007	AFRIANI	80	76	85	70	76.70	B
10	1404015013	AISYAH RAHMANI	80	76	75	56	68.10	B
11	1404015032	ANGGITA OKVIA PUTRI	70	78	50	60	61.60	C
12	1404015033	ANGGITHA PRAMESWARI PUTRI	80	78	55	71	68.50	B
13	1404015039	ARINI NURUL HAO	80	80	80	50	68.00	B
14	1404015040	ARISKA NURCHOTIMAH	75	78	35	16	40.00	E
15	1404015051	AVI NOVIA AMALIASARI	80	78	60	73	70.80	B
16	1404015052	AWALIA KUKUH AWANI	80	78	60	74	71.20	B
17	1404015066	CHOEROTUN NISA ABY	80	78	60	71	70.00	B
18	1404015095	DINDA BESTARI	80	78	45	80	69.10	B
19	1404015109	EGA USFATUL IANAH	80	78	70	69	72.20	B
20	1404015127	EVITA SULISTIO RINI	80	78	55	60	64.10	C
21	1404015135	FATMA HENILOPA	75	75	55	68	66.20	C
22	1404015142	FITRA TURRIZKIYAH	80	75	70	60	68.00	B
23	1404015149	GEDE ANDIKA PRIMATAMA	70	75	55	50	58.50	C
24	1404015180	KHAIRIN FADIAH	80	75	75	58	68.70	B
25	1404015185	KURNIA HAMIDAH	80	75	75	57	68.30	B
26	1404015190	LASERINA SYIFA	80	75	55	65	65.50	C
27	1404015203	MAGNOLIA RINTIARNI	75	75	55	66	65.40	C

DAFTAR NILAI MAHASISWA

Fakultas : Farmasi dan Sains
 Proq. Studi : Farmasi
 Semester : Genap 2016/2017
 Mata Kuliah : Stabilitas Obat
 Kelas : 6D
 Dosen : FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

NO	N I M	NAMA MAHASISWA	N.Aktif (10 %)	N.TUGAS (20 %)	N.UTS (30 %)	N.UAS (40 %)	N RATA 2	N. HURUF
28	1404015234	NELLYSA REVITA	80	77	60	67	68.20	B
29	1404015239	NIKE GHANIYU RIZOA	80	78	45	78	68.30	B
30	1404015252	NOVELLA CHULSUM	80	75	85	59	72.10	B
31	1404015258	NUR HASNA OURRATU AIN	75	74	60	64	65.90	C
32	1404015268	ODILLA FATINA	85	74	90	90	86.30	A
33	1404015277	PUTRI AYU YULIYANI	75	74	55	74	68.40	B
34	1404015289	RANI SEPRIYANI	85	74	85	56	71.20	B
35	1404015307	RINO ANDRIANO AM	80	76	55	71	68.10	B
36	1404015311	RITA FEBRIYANTI	85	70	65	73	71.20	B
37	1404015336	SILVIA AISAH	80	70	40	60	58.00	C
38	1404015344	SITI UMI HANIK	80	70	45	76	65.90	C
39	1404015355	SYELLA NUR AULIA	80	78	75	55	68.10	B
40	1404015361	TISKA DWI ARMELIA	90	70	75	65	71.50	B
41	1404015377	VINI FEBRIYANI SAWITRI	80	65	55	60	61.50	C
42	1404015385	YAUMIL RIZKI	80	70	85	65	73.50	B
43	1404015392	YUNI DYAH FIRANTI	85	70	65	67	68.80	B
44	1404015417	SITI SYARAH HABIBAH	80	80	65	62	68.30	B
45	1404015418	WACHYUNI PUTRI NURAINI	80	65	65	69	68.10	B

Ttd

FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

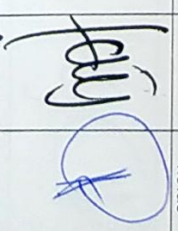
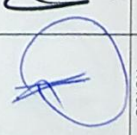
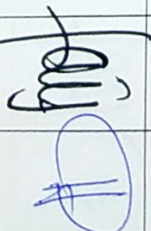
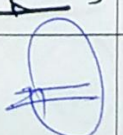
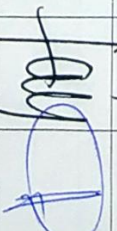
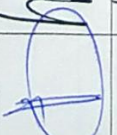
FAKULTAS
 PROGRAM STUDI
 MATA KULIAH
 KELAS/sks
 Waktu
 DOSEN

FARMASI DAN SAINS
 Farmasi
 Stabilitas Obat
 Semester VI / 2
 100 menit / tatap muka

6E. Fajar Priatka (Jumat)

Deskripsi Mata Kuliah

Membahas mengenai pentingnya pemahaman tentang kinetika reaksi pengukuran suatu obat, meliputi ruang lingkup kimia kinetik dan stabilitas obat, faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, berbagai macam jenis reaksi (komposit, katalis enzim), stabilitas berbagai bentuk sediaan, cairan, sistem dispersi dan zat padat, uji stabilitas pada tahap pengembangan formula dan uji stabilitas sediaan menurut ketentuan yang berlaku secara nasional maupun internasional.

Pertemuan ke	Hari, tgl	SK dan KD	Materi	Jml Mhs	Tugas	Paraf Dosen & Ketua Kelas	
						Dosen	Ketua kelas
1	Jumat 3 - Maret 2019	SK: Mahasiswa mengenal ruang lingkup kinetika dalam stabilitas sediaan farmasi KD: Memahami dan mampu menentukan jenis-jenis kecepatan reaksi, data stabilitas obat dan kegunaannya dalam pembuatan sediaan farmasi	Pendahuluan 1 a. Pengertian Stabilitas b. Pengertian self life, exp date c. Ruang lingkup kimia kinetika d. Pengertian stabilitas sediaan farmasi (secara farmasetika)				
2	Jumat 10 - Maret 2019	SK: Mahasiswa mengenal ruang lingkup kinetika dalam stabilitas sediaan farmasi KD: Memahami faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi seperti suhu, pelarut, konstanta dielektrik, kekuatan ion dan katalis	Kinetika Reaksi 2 Faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi				
3	Jumat 17 Maret 2019	SK: Mahasiswa memahami berbagai macam reaksi komposit dalam stabilitas sediaan farmasi KD: Memahami reaksi berantai dan tingkat	Reaksi-reaksi Komposit 3 1. Reaksi berantai dan mekanisme reaksi berantai pada zat anorganik dan				

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

		reaksi beserta mekanismenya	organik				
4	Juwaat, 29 Maret 2019	SK: Mahasiswa memahami berbagai macam reaksi komposit dalam stabilitas sediaan farmasi KD: Memahami proses reaksi dan menentukan konsentrasi zat sisa hasil urai yang terbentuk dari reaksi-reaksi tersebut	2. Reaksi paralel 3. Reaksi kesetimbangan 4. Reaksi seri		prekursor selanjutnya s: yang batangnya - reaksi seri - berantai paralel: - Sofi Adiana - Irma Nurlyan		
5	Juwaat 31 Maret 2019	SK: Mahasiswa memahami reaksi katalisis enzim dalam stabilitas sediaan farmasi KD: Memahami pengaruh enzim terhadap penguaraan senyawa obat dan faktor-faktor yang berperan dalam kinetika reaksi katalisis enzim	Reaksi Katalisis Enzim dan faktor yang mempengaruhi kinetika reaksi enzimatik tersebut				
6	Juwaat 01 - Maret 19	SK: Mahasiswa memahami Pengaruh pelarut dalam sediaan cair larutan KD: Memahami stabilitas senyawa obat dalam sediaan larutan dengan pelarut tunggal	Stabilitas Senyawa Obat Dalam Sediaan Larutan 1. Pelarut tunggal		Moch. Fauzan Victor B 1404015 218 Muhammad Rangga M 1404015224		
7		SK: Mahasiswa memahami Pengaruh pelarut dalam sediaan cair larutan KD: Memahami stabilitas senyawa obat dalam sediaan larutan dengan surfaktan dan pelarut campur	Stabilitas Senyawa Obat Dalam Sediaan Larutan 2. Pelarut dengan surfaktan 3. Pelarut campur				
8			U T S				
9		SK: Mahasiswa memahami Pengaruh bentuk sediaan suspensi terhadap stabilitas obat	Stabilitas senyawa obat dalam sediaan suspensi				


BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

		KD: Memahami stabilitas senyawa obat dalam sediaan suspensi				
10		SK: Mahasiswa memahami Pengaruh bentuk sediaan emulsi terhadap stabilitas obat KD: Memahami stabilitas senyawa obat dalam sediaan emulsi	Stabilitas senyawa obat dalam sediaan emulsi 7			
11		SK: Mahasiswa memahami stabilitas obat dalam sediaan padat KD: Memahami perurutan zat padat murni, zat padat dalam sediaan padat dan faktor-faktor yang berpengaruh pada stabilitas zat padat dan sediaan padat	Stabilitas Zat Padat 8 1. Penguraian zat padat murni 2. Interaksi zat padat dengan zat padat dan zat padat dengan cairan 3. Pengaruh lembab pada penguraian			
12		SK: Mahasiswa memahami stabilitas obat dalam sediaan padat KD: Memahami perurutan zat padat murni, zat padat dalam sediaan padat dan faktor-faktor yang berpengaruh pada stabilitas zat padat dan sediaan padat	Stabilitas Zat Padat 1. Penguraian zat padat murni 2. Interaksi zat padat dengan zat padat dan zat padat dengan cairan 3. Pengaruh cahaya, panas, dan lainnya pada penguraian			
13		SK: Mahasiswa memahami cara-cara uji stabilitas obat KD: Memahami tahapan uji stabilitas, cara-cara uji stabilitas, dan cara analisa data hasil uji stabilitas	Uji Stabilitas 9 1. Tahapan uji stabilitas 2. Macam-macam cara uji stabilitas 3. Cara analisa data hasil uji stabilitas			
14		SK: Mahasiswa memahami cara-cara uji stabilitas obat KD: Memahami uji stabilitas dalam tahapan	Uji stabilitas dalam tahap perencanaan formula			

