

Jenis Ujian	Mapel	Kode Soal	Nomer Soal	Soal / Pertanyaan	Gambar Soal	opsi A	opsi B	opsi C	opsi D	opsi E
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	1	Dari pilihan berikut ini, manakah yang termasuk sifat/perubahan fisika?		Asam dan basa mengalami netralisasi.	Air dipanaskan menguap.	Besi berkarat.	Tanaman berfotosintesis.	Pembakaran bensin.
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	2	Dari pilihan berikut ini, manakah yang termasuk sifat/perubahan kimia?		Kurkumin berwarna kuning	Air berwujud cair di suhu ruang	Noda/warna pakaian terurai dalam rendaman pemutih	NaCl berbentuk serbuk kristal hablur	Gula larut dalam air
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	3	Dari pilihan berikut ini, manakah yang termasuk unsur?		Karbondoksida	Sirup (larutan gula)	Oksigen	Air	Susu
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	4	Dari pilihan berikut ini, manakah yang termasuk senyawa?		Larutan