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
No. Dokumen :
No. Revisi :

		formula					
15		SK: Mahasiswa memahami cara-cara uji stabilitas obat KD: Memahami uji stabilitas sediaan menurut WHO, CPOB dan ICH	Uji stabilitas sediaan menurut WHO, CPOB dan ICH	10			
16			UAS				

Fakultas : Farmasi dan Sains
 Prodi Studi : Farmasi
 Semester : Genap 2016/2017

DAFTAR HADIR MAHASISWA

Matakuliah : 300040148 - Stabilitas Obat
 Kelas : 6E
 Dosen : FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

Jadwal Kuliah : R.KSP02 Jumat
 16:30-18:10

NO	NIM	NAMA	TGL PERTEMUAN																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																											
			3/3	14/3	21/3	28/3	4/4	11/4	18/4	25/4	2/5	9/5	16/5	23/5	30/5	6/6	13/6	20/6	27/6	4/7	11/7	18/7	25/7	1/8	8/8	15/8	22/8	29/8	5/9	12/9	19/9	26/9	3/10	10/10	17/10	24/10	31/10	7/11	14/11	21/11	28/11	5/12	12/12	19/12	26/12	2/1	9/1	16/1	23/1	30/1	6/2	13/2	20/2	27/2	6/3	13/3	20/3	27/3	3/4	10/4	17/4	24/4	1/5	8/5	15/5	22/5	29/5	5/6	12/6	19/6	26/6	3/7	10/7	17/7	24/7	31/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	6/11	13/11	20/11	27/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	5/2	12/2	19/2	26/2	3/3	10/3	17/3	24/3	31/3	7/4	14/4	21/4	28/4	5/5	12/5	19/5	26/5	2/6	9/6	16/6	23/6	30/6	7/7	14/7	21/7	28/7	4/8	11/8	18/8	25/8	1/9	8/9	15/9	22/9	29/9	6/10	13/10	20/10	27/10	3/11	10/11	17/11	24/11	1/12	8/12	15/12	22/12	29/12	5/1	12/1	19/1	26/1	2/2	9/2	16/2	23/2	30/2	7/3	14/3	21/3	28/3	4/4	11/4	18/4	25/4	2/5	9/5	16/5	23/5	30/5	6/6	13/6	20/6	27/6	4/7	11/7	18/7	25/7	1/8	8/8	15/8	22/8	29/8	5/9	12/9	19/9	26/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	6/11	13/11	20/11	27/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2	27/2	4/3	11/3	18/3	25/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	2/7	9/7	16/7	23/7	30/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	7/11	14/11	21/11	28/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2	27/2	4/3	11/3	18/3	25/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	2/7	9/7	16/7	23/7	30/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	7/11	14/11	21/11	28/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2	27/2	4/3	11/3	18/3	25/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	2/7	9/7	16/7	23/7	30/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	7/11	14/11	21/11	28/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2	27/2	4/3	11/3	18/3	25/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	2/7	9/7	16/7	23/7	30/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	7/11	14/11	21/11	28/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2	27/2	4/3	11/3	18/3	25/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	2/7	9/7	16/7	23/7	30/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	7/11	14/11	21/11	28/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2	27/2	4/3	11/3	18/3	25/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	2/7	9/7	16/7	23/7	30/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	7/11	14/11	21/11	28/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2	27/2	4/3	11/3	18/3	25/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	2/7	9/7	16/7	23/7	30/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	7/11	14/11	21/11	28/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2	27/2	4/3	11/3	18/3	25/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	2/7	9/7	16/7	23/7	30/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	7/11	14/11	21/11	28/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2	27/2	4/3	11/3	18/3	25/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	2/7	9/7	16/7	23/7	30/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	7/11	14/11	21/11	28/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2	27/2	4/3	11/3	18/3	25/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	2/7	9/7	16/7	23/7	30/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	7/11	14/11	21/11	28/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2	27/2	4/3	11/3	18/3	25/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	2/7	9/7	16/7	23/7	30/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	7/11	14/11	21/11	28/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2	27/2	4/3	11/3	18/3	25/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	2/7	9/7	16/7	23/7	30/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	7/11	14/11	21/11	28/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2	27/2	4/3	11/3	18/3	25/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	2/7	9/7	16/7	23/7	30/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	7/11	14/11	21/11	28/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2	27/2	4/3	11/3	18/3	25/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	2/7	9/7	16/7	23/7	30/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	7/11	14/11	21/11	28/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2	27/2	4/3	11/3	18/3	25/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	2/7	9/7	16/7	23/7	30/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	7/11	14/11	21/11	28/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2	27/2	4/3	11/3	18/3	25/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	2/7	9/7	16/7	23/7	30/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	7/11	14/11	21/11	28/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2	27/2	4/3	11/3	18/3	25/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	2/7	9/7	16/7	23/7	30/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	7/11	14/11	21/11	28/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2	27/2	4/3	11/3	18/3	25/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	2/7	9/7	16/7	23/7	30/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	7/11	14/11	21/11	28/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2	27/2	4/3	11/3	18/3	25/3	2/4	9/4	16/4	23/4	30/4	7/5	14/5	21/5	28/5	4/6	11/6	18/6	25/6	2/7	9/7	16/7	23/7	30/7	7/8	14/8	21/8	28/8	4/9	11/9	18/9	25/9	2/10	9/10	16/10	23/10	30/10	7/11	14/11	21/11	28/11	4/12	11/12	18/12	25/12	1/1	8/1	15/1	22/1	29/1	6/2	13/2	20/2

Fakultas : Farmasi dan Sains
 Prog. Studi : Farmasi
 Semester : Genap 2016/2017


DAFTAR HADIR MAHASISWA

Jadwal Kuliah : R.KSP02 Jumat
 16:30-18:10

Matakuliah : 300040148 - Stabilitas Obat
 Kelas : GE
 Dosen : FAHJAR PRISIKA, S.Si., Apt., M.Farm.

NO	NIM	NAMA	TGL PERTEMUAN																
			1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12					
43	1604019001	ARDIANTI RABUILLANA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓

Jumlah hadir :
 Catatan : Daftar hadir ini diandatangani dalam setiap pertemuan, setelah perkuliahan selesai. Bapak/Ibu Dosen dimohon untuk menyerahkan daftar hadir ini ke sekretariat fakultas sebagai bukti Bapak/Ibu Dosen mengajar.
 ** Mahasiswa yang tidak tercantum dalam daftar hadir ini tidak berhak mengikuti perkuliahan dan Mahasiswa tersebut dimohon segera menghubungi sekretariat Fakultas.

Dosen

 FAHJAR PRISIKA, S.Si., Apt., M.Farm.

1604019036 APRES TRISNAWATI ✓

Wahid PS : neta.hanawara@gmail.com

Neta Hanawara nim 1404015236
 082240302096

~~Wahid~~ Wahid : Rang Atika Ratuma nim 1404015272
 085624149930

78

DAFTAR NILAI MAHASISWA

Fakultas : Farmasi dan Sains
 Proq. Studi : Farmasi
 Semester : Genap 2016/2017
 Mata Kuliah : Stabilitas Obat
 Kelas : 6E
 Dosen : FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

NO	N I M	NAMA MAHASISWA	N.Aktif (10 %)	N.TUGAS (20 %)	N.UTS (30 %)	N.UAS (40 %)	N RATA 2	N. HURUF
1	1104015043	CUCU SETIAWAN	90	85	50	68	68.20	B
2	1204015039	ARDINO MAULANA	85	87	50	68	68.10	B
3	1204015132	DWI ASTRIANI	85	85	50	70	68.50	B
4	1204015433	USNUL SETIA ENNGA MEGAWATI	90	85	50	68	68.20	B
5	1304015014	ADITA PARASANTI	85	78	35	58	57.80	C
6	1304015135	DIRGA YAUMAL AKBAR	85	78	50	58	62.30	C
7	1304015164	ERNA PUSPITA	85	78	35	70	62.60	C
8	1304015201	FITRI YANTI	60	78	30	30	42.60	E
9	1304015245	IRVAN IAYA KELANA	80	78	40	60	59.60	C
10	1304015258	KHAIRUNNISA ANSYARI	80	78	75	65	72.10	B
11	1304015301	MARTINASARI	80	78	40	63	60.80	C
12	1304015433	RETNO NIA PERTIWI	80	78	45	70	65.10	C
13	1304015434	REVIS SILSILAH HIDAYAH	80	78	30	60	56.60	C
14	1304015466	SARA ZARWATI	80	75	70	70	72.00	B
15	1304015468	SARAH LESTARI	80	75	30	60	56.00	C
16	1304015469	SARTIKA NOVITA SARI	80	75	65	80	74.50	B
17	1304015480	SITI NURHANIPAH	80	85	55	67	68.30	B
18	1304015558	YOHANA FRANSISKA ZERLINDA IHB	80	80	35	60	58.50	C
19	1304015566	ZAAMAH ULFAH	80	80	55	63	65.70	C
20	1304015572	MARCHALYNA ECA PUTRI	85	80	80	80	80.50	A
21	1304017010	CEMARA BORO SAESTI	80	78	55	70	68.10	B
22	1404015063	CEPY NURCAHYA	80	75	35	58	56.70	C
23	1404015072	DESI YOGA DAYATRI	80	80	75	85	80.50	A
24	1404015074	DESNY ZAHARANI	80	80	25	63	56.70	C
25	1404015086	DIAH AYU CHOIRUNNISYA	85	75	0	0	23.50	E
26	1404015101	DWI SAFITRI RAHARDIANI	85	75	55	63	65.20	C
27	1404015108	EGA NOPITA SARI	85	75	35	60	58.00	C

DAFTAR NILAI MAHASISWA

Fakultas : Farmasi dan Sains
 Proq. Studi : Farmasi
 Semester : Genap 2016/2017
 Mata Kuliah : Stabilitas Obat
 Kelas : 6E
 Dosen : FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

NO	N I M	NAMA MAHASISWA	N.Aktif (10 %)	N.TUGAS (20 %)	N.UTS (30 %)	N.UAS (40 %)	N RATA 2	N. HURUF
28	1404015174	IRMA MULYANI AZIZ	90	75	30	78	64.20	C
29	1404015176	ISMI FAOIHIAH	80	78	35	75	64.10	C
30	1404015227	MULYA SARAH DONITA	80	78	25	64	56.70	C
31	1404015236	NETA HANAWARA	90	78	35	55	57.10	C
32	1404015254	NUNUN OCTAVIA	80	78	25	30	43.10	E
33	1404015257	NUR FAIDAH	85	65	50	75	66.50	C
34	1404015272	PANII ARTHA PRATAMA	85	65	35	80	64.00	C
35	1404015278	PUTRI HAIHIAH	85	80	25	60	56.00	C
36	1404015292	RATI NURPADILA RAMLI	85	65	25	68	56.20	C
37	1404015294	REIZA MUTIARA FAHDILLA RINANTI	80	76	55	73	68.90	B
38	1404015335	SHOFI ADELINA	80	76	70	73	73.40	B
39	1404015343	SITI NURYATI	80	76	45	60	60.70	C
40	1404015362	TITIN DESTININGSIH ANGGRAENI	80	76	55	58	62.90	C
41	1404015373	VANNY PUTRI RAHMADANI	85	80	50	55	61.50	C
42	1404015379	WANDA NAUFALINA AZMI	85	78	75	60	70.60	B
43	1604019001	ARDIANTI RABIULLANA	80	78	50	80	70.60	B
44	1604019036	ARIES TRISNAWAN	80	75	60	68	68.20	B

Ttd

FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

Nuruldwini Astuti
089627149672
nuruldwiniastuti60@gmail.com

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
No. Dokumen :
No. Revisi :

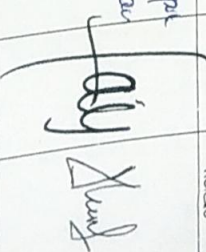
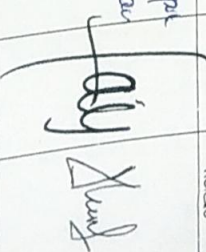
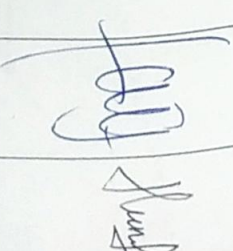
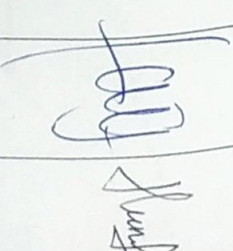
AMIRUDDIN
089661394694
amirrasbi@gmail.com

FAKULTAS
PROGRAM STUDI
MATA KULIAH
KELAS/SKS
Waktu
DOSEN

FARMASI DAN SAINS
Farmasi
Kimia Fisika
Semester II / 2
100 menit / tatap muka

2B. Farmasi Fisika / Sabtu

Deskripsi Mata Kuliah :
Membahas mengenai pentingnya kimia-fisika dalam ilmu kefarmasian, sifat - sifat zat cair, gas dan padatan, termodinamika dan kegunaannya, sifat - sifat larutan, keseimbangan fase, keseimbangan asam basa, dan larutan dapar dan isotonis

Pertemuan Ke	Hari, Tgl	SK dan KD	Materi	Jml Mhs	Tugas	Paraf Dosen & Ketua Kelas	
						Dosen	Ketua kelas
1	4-Maret 2017 Sabtu	<ol style="list-style-type: none"> Mampu menyebutkan berbagai bentuk sediaan obat dan menjelaskan perbedaan satu sediaan dengan sediaan lain Mampu menyebutkan penggolongan daya tarik intermolekuler 	Pendahuluan Pentingnya sifat fisika-kimia dalam kefarmasian Atom, molekul, dan daya tarik intermolekuler		Penugasan kelompok Distusi narasara ac xur	 Amiruddin	 Nuruldwini Astuti
2	11 Maret 2017 Sabtu	<ol style="list-style-type: none"> Mampu menyebutkan karakteristik molekul dalam wujud gas Mampu menyebutkan teori kinetic gas Mampu menjelaskan perbedaan gas ideal dan gas nyata Mampu menentukan nilai BM senyawa gas dengan menggunakan persamaan gas ideal Mampu menjelaskan prinsip dasar perubahan wujud dalam proses pencairan gas 	Teori gas: Karakteristik molekul dalam wujud gas Jenis gas Penentuan BM senyawa dengan persamaan gas ideal Teori kinetik gas Pencairan gas			 Amiruddin	 Nuruldwini Astuti

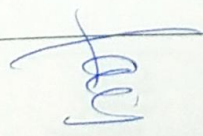
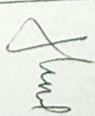
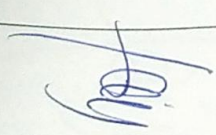

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl. Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

	6. Mampu menjelaskan metode pencairan gas				
<p>3</p> <p>Sabtu 25 Maret 2019</p>	<ol style="list-style-type: none"> 1. Mampu menyebutkan karakteristik molekul dalam wujud gas 2. Mampu menentukan perubahan nilai tekanan uap dengan merubah suhu penguapan 3. Mampu menjelaskan factor yang mempengaruhi nilai titik didih 4. Mampu menjelaskan tegangan permukaan terkait dengan perilaku molekul dalam cairan 5. Mampu menyebutkan beberapa metode penentuan tegangan permukaan 6. Mampu menjelaskan perbedaan prinsip penentuan tegangan permukaan antara metode-rambat kapiler dan metode cincin Du-Nouy 7. Mampu menentukan nilai tegangan permukaan dengan menggunakan metode rambat kapiler 8. Mampu menyebutkan defnisi indeks bias dan factor yang mempengaruhinya 9. Mampu menentukan nilai bias molar dengan menggunakan rumus Lorentz-Lorentz dan table refraktif ekuivalen 	<p>Teori cairan: Karakteristik molekul dalam wujud cairan Tekanan uap Titik didih Tegangan permukaan Viskositas cairan Indeks bias dan bias molar</p>			<p style="font-size: 2em; color: blue;">Fay Suny</p>
<p>4</p> <p>Sabtu 1-April 19</p>	<ol style="list-style-type: none"> 1. Mampu menyebutkan karakteristik molekul dalam wujud gas 2. Mampu menentukan perubahan nilai 	<p>Teori cairan: Karakteristik molekul dalam wujud cairan</p>			<p style="font-size: 2em; color: blue;">Fay Suny</p>

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

		<p>tekanan uap dengan merubah suhu penguapan</p> <ol style="list-style-type: none"> 3. Mampu menjelaskan factor yang mempengaruhi nilai titik didih 4. Mampu menjelaskan tegangan permukaan terkait dengan perilaku molekul dalam cairan 5. Mampu menyebutkan beberapa metode penentuan tegangan permukaan 6. Mampu menjelaskan perbedaan prinsip penentuan tegangan permukaan antara metode rambal kapiler dan metode cincin Du-Nouy 7. Mampu menentukan nilai tegangan permukaan dengan menggunakan metode rambal kapiler 8. Mampu menyebutkan definisi indeks bias dan factor yang mempengaruhinya 9. Mampu menentukan nilai bias molar dengan menggunakan rumus Lorentz-lorenz dan table refraktif ekuivalen 	<p>Tekanan uap Titik didih Tegangan permukaan Viskositas cairan Indeks bias dan bias molar</p>			
5	<p>Sabdi Maret 2019 April 2019</p>	<ol style="list-style-type: none"> 1. Mampu menjelaskan perbedaan antara padatan Kristal dan padatan amorf 2. Mampu menyebutkan system Kristal dan contohnya 3. Mampu menjelaskan tentang polimorfisme dan sebutkan contohnya 4. Mampu menjelaskan factor yang mempengaruhi nilai titik leleh 5. Mampu menyebutkan bentuk analisis 	<p>Teori padatan: Karakteristik molekul dalam padatan Kristal System Kristal Polimorfisme Karakteristik molekul dalam padatan amorf Titik leleh</p>			

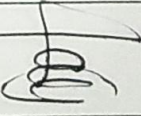


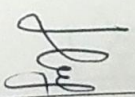
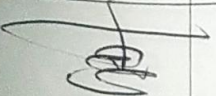
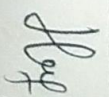
BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl/Elektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

	<p>untuk karakteristik wujud padatan</p>					
<p>6</p> <p style="text-align: right;"><i>16/19</i></p>	<ol style="list-style-type: none"> Mampu menyebutkan definisi dari system dan fase pada campuran Mampu menyebutkan perbedaan jenis larutan non elektrolit Mampu menentukan sifat koligatif larutan non elektrolit dan larutan elektrolit (penurunan tekanan uap, kenaikan titik dididh, penurunan titik beku dan tekanan osmosis) Mampu menjelaskan metode penentuan tekanan uap larutan Mampu menyebutkan sifat larutan elektrolit Mampu menyebutkan klasifikasi larutan elektrolit Mampu menentukan kekuatan ion dan koefisien keaktifan ion larutan elektrolit 	<p>Larutan elektrolit dan non-elektrolit: Definisi, sifat dan tipe Larutan Besaran konsentration Klasifikasi larutan non elektrolit Sifat koligatif larutan non elektrolit Karakteristik dan sifat Larutan Elektrolit Klasifikasi larutan elektrolit Teori elektrolit (disosiasi elektrolit/Arrhenius, teori modern elektrolit kuat)</p>	<ol style="list-style-type: none"> 1. 2. 3. 4. 5. 6. 	<p><i>Diana Dwi Apriliano (2001015110)</i> <i>Kar Hika Tiara Wijayanti (2001015216)</i> <i>Shyfa Aulia. (604015338)</i> <i>Ely Khoerunnisa (11604015331)</i> <i>Caf Mawidza (1604015224)</i> <i>Mohamad Nurqahizal (1604015272)</i></p>	<p style="text-align: center;"><i>[Signature]</i></p>	<p style="text-align: center;"><i>[Signature]</i></p>
<p>7</p> <p style="text-align: right;"><i>u/04</i></p>	<ol style="list-style-type: none"> Mampu menyebutkan definisi dari system dan fase pada campuran Mampu menyebutkan perbedaan jenis larutan non elektrolit Mampu menentukan sifat koligatif larutan non elektrolit dan larutan elektrolit (penurunan tekanan uap, kenaikan titik dididh, penurunan titik beku dan tekanan osmosis) Mampu menjelaskan metode penentuan tekanan uap larutan 	<p>Larutan elektrolit dan non-elektrolit: Definisi, sifat dan tipe Larutan Besaran konsentration Klasifikasi larutan non elektrolit Sifat koligatif larutan non elektrolit Karakteristik dan sifat Larutan Elektrolit Klasifikasi larutan elektrolit Teori elektrolit (disosiasi elektrolit/Arrhenius, teori modern elektrolit/Arrhenius, teori modern</p>			<p style="text-align: center;"><i>[Signature]</i></p>	<p style="text-align: center;"><i>[Signature]</i></p>

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

8		<ol style="list-style-type: none"> Mampu menyebutkan sifat larutan elektrolit Mampu menyebutkan klasifikasi larutan elektrolit Mampu menentukan kekuatan ion dan koefisien keaktifan ion larutan elektrolit 	elektrolit kuat			
9	G Mei 2014	<ol style="list-style-type: none"> Mampu menyebutkan dan menjelaskan kekekalan energy Mampu menjelaskan entalpi, entropi, dan energy bebas Mampu menentukan panas pembentukan reaksi Mampu menjelaskan perbedaan hukum termodinamika I dan hukum termodinamika II Mampu menyebutkan definisi panas pembentukan, panas pembakaran, panas diferensial larutan, panas integral larutan, Mampu menjelaskan kriteria kespontanan dan keseimbangan reaksi 	U T S Termodinamika: Termodinamika I, penentuan entalpi Termodinamika II, kriteria kespontanan dan keseimbangan reaksi Termokimia			
10	13/ Mei 2014	<ol style="list-style-type: none"> Mampu menyebutkan dan menjelaskan kekekalan energy Mampu menjelaskan entalpi, entropi, dan energy bebas Mampu menentukan panas pembentukan reaksi Mampu menjelaskan perbedaan hukum 	Termodinamika: Termodinamika I, penentuan entalpi Termodinamika II, kriteria kespontanan dan keseimbangan reaksi Termokimia			

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

11	<p>su/wei wuf</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Mampu menentukan derajat kebebasan berdasarkan aturan fasa Gibbs 2. Mampu menyebutkan pembagian pasangan cairan dalam system 2 komponen 3. Mampu menentukan perbandingan antara fase A dan fase B berdasarkan tie line dalam diagram fasa pada system 2 komponen 4. Mampu menjelaskan diagram fase pada system 1, 2, dan 3 komponen 5. Mampu menyebutkan aturan mengenai diagram segitiga 	<p>Keseimbangan fase: Kaidah fase dan aturan fase Gibbs Sistem satu komponen Sistem dua komponen Sistem tiga komponen</p>		faw	Juf
12	<p>gff/wei wuf</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Mampu menentukan derajat kebebasan berdasarkan aturan fasa Gibbs 2. Mampu menyebutkan pembagian pasangan cairan dalam system 2 komponen 3. Mampu menentukan perbandingan antara fase A dan fase B berdasarkan tie line dalam diagram fasa pada system 2 komponen 	<p>Keseimbangan fase: Kaidah fase dan aturan fase Gibbs Sistem satu komponen Sistem dua komponen Sistem tiga komponen</p>		faw	Juf


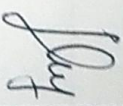

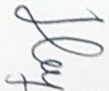
BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

13	S Lusi 2014	<ol style="list-style-type: none"> Mampu menyebutkan definisi asam dan basa menurut teori Arrhenius, Bronstead Lowry, dan Lewis Mampu menyebutkan klasifikasi pelarut berdasarkan teori Bronstead Lowry Mampu menentukan nilai tetapan keasaman dan tetapan keasaman Mampu menghitung jumlah molekul obat yang bereaksi dalam keadaan setimbang Mampu menghitung nilai pH dari senyawa asam lemah, basa lemah, asam kuat dan basa kuat Mampu menjelaskan perbedaan prinsip penentuan nilai pH secara titrasi, kertas lakmus, dan pH-meter 	<p>Keseimbangan asam-basa: Teori asam-basa Prinsip keseimbangan reaksi: Penentuan pH</p>		
14	As Lusi 2014	<ol style="list-style-type: none"> Mampu menyebutkan definisi dapar dan kapasitas dapar Mampu menjelaskan faktor yang dapat mempengaruhi nilai pH larutan dapar Mampu menjelaskan tahapan dalam pembuatan larutan dapar farmasi Mampu menjelaskan pengaruh kapasitas dapar dan pH terhadap iritasi jaringan dan stabilitas sediaan Mampu menjelaskan metode penentuan 	<p>Larutan dapar-isotonis: Definisi larutan dapar dan isotonis Memahami perhitungan larutan dapar (persamaan dapar, koefisien aktifitas, kapasitas dapar) Cara pembuatan dan kegunaan larutan dapar dan isotonis Memahami perhitungan larutan isotonis</p>		

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

	<p>6. Mampu menentukan perbandingan jumlah asam dan garam dalam pembuatan larutan dapar</p> <p>7. Mampu menentukan nilai pH larutan dapar</p> <p>8. Mampu menentukan jumlah zat pengisotonis dengan menggunakan metode kritisoskopik, ekivalensi NaCl, dan White-Vincent</p>			 
15	<p style="text-align: center;">17 Juli 19</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Mampu menyebutkan definisi dapar dan kapasitas dapar 2. Mampu menjelaskan faktor yang dapat mempengaruhi nilai pH larutan dapar 3. Mampu menjelaskan tahapan dalam pembuatan larutan dapar farmasi 4. Mampu menjelaskan pengaruh kapasitas dapar dan pH terhadap iritasi faringan dan stabilitas sediaan 5. Mampu menjelaskan metode penentuan tonisitas 6. Mampu menentukan perbandingan jumlah asam dan garam dalam pembuatan larutan dapar 7. Mampu menentukan nilai pH larutan dapar 8. Mampu menentukan jumlah zat pengisotonis dengan menggunakan 	<p>Larutan dapar-isotonis: Definisi larutan dapar dan isotonis Memahami perhitungan larutan dapar (persamaan larutan dapar, koefisien aktifitas, kapasitas dapar) Cara pembuatan dan kegunaan larutan dapar dan isotonis Memahami perhitungan larutan isotonis.</p>		 

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
No. Dokumen :
No. Revisi :

		metode mikroskopik, ekuivalensi NaCl, dan White-Vincent							
16			UAS						

Fakultas : Farmasi dan Sains
 Prog. Studi : Farmasi
 Semester : Genap 2016/2017

DAFTAR HADIR MAHASISWA

Jadwal Kuliah : R.KA307 Sabtu
 09:41-11:20

Matakuliah : 200040123 - Kimia Fisik
 Kelas : 2B
 Dosen : FAHUAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

NO	NIM	NAMA	TGL PERTEMUAN													
			01/10	02/10	03/10	04/10	05/10	06/10	07/10	08/10	09/10	10/10	11/10	12/10	13/10	
43	1604015360	MERRY SUNDARI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
44	1604015369	NUR ZAHROTUL JANAH	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
45	1604019009	YUNI ANANDA BASRI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	
46	1604019033	EGIT JANNATUN REHMAN	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	

Jumlah hadir : Dosen,

Catatan :
 Daftar hadir ini difandatangani dalam setiap pertemuan, setelah perkuliahan selesai, Bapak/Ibu Dosen dimohon untuk menyerahkan daftar hadir ini ke sekretariat fakultas sebagai bukti Bapak/Ibu Dosen mengajar.
 ** Mahasiswa yang tidak tercantum dalam daftar hadir ini tidak berhak mengikuti perkuliahan dan Mahasiswa tersebut dimohon segera menghubungi sekretariat Fakultas.

Kelas 2A. **predator**

47. Husnul Chotimah 1304015386 ✓

48. Larasani Azizah 1604015107 ✓

Maryam Wulandari 1204015254 ✓

Istiq Nurhayati 1304015298 ✓

Kartika Eka Putri 1304015954 ✓

Zara Andesta Putri 1304015768 ✓

Cindy Afridani 1304015097 ✓
 Khawa Kawala Sari 1304015260 ✓

FAHUAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.
 1/11/17 8/11/17 15/11/17 22/11/17 29/11/17 6/12/17 13/12/17 20/12/17 27/12/17 3/1/18 10/1/18 17/1/18 24/1/18 31/1/18
 HLL - ✓ HLL HLL HLL HLL HLL HLL HLL HLL HLL HLL HLL HLL HLL HLL
 (Horendi kelas) am HLL

76
78

DAFTAR NILAI MAHASISWA

Fakultas : Farmasi dan Sains
 Proq. Studi : Farmasi
 Semester : Genap 2016/2017
 Mata Kuliah : Kimia Fisik
 Kelas : 2B
 Dosen : FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

NO	N I M	NAMA MAHASISWA	N.Aktif (10 %)	N.TUGAS (25 %)	N.UTS (25 %)	N.UAS (40 %)	N RATA 2	N. HURUF
1	1204015221	KIFTI HAFIZAH	80	80	50	70	68.50	B
2	1204015384	SEPTIA SUGIARTI	80	80	50	70	68.50	B
3	1304015080	ASTRY SETYARAHAYU	75	80	60	65	68.50	B
4	1304015120	DIAN RISNAWATI	85	80	50	58	64.20	C
5	1304015209	FURRY NURROCHMAH	70	70	22	70	58.00	C
6	1304015220	HENY RAHMAWATI	80	70	39	65	61.25	C
7	1304015405	PUTRI RESYA AFRIONITA	70	70	35	65	59.25	C
8	1304015515	TIARA	80	78	16	62	56.30	C
9	1604015002	RIMA DWI SETIANI	80	76	29	63	59.45	C
10	1604015006	ALMA SAFRITA PUTRI	80	76	41	61	61.65	C
11	1604015007	ANIASYA WIHASANU	80	76	32	74	64.60	C
12	1604015017	DINI PARSCINDA	80	80	17	60	56.25	C
13	1604015019	EKA HARIYANTI PUTRI	80	80	38	60	61.50	C
14	1604015042	KHOIRIYAH DEVI	80	80	13	62	56.05	C
15	1604015043	LISA RUSMAWATI	80	80	43	66	65.15	C
16	1604015054	NOVITA WULANDARI	70	80	37	63	61.45	C
17	1604015056	NURUL DWI WIDI ASTUTI	80	78	18	60	56.00	C
18	1604015074	SITI RAHMA	70	78	43	62	62.05	C
19	1604015077	TENDRY KRISDAYANTI	70	78	37	63	60.95	C
20	1604015109	MERISKA PURNAMA DEPI	80	78	35	63	61.45	C
21	1604015157	RATNASARI	80	78	23	58	56.45	C
22	1604015164	ESTER HIDAYATI	70	78	47	64	63.85	C
23	1604015170	DEBBY KRISDAYANTI	80	78	30	61	59.40	C
24	1604015171	ERINA DWI LESTARI	80	78	17	51	52.15	D
25	1604015174	VIFIH DWI ANGGRAENI	70	78	45	61	62.15	C
26	1604015179	NANI ANA FITRIYANA	75	78	32	60	59.00	C
27	1604015189	TIARA ANDIBELLA	80	78	66	51	64.40	C

DAFTAR NILAI MAHASISWA

Fakultas : Farmasi dan Sains
 Proq. Studi : Farmasi
 Semester : Genap 2016/2017
 Mata Kuliah : Kimia Fisik
 Kelas : 2B
 Dosen : FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

NO	N I M	NAMA MAHASISWA	N.Aktif (10 %)	N.TUGAS (25 %)	N.UTS (25 %)	N.UAS (40 %)	N RATA 2	N. HURUF
28	1604015197	INDAH SRI RAHAYU	80	78	57	67	68.55	B
29	1604015207	ILHAM HOIRURROZI	80	78	40	67	64.30	C
30	1604015263	NOFRIZA	80	78	65	68	70.95	B
31	1604015269	DISKA LENTI TRI OKTARINA	80	78	72	60	69.50	B
32	1604015274	FIRA AMALIA	70	78	31	61	58.65	C
33	1604015276	NUR SABILA ROSYIDAH	80	75	49	56	61.40	C
34	1604015277	GULAN SARI	75	75	25	80	64.50	C
35	1604015283	DIKA NOVITA SARI	75	75	32	65	60.25	C
36	1604015287	GALIH RIANDITYA FAUZIE	80	75	42	68	64.45	C
37	1604015296	AMIRUDDIN	80	78	61	66	69.15	B
38	1604015299	SRI NURMALA	80	78	39	59	60.85	C
39	1604015315	FITRI NURIAHRO	80	78	40	63	62.70	C
40	1604015316	RIA SURYANI	80	78	64	62	68.30	B
41	1604015326	MONIKA MAULITA SAFIRA	80	76	38	54	58.10	C
42	1604015337	MUTHIAH RAHMATIL HAOQUE	75	70	35	60	57.75	C
43	1604015360	MERRY SUNDARI	80	76	39	58	59.95	C
44	1604015369	NUR ZAHROTUL IANAH	75	80	19	60	56.25	C
45	1604019009	YUNI ANANDA BASRI	75	78	41	71	65.65	C

Ttd

FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
No. Dokumen :
No. Revisi :




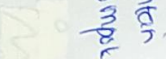


FAKULTAS
PROGRAM STUDI
MATA KULIAH
KELAS/Sks
Waktu
DOSEN

FARMASI DAN SAINS
Farmasi
Kimia Fisika
Semester II / 2
100 menit / tatap muka

20 Fahjar Prisiska / Sabtu

Deskripsi Mata Kuliah

Membahas mengenai pentingnya kimia-fisika dalam ilmu kefarmasian, sifat – sifat zat cair, gas dan padatan, termodinamika dan kegunaannya, sifat – sifat larutan, keseimbangan fase, keseimbangan asam basa, dan larutan dapar dan isotonis

Pertemuan ke	Hari, tgl	SK dan KD	Materi	Jml Mhs	Tugas	Paraf Dosen & Ketua Kelas	
						Dosen	Kelua kelas
1	4 - Maret - 2017	1. Mampu menyebutkan berbagai bentuk sediaan obat dan menjelaskan perbedaan satu sediaan dengan sediaan lain 2. Mampu menyebutkan per'golongan daya tarik intermolekuler	Pendahuluan Pentingnya sifat fisika-kimia dalam kefarmasian Atom, molekul, dan daya tarik intermolekuler				
2	11 - Maret - 2017	1. Mampu menyebutkan karakteristik molekul dalam wujud gas 2. Mampu menyebutkan teori kinetik gas 3. Mampu menjelaskan perbedaan gas ideal dan gas nyata 4. Mampu menentukan nilai BM senyawa gas dengan menggunakan persamaan gas ideal 5. Mampu menjelaskan prinsip dasar perubahan wujud dalam proses pencairan gas	Teori gas: Karakteristik molekul dalam wujud gas Jenis gas Penentuan BM senyawa dengan persamaan gas ideal Teori kinetik gas Pencairan gas		 Presentasi dan diskusi kelompok		

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

	6. Mampu menjelaskan metode pencairan gas				
3	<p>25 Maret 2017 Sabtu</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Mampu menyebutkan karakteristik molekul dalam wujud gas 2. Mampu menentukan perubahan nilai tekanan uap dengan merubah suhu penguapan 3. Mampu menjelaskan factor yang mempengaruhi nilai titik didih 4. Mampu menjelaskan tegangan permukaan terkait dengan perilaku molekul dalam cairan 5. Mampu menyebutkan beberapa metode penentuan tegangan permukaan 6. Mampu menjelaskan perbedaan prinsip penentuan tegangan permukaan antara metode rambat kapiler dan metode cincin Du-Nouy 7. Mampu menentukan nilai tegangan permukaan dengan menggunakan metode rambat kapiler 8. Mampu menyebutkan definisi indeks bias dan factor yang mempengaruhinya 9. Mampu menentukan nilai bias molar dengan menggunakan rumus Lorentz-Lorentz dan table refraktif ekivalen 	<p>Teori cairan: Karakteristik molekul dalam wujud cairan Tekanan uap Titik didih Tegangan permukaan Viskositas cairan Indeks bias dan bias molar</p>	<p style="text-align: right;">Preentian hgas kelompok</p>	<p style="text-align: center;">folly</p>	
4	<ol style="list-style-type: none"> 1. Mampu menyebutkan karakteristik molekul dalam wujud gas 2. Mampu menentukan perubahan nilai 	<p>Teori cairan: Karakteristik molekul dalam wujud cairan</p>		<p style="text-align: center;">folly</p>	

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

	<p>tekanan uap dengan merubah suhu penguapan</p> <ol style="list-style-type: none"> 3. Mampu menjelaskan factor yang mempengaruhi nilai titik didih 4. Mampu menjelaskan tegangan permukaan terkait dengan perilaku molekul dalam cairan 5. Mampu menyebutkan beberapa metode penentuan tegangan permukaan 6. Mampu menjelaskan perbedaan prinsip penentuan tegangan permukaan antara metode rambat kapiler dan metode cincin Du-Nouy 7. Mampu menentukan nilai tegangan permukaan dengan menggunakan metode rambat kapiler 8. Mampu menyebutkan definisi indeks bias dan factor yang mempengaruhinya 9. Mampu menentukan nilai bias molar dengan menggunakan rumus Lorentz-lorentz dan table refraktif ekuvalen 	<p>Tekanan uap 3 Titik didih Tegangan permukaan Viskositas cairan Indeks bias dan bias molar</p>		<p><i>faiz</i> ~</p>
<p>5</p>	<p style="text-align: right;"><i>Sabtu</i> 8 April 2019</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Mampu menjelaskan perbedaan antara padatan Kristal dan padatan amorf 2. Mampu menyebutkan system Kristal dan contohnya 3. Mampu menjelaskan tentang polimorfisme dan sebutkan contohnya 4. Mampu menjelaskan factor yang mempengaruhi nilai titik leleh 5. Mampu menyebutkan bentuk analisis 	<p>Teori padatan: Karakteristik molekul dalam padatan Kristal System Kristal Polimorfisme Karakteristik molekul dalam padatan amorf Titik leleh</p> <p style="text-align: right;">4</p>		<p><i>faiz</i> ~</p>

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl. Etekit :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

	<p style="text-align: center;">untuk karakteristik wujud padatan</p>			
<p style="text-align: center;">6</p>	<p style="text-align: center;">Senin, 10 April 2017</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Mampu menyebutkan definisi dari system dan fase pada campuran 2. Mampu menyebutkan perbedaan jenis larutan non elektrolit 3. Mampu menentukan sifat koligatif larutan non elektrolit dan larutan elektrolit (penurunan tekanan uap, kenaikan titik didih, penurunan titik beku dan tekanan osmosis) 4. Mampu menjelaskan metode penentuan tekanan uap larutan 5. Mampu menyebutkan sifat larutan elektrolit 6. Mampu menyebutkan klasifikasi larutan elektrolit 7. Mampu menentukan kekuatan ion dan koefisien keaktifan ion larutan elektrolit 	<p>Larutan elektrolit dan non- elektrolit: Definisi, sifat dan tipe Larutan Besaran konsentrasi Klasifikasi larutan non elektrolit Sifat koligatif larutan non elektrolit. Karakteristik dan sifat Larutan Elektrolit Klasifikasi larutan elektrolit Teori elektrolit (disosiasi elektrolit/Arrhenius, teori modern elektrolit kuat)</p>	<p>- gasan han - Kuteu Bau - Catlan Bau meuydauy uyau Teuyak seuwater - pteuatis keluwpak 2 (gas.)</p>	<p style="text-align: center;">m</p>
<p style="text-align: center;">7</p>	<p style="text-align: center;">Rabu 12 April 2017</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Mampu menyebutkan definisi dari system dan fase pada campuran 2. Mampu menyebutkan perbedaan jenis larutan non elektrolit 3. Mampu menentukan sifat koligatif larutan non elektrolit dan larutan elektrolit (penurunan tekanan uap, kenaikan titik didih, penurunan titik beku dan tekanan osmosis) 4. Mampu menjelaskan metode penentuan tekanan uap larutan 	<p>Larutan elektrolit dan non- elektrolit: Definisi, sifat dan tipe Larutan Besaran konsentrasi Klasifikasi larutan non elektrolit Sifat koligatif larutan non elektrolit. Karakteristik dan sifat Larutan Elektrolit Klasifikasi larutan elektrolit Teori elektrolit (disosiasi elektrolit/Arrhenius, teori modern</p>		<p style="text-align: center;">m</p>

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

8		<ol style="list-style-type: none"> Mampu menyebutkan sifat larutan elektrolit Mampu menyebutkan klasifikasi larutan elektrolit Mampu menentukan kekuatan ion dan koefisien keaktifan ion larutan elektrolit 	elektrolit kuat				
9	Sabli G-tari 2019	<ol style="list-style-type: none"> Mampu menyebutkan dan menjelaskan kekekalan energy Mampu menjelaskan entalpi, entropi, dan energy bebas Mampu menentukan panas pembentukan reaksi Mampu menjelaskan perbedaan hukum termodinamika I dan hukum termodinamika II Mampu menyebutkan definisi panas pembentukan, panas pembakaran, panas diferensial larutan, panas integral larutan, Mampu menjelaskan criteria kespontanan dan keseimbangan reaksi 	Termodinamika: C I, penentuan entalpi Termodinamika II, criteria kespontanan dan keseimbangan reaksi Termokimia		presentasi kelompok dan diskusi	faly Nu	
10	Sabli N-tari 2019	<ol style="list-style-type: none"> Mampu menyebutkan dan menjelaskan kekekalan energy Mampu menjelaskan entalpi, entropi, dan energy bebas Mampu menentukan panas pembentukan reaksi Mampu menjelaskan perbedaan hukum 	Termodinamika: C Termodinamika I, penentuan entalpi Termodinamika II, criteria kespontanan dan keseimbangan reaksi Termokimia		Latihan soal dan pembekasan	faly Nu	

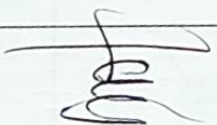

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

	<p>termodinamika I dan hukum termodinamika II</p> <ol style="list-style-type: none"> Mampu menyebutkan definisi panas pembentukan, panas pembakaran, panas diferensial larutan, panas integral larutan, Mampu menjelaskan kriteria kespontanan dan keseimbangan reaksi 			
11	<p>Sabtu 27 Mei 2017</p> <ol style="list-style-type: none"> Mampu menentukan derajat kebebasan berdasarkan aturan fasa Gibbs Mampu menyebutkan pembagian pasangan cairan dalam system 2 komponen Mampu menentukan perbandingan antara fase A dan fase B berdasarkan tie line dalam diagram fasa pada system 2 komponen Mampu menjelaskan diagram fase pada system 1, 2, dan 3 komponen Mampu menyebutkan aturan mengenai diagram segitiga 	<p>Keseimbangan fase: 7 Kaidah fase dan aturan fase Gibbs Sistem satu komponen Sistem dua komponen Sistem tiga komponen</p>	<p>Menentukan dan serikan kelengkapan</p>	<p>faru -in</p>
12	<p>Sabtu 3 Juni 2017</p> <ol style="list-style-type: none"> Mampu menentukan derajat kebebasan berdasarkan aturan fasa Gibbs Mampu menyebutkan pembagian pasangan cairan dalam system 2 komponen Mampu menentukan perbandingan antara fase A dan fase B berdasarkan tie line dalam diagram fasa pada system 2 komponen 	<p>Keseimbangan fase: Kaidah fase dan aturan fase Gibbs Sistem satu komponen Sistem dua komponen Sistem tiga komponen</p>		<p>faru -in</p>

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

	<ol style="list-style-type: none"> Mampu menjelaskan diagram fase pada system 1, 2, dan 3 komponen Mampu menyebutkan aturan mengenai diagram segitiga 			
<p style="text-align: center;">13</p> <p style="text-align: center;">Sabli 10 Juni 2019</p>	<ol style="list-style-type: none"> Mampu menyebutkan definisi asam dan basa menurut teori Arrhenius, Bronstead Lowry, dan Lewis Mampu menyebutkan Klasifikasi pelarut berdasarkan teori Bronstead Lowry Mampu menentukan nilai tetapan kebasahan dan tetapan keasaman Mampu menghitung jumlah molekul obat yang bereaksi dalam keadaan setimbang Mampu menghitung nilai pH dari senyawa asam lemah, basa lemah, asam kuat dan basa kuat Mampu menjelaskan perbedaan prinsip penentuan nilai pH secara titrasi, kertas lakmus, dan pH-meter 	<p>Keseimbangan asam-basa: 8 Teori asam-basa Prinsip keseimbangan reaksi: Penentuan pH</p>		 Ri
<p style="text-align: center;">14</p> <p style="text-align: center;">Sabli 17 Juni 2019</p>	<ol style="list-style-type: none"> Mampu menyebutkan definisi dapar dan kapasitas dapar Mampu menjelaskan faktor yang dapat mempengaruhi nilai pH larutan dapar Mampu menjelaskan tahapan dalam pembuatan larutan dapar farmasi Mampu menjelaskan pengaruh kapasitas dapar dan pH terhadap iritasi jaringan dan stabilitas sediaan Mampu menjelaskan metode penentuan 	<p>Larutan dapar-isotonis: Definisi larutan dapar dan isotonis Memahami perhitungan larutan dapar (persamaan larutan dapar, koefisien aktifitas, kapasitas dapar) Cara pembuatan dan kegunaan larutan dapar dan isotonis Memahami perhitungan larutan isotonis.</p>		 Ri

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

	<p>6. Mampu menentukan perbandingan jumlah asam dan garam dalam pembuatan larutan dapar</p> <p>7. Mampu menentukan nilai pH larutan dapar</p> <p>8. Mampu menentukan jumlah zat pengisotonis dengan menggunakan metode krioskopik, ekivalensi NaCl, dan White-Vincent</p>			<p><i>Faiy</i></p>
<p>15</p> <p><i>f Jui 2019</i></p>	<ol style="list-style-type: none"> 1. Mampu menyebutkan definisi dapar dan kapasitas dapar 2. Mampu menjelaskan faktor yang dapat mempengaruhi nilai pH larutan dapar 3. Mampu menjelaskan tahapan dalam pembuatan larutan dapar farmasi 4. Mampu menjelaskan pengaruh kapasitas dapar dan pH terhadap iritasi jaringan dan stabilitas sediaan 5. Mampu menjelaskan metode penentuan tonisitas 6. Mampu menentukan perbandingan jumlah asam dan garam dalam pembuatan larutan dapar 7. Mampu menentukan nilai pH larutan dapar 8. Mampu menentukan jumlah zat pengisotonis dengan menggunakan 	<p>Larutan dapar-isotonis: Definisi larutan dapar dan isotonis Memahami perhitungan larutan dapar (persamaan koefisien aktifitas, kapasitas dapar) Cara pembuatan dan kegunaan larutan dapar dan isotonis Memahami perhitungan larutan isotonis.</p>	<p><i>ket. 9. dapar</i></p> <p><i>ket. is. lar. isotonis</i></p>	<p><i>Faiy</i></p>

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
No. Dokumen :
No. Revisi :

		metode kroskopik, ekuivalensi NaCl, dan White-Vincent							
16			UAS						

DAFTAR NILAI MAHASISWA

Fakultas : Farmasi dan Sains
 Proq. Studi : Farmasi
 Semester : Genap 2016/2017
 Mata Kuliah : Kimia Fisik
 Kelas : 2C
 Dosen : FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

NO	N I M	NAMA MAHASISWA	N.Aktif (10 %)	N.TUGAS (25 %)	N.UTS (25 %)	N.UAS (40 %)	N RATA 2	N. HURUF
1	1104017013	DEWAN PRASETYO	90	85	40	70	68.25	B
2	1204015057	AULIA DIKA RAMADHIANA	85	70	44	81	69.40	B
3	1204015071	BELLA ILMAWANI	85	83	40	72	68.05	B
4	1204015110	DIANA DWI APRILIANA	85	80	40	59	62.10	C
5	1204015216	KARTIKA TIARA WI IAYANTI	80	80	54	69	69.10	B
6	1304015006	ADE NOVI HIDAYANI	70	80	52	78	71.20	B
7	1304015108	DENI WAHYU SISWANTO	80	80	24	68	61.20	C
8	1304015182	FEBRYAN AMIRULLAH	80	80	35	67	63.55	C
9	1304015184	FENI RATNA SYIFAA	70	80	37	66	62.65	C
10	1304015251	IZZAH HANIFAH	70	80	35	60	59.75	C
11	1304015293	LYTA IKA WIIYANTI	90	80	42	72	68.30	B
12	1304015428	RENDI PALGUNA	70	80	35	70	63.75	C
13	1404015206	MARDATILLAH	85	80	50	68	68.20	B
14	1504015001	ACHMAD MISBAHUL ZULAM	0	0	16	26	14.40	E
15	1504015412	TERA RORENZA	70	78	43	69	64.85	C
16	1604015012	DESY SANTURI	0	0	0	0	0.00	E
17	1604015031	FUII WIDIA LESTARI	80	78	62	80	75.00	B
18	1604015061	RAHMA OLGA ARDIYANTI	75	78	30	67	61.30	C
19	1604015075	SOFIANA HANIFA	75	78	46	60	62.50	C
20	1604015092	ADE AHMAD FAISAL HABIB	0	78	21	26	35.15	E
21	1604015105	GUSMEINI EKA PUTRI	80	74	37	56	58.15	C
22	1604015110	MIEKE MAELIYAH	75	74	39	66	62.15	C
23	1604015124	FARHAH ALFIAH	70	74	28	60	56.50	C
24	1604015162	MOH. WAHFIUDIN	70	74	27	64	57.85	C
25	1604015172	EGO ANDRIANO	70	74	31	39	48.85	D
26	1604015175	TATU SERLIYANA	70	70	45	68	62.95	C
27	1604015183	MIFTAHUL IANNAH	70	70	0	0	24.50	E

DAFTAR NILAI MAHASISWA

Fakultas : Farmasi dan Sains
 Proq. Studi : Farmasi
 Semester : Genap 2016/2017
 Mata Kuliah : Kimia Fisik
 Kelas : 2C
 Dosen : FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

NO	N I M	NAMA MAHASISWA	N.Aktif (10 %)	N.TUGAS (25 %)	N.UTS (25 %)	N.UAS (40 %)	N RATA 2	N. HURUF
28	1604015184	RISKA ANGGRAINI	80	74	43	64	62.85	C
29	1604015195	USWATUN HASANAH	75	74	33	64	59.85	C
30	1604015208	REFSI NURMA NELFAHNY	80	74	45	69	65.35	C
31	1604015217	KARINA SETIA PUTRI	80	78	44	74	68.10	B
32	1604015224	CUT MAULIZA	80	74	38	70	64.00	C
33	1604015252	KRISDAYANA SEKAR ANGGREINI	75	75	36	64	60.85	C
34	1604015261	YAYAT NURHAYATI	80	75	51	77	70.30	B
35	1604015272	MOCHAMAD NURAFRIZAL	70	75	25	65	58.00	C
36	1604015282	FATANUL HANIF	78	78	21	59	56.15	C
37	1604015284	RIZKY AKRAM	75	75	27	61	57.40	C
38	1604015302	NADIYYA MAULIDA UTAMI	70	75	38	72	64.05	C
39	1604015313	DAFFA ABDILLAH HAQOO	0	70	19	36	36.65	E
40	1604015331	ELIS KHOERUNNISA MULYANA	75	75	41	74	66.10	C
41	1604015338	SHYFA AULIA	85	75	44	66	64.65	C
42	1604015344	MAYA ARMELIA PUTRI	75	80	52	70	68.50	B
43	1604015353	MUHAMMAD ARIF	70	75	18	56	52.65	D
44	1604015361	LUTHVI MINIANI	80	78	40	67	64.30	C
45	1604015383	ICAH SUCIYAWATI	70	78	38	44	53.60	D

Ttd

FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

Abdul Kholik Periz
 0838 0868 2804
 kholikperiz@yahoo.com | abdul.kholik.9931@yahoo.com

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

FAKULTAS
 PROGRAM STUDI
 MATA KULIAH
 KELAS/SKS
 Waktu
 DOSEN

FARMASI DAN SAINS
 Farmasi
 Kimia Fisika
 Semester II / 2
 100 menit / tatap muka

2M. Fahyar Prisiska / Selasa

Deskripsi Mata Kuliah

Membahas mengenai pentingnya kimia-fisika dalam ilmu kefarmasian, sifat – sifat zat cair, gas dan padatan, termodinamika dan kegunaannya, sifat – sifat larutan, keseimbangan fase, keseimbangan asam basa, dan larutan dapan dan isotoni

Perte- muan ke	Hari, tgl	SK dan KD	Materi	Jml Mhs	Tugas	Parat Dosen & Ketua Kelas	
						Dosen	Kelua kelas
1	Selasa 28 - 02 - 2019	1. Mampu menyebutkan berbagai bentuk sediaan obat dan menjelaskan perbedaan satu sediaan dengan sediaan lain 2. Mampu menyebutkan penggolongan daya tarik intermolekuler	Pendahuluan Pentingnya sifat fisika-kimia dalam kefarmasian Atom, molekul, dan daya tarik intermolekuler		Pembagian kelompok Disusun	fahyar	fahyar
2	Selasa 7 - 03 - 2019	1. Mampu menyebutkan karakteristik molekul dalam wujud gas 2. Mampu menyebutkan teori kinetik gas 3. Mampu menjelaskan perbedaan gas ideal dan gas nyata 4. Mampu menentukan nilai BM senyawa gas dengan menggunakan persamaan gas ideal 5. Mampu menjelaskan prinsip dasar perubahan wujud dalam proses pencairan gas	Teori gas: Karakteristik molekul dalam wujud gas Jenis gas Penentuan BM senyawa dengan persamaan gas ideal Teori kinetik gas Pencairan gas		- Tugas latihan soal.	fahyar	fahyar

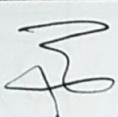
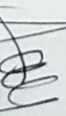
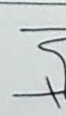
BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl. Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

3	<p>14 Maret 2019 selasa</p>	<p>6. Mampu menjelaskan metode pencairan gas</p>	<p>Teori cairan: 3 Karakteristik molekul dalam wujud cairan Tekanan uap Titik didih Tegangan permukaan Viskositas cairan Indeks bias dan bias molar</p>	<p>- Pengumpulan materi kelompok Diskusi. - presentasi kelompok I dan 2</p>	<p><i>[Signature]</i></p>
4	<p>21 Maret 2019 selasa</p>	<p>1. Mampu menyebutkan karakteristik molekul dalam wujud gas 2. Mampu menentukan perubahan nilai</p>	<p>Teori cairan: Karakteristik molekul dalam wujud cairan</p>	<p>kuliah tamu dr. aula bantari's "Aktion Tanggung"</p>	<p><i>[Signature]</i></p>

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

	<p>tekanan uap dengan merubah suhu penguapan</p> <ol style="list-style-type: none"> 3. Mampu menjelaskan factor yang mempengaruhi nilai titik didih 4. Mampu menjelaskan tegangan permukaan terkait dengan perilaku molekul dalam cairan 5. Mampu menyebutkan beberapa metode penentuan tegangan permukaan 6. Mampu menjelaskan perbedaan prinsip penentuan tegangan permukaan antara metode rambat kapiler dan metode cincin Du-Nouy 7. Mampu menentukan nilai tegangan permukaan dengan menggunakan metode rambat kapiler 8. Mampu menyebutkan definisi indeks bias dan factor yang mempengaruhinya 9. Mampu menentukan nilai bias molar dengan menggunakan rumus Lorentz-Lorentz dan table refraktif ekuivalen 	<p>Tekanan uap Titik didih Tegangan permukaan Viskositas cairan Indeks bias dan bias molar</p>		
5	<p>1. Mampu menjelaskan perbedaan antara padatan Kristal dan padatan amorf</p> <ol style="list-style-type: none"> 2. Mampu menyebutkan system Kristal dan contohnya 3. Mampu menjelaskan tentang polimorfisme dan sebutkan contohnya 4. Mampu menjelaskan factor yang mempengaruhi nilai titik leleh 5. Mampu menyebutkan bentuk analisis 	<p>Teori padatan: A Karakteristik molekul dalam padatan Kristal System Kristal Polimorfisme Karakteristik molekul dalam padatan amorf Titik leleh</p>		 

A/2019
A

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

	<p>untuk karakteristik wujud padatan</p>			
6	<p style="text-align: right;">A 14</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Mampu menyebutkan definisi dari system dan fase pada campuran 2. Mampu menyebutkan perbedaan jenis larutan non elektrolit 3. Mampu menentukan sifat koligatif larutan non elektrolit dan larutan elektrolit (penurunan tekanan uap, kenaikan titik didih, penurunan titik beku dan tekanan osmosis) 4. Mampu menjelaskan metode penentuan tekanan uap larutan 5. Mampu menyebutkan sifat larutan elektrolit 6. Mampu menyebutkan klasifikasi larutan elektrolit 7. Mampu menentukan kekuatan ion dan koefisien keaktifan ion larutan elektrolit 	<p>Larutan elektrolit dan non- elektrolit: Definisi, sifat dan tipe Larutan Besaran konsentrasi Klasifikasi larutan non elektrolit Sifat koligatif larutan non elektrolit. Karakteristik dan sifat Larutan Elektrolit Klasifikasi larutan elektrolit Teori elektrolit (disosiasi elektrolit/Arrhenius, teori modern elektrolit kuat)</p>		<p style="text-align: right;">14.</p>
7	<p style="text-align: right;">2/15 2019</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Mampu menyebutkan definisi dari system dan fase pada campuran 2. Mampu menyebutkan perbedaan jenis larutan non elektrolit 3. Mampu menentukan sifat koligatif larutan non elektrolit dan larutan elektrolit (penurunan tekanan uap, kenaikan titik didih, penurunan titik beku dan tekanan osmosis) 4. Mampu menjelaskan metode penentuan tekanan uap larutan 	<p>Larutan elektrolit dan non- elektrolit: Definisi, sifat dan tipe Larutan Besaran konsentrasi Klasifikasi larutan non elektrolit Sifat koligatif larutan non elektrolit. Karakteristik dan sifat Larutan Elektrolit Klasifikasi larutan elektrolit Teori elektrolit (disosiasi elektrolit/Arrhenius, teori modern elektrolit/Arrhenius, teori modern</p>		<p style="text-align: right;">14.</p>

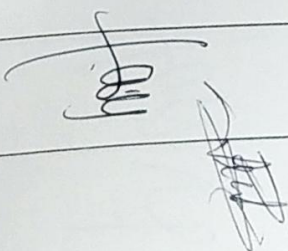
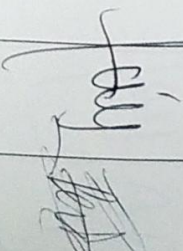
BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

		5. Mampu menyebutkan sifat larutan elektrolit 6. Mampu menyebutkan Klasifikasi larutan elektrolit 7. Mampu menentukan kekuatan ion dan koefisien keaktifan ion larutan elektrolit	elektrolit kuat)				
8			U T S				
9	16/5 2019	1. Mampu menyebutkan dan menjelaskan kekekalan energy 2. Mampu menjelaskan entalpi, entropi, dan energy bebas 3. Mampu menentukan panas pembentukan reaksi 4. Mampu menjelaskan perbedaan hukum termodinamika I dan hukum termodinamika II 5. Mampu menyebutkan definisi panas pembentukan, panas pembakaran, panas diferensial larutan, panas integral larutan, 6. Mampu menjelaskan criteria kespontanan dan keseimbangan reaksi	Termodinamika: I, penentuan entalpi Termodinamika II, criteria kespontanan dan keseimbangan reaksi Termokimia				
10	16/5 2019	1. Mampu menyebutkan dan menjelaskan kekekalan energy 2. Mampu menjelaskan entalpi, entropi, dan energy bebas 3. Mampu menentukan panas pembentukan reaksi 4. Mampu menjelaskan perbedaan hukum	Termodinamika: Termodinamika I, penentuan entalpi Termodinamika II, criteria kespontanan dan keseimbangan reaksi Termokimia				

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

	<p>termodinamika I dan hukum termodinamika II</p> <ol style="list-style-type: none"> 5. Mampu menyebutkan definisi panas pembentukan, panas pembakaran, panas diferensial larutan, panas integral larutan, 6. Mampu menjelaskan criteria kespontanan dan keseimbangan reaksi 				
11	<p style="text-align: right;">23/5 2017</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Mampu menentukan derajat kebebasan berdasarkan aturan fasa Gibbs 2. Mampu menyebutkan pembagian pasangan cairan dalam system 2 komponen 3. Mampu menentukan perbandingan antara fasa A dan fasa B berdasarkan tie line dalam diagram fasa pada system 2 komponen 4. Mampu menjelaskan diagram fasa pada system 1, 2, dan 3 komponen 5. Mampu menyebutkan aturan mengenai diagram segitiga 	<p>Keseimbangan fasa: Kaidah fasa dan aturan fasa Gibbs Sistem satu komponen Sistem dua komponen Sistem tiga komponen</p>			
12	<p style="text-align: right;">30/5 2017</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Mampu menentukan derajat kebebasan berdasarkan aturan fasa Gibbs 2. Mampu menyebutkan pembagian pasangan cairan dalam system 2 komponen 3. Mampu menentukan perbandingan antara fasa A dan fasa B berdasarkan tie line dalam diagram fasa pada system 2 komponen 	<p>Keseimbangan fasa: Kaidah fasa dan aturan fasa Gibbs Sistem satu komponen Sistem dua komponen Sistem tiga komponen</p>			

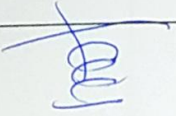
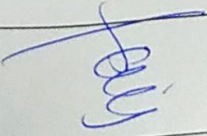
BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

13	13 Juni 2019	<ol style="list-style-type: none"> Mampu menjelaskan definisi asam dan basa menurut teori Arrhenius, Bronstead Lowry, dan Lewis Mampu menyebutkan klasifikasi pelarut berdasarkan teori Bronstead Lowry Mampu menentukan nilai tetapan kebasahan dan tetapan keasamaan Mampu menghitung jumlah molekul obat yang bereaksi dalam keadaan setimbang Mampu menghitung nilai pH dari senyawa asam lemah, basa lemah, asam kuat dan basa kuat Mampu menjelaskan perbedaan prinsip penentuan nilai pH secara titrasi, kertas lakmus, dan pH-meter 	<p>Keseimbangan asam-basa: 2</p> <p>Teori asam-basa</p> <p>Prinsip keseimbangan reaksi: 2</p> <p>Penentuan pH</p>		fauz 19
14	20 Juni 2019	<ol style="list-style-type: none"> Mampu menyebutkan definisi dapar dan kapasitas dapar Mampu menjelaskan faktor yang dapat mempengaruhi nilai pH larutan dapar Mampu menjelaskan tahapan dalam pembuatan larutan dapar farmasi Mampu menjelaskan pengaruh kapasitas dapar dan pH terhadap iritasi jaringan dan stabilitas sediaan Mampu menjelaskan metode penentuan 	<p>Larutan dapar-isotonis: 2</p> <p>Definisi larutan dapar dan isotonis</p> <p>Memahami perhitungan larutan dapar (persamaan larutan dapar, koefisien aktifitas, kapasitas dapar)</p> <p>Cara pembuatan dan kegunaan larutan dapar dan isotonis</p> <p>Memahami perhitungan larutan isotonis.</p>		fauz 19

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
 No. Dokumen :
 No. Revisi :

	<p>tonisitas</p> <ol style="list-style-type: none"> 6. Mampu menentukan perbandingan jumlah asam dan garam dalam pembuatan larutan dapar 7. Mampu menentukan nilai pH larutan dapar 8. Mampu menentukan jumlah zat pengisotonis dengan menggunakan metode krioskopik, ekuivalensi NaCl, dan White-Vincent 			 14
15	<p style="color: blue;">27 Juni 2019</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Mampu menyebutkan definisi dapar dan kapasitas dapar 2. Mampu menjelaskan faktor yang dapat mempengaruhi nilai pH larutan dapar 3. Mampu menjelaskan tahapan dalam pembuatan larutan dapar farmasi 4. Mampu menjelaskan pengaruh kapasitas dapar dan pH terhadap iritasi jaringan dan stabilitas sediaan 5. Mampu menjelaskan metode penentuan tonisitas 6. Mampu menentukan perbandingan jumlah asam dan garam dalam pembuatan larutan dapar 7. Mampu menentukan nilai pH larutan dapar 8. Mampu menentukan jumlah zat pengisotonis dengan menggunakan 	<p>Larutan dapar-isotonis: b Definisi larutan dapar dan isotonis Memahami perhitungan larutan dapar (persamaan larutan dapar, koefisien aktifitas, kapasitas dapar) Cara pembuatan dan penggunaan larutan dapar dan isotonis Memahami perhitungan larutan isotonis.</p>		 14

BERITA ACARA PERKULIAHAN

Tgl Efektif :
No. Dokumen :
No. Revisi :

		metode kroskopik, ekuivalensi NaCl, dan White-Vincent						
16			UAS					

Fakultas : Farmasi dan Sains
 Prog. Studi : Farmasi
 Semester : Genap 2016/2017

Matakuliah : 200040123 - Kimia Fisik
 Kelas : 2M
 Dosen : FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

DAFTAR HADIR MAHASISWA

Jadwal Kuliah : RKA213 Selasa
 08:00-09:40

NO	N I M	N A M A	TGL PERTEMUAN												Kuis			
			08/19	7/19	14/19	21/19	28/19	4/19	11/19	18/19	25/19	1/20	8/20	15/20		22/20		
1	1204015047	ARISTYA CANDRA YASA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
2	1204015233	LINDA KHARIYAH ANBAR	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
3	1204015254	MAYTRY WULANDARI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
4	1204015263	MENTARI APTIKA SARI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
5	1204015362	RISA RAHMAYANTI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
6	1204015450	YESY REFITA MAYASTUTY	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
7	1304015005	ADDINA RATNA MUJINOEM	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
8	1304015079	ASTRI DIAN WULANDARI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
9	1304015097	CINDY AFRIANI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
10	1304015226	HUSNUL CHOITIMAH	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
11	1304015248	ISTI NURHAYATI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
12	1304015254	KARTIKA EKA PUTRI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
13	1304015260	KHANA KOMALA SARI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
14	1304015263	KHULOSATUN NISA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
15	1304015461	RR. ADELLA TRIANANDA PURWADI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
16	1304015553	WINY DIA ALILA	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
17	1304015568	ZARA ANDESTA PUTRI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
18	1304017017	DWI AMBARTIWIJE	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
19	1404015088	DIAN FEBRINI	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
20	1404015347	SRI MEI RAHAYU NINGSIH	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80
21	1404015368	ULFA INAS	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	80

DAFTAR NILAI MAHASISWA

Fakultas : Farmasi dan Sains
 Proq. Studi : Farmasi
 Semester : Genap 2016/2017
 Mata Kuliah : Kimia Fisik
 Kelas : 2M
 Dosen : FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

NO	N I M	NAMA MAHASISWA	N.Aktif (10 %)	N.TUGAS (25 %)	N.UTS (25 %)	N.UAS (40 %)	N RATA 2	N. HURUF
1	1204015047	ARISTYA CANDRA YASA	80	80	26	65	60.50	C
2	1204015233	LINDA KHAIRIYAH ANBAR	85	83	43	70	68.00	B
3	1204015254	MAYTRY WULANDARI	80	80	32	65	62.00	C
4	1204015263	MENTARI APTIKA SARI	85	82	43	72	68.55	B
5	1204015362	RISA RAHMAYANTI	80	80	19	76	63.15	C
6	1204015450	YESY REFITA MAYASTUTY	85	80	27	76	65.65	C
7	1304015005	ADDINA RATNA MUJINOEM	85	75	24	60	57.25	C
8	1304015079	ASTRI DIAN WULANDARI	80	80	17	60	56.25	C
9	1304015097	CINDY AFRIANI	85	75	43	68	65.20	C
10	1304015226	HUSNUL CHOTIMAH	70	78	61	67	68.55	B
11	1304015248	ISTI NURHAYATI	75	73	32	75	63.75	C
12	1304015254	KARTIKA EKA PUTRI	75	73	21	66	57.40	C
13	1304015260	KHANA KOMALA SARI	70	74	68	59	66.10	C
14	1304015263	KHULOSATUN NISA	70	74	31	63	58.45	C
15	1304015461	RR. ADELLA TRIANANDA PURWADI	75	74	32	70	62.00	C
16	1304015553	WINY DIA ALILA	80	78	28	61	58.90	C
17	1304015568	ZARA ANDESTA PUTRI	80	78	17	68	58.95	C
18	1304017017	DWI AMBARTIWE	80	78	31	69	62.85	C
19	1404015088	DIAN FEBRINI	85	80	42	73	68.20	B
20	1404015347	SRI MEI RAHAYU NINGSIH	85	80	21	77	64.55	C
21	1404015368	ULFA INAS	85	80	40	75	68.50	B
22	1604015107	LARASATI AZIZAH	70	65	59	80	70.00	B
23	1604015132	DEA MARSELA	80	60	33	78	62.45	C
24	1604015177	META FADILLAH	80	70	39	82	68.05	B
25	1604015229	ANISA MAUDITA PUTRI	70	60	19	0	26.75	E
26	1604015271	SILVIA OKTAVIANI	80	78	22	59	56.60	C
27	1604015281	INTAN PERMATA SARI MATDOAN	80	80	14	62	56.30	C

DAFTAR NILAI MAHASISWA

Fakultas : Farmasi dan Sains
 Proa. Studi : Farmasi
 Semester : Genap 2016/2017
 Mata Kuliah : Kimia Fisik
 Kelas : 2M
 Dosen : FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.

NO	N I M	NAMA MAHASISWA	N.Aktif (10 %)	N.TUGAS (25 %)	N.UTS (25 %)	N.UAS (40 %)	N RATA 2	N. HURUF
28	1604015324	FAULA ARMANI	70	80	15	35	44.75	E
29	1604015357	AFIANTHY MAULASARI	70	80	27	71	62.15	C
30	1604015374	ABDUL KHOLIK AZIZ	90	90	27	75	68.25	B
31	1604015377	RATIH HAYANI	80	80	39	78	68.95	B
32	1604015389	SISKA ANA YULIANA	80	80	21	61	57.65	C
33	1604015390	NISA AULIA ANSOR	80	78	14	64	56.60	C

Ttd

FAHJAR PRISISKA, S.Si., Apt., M.Farm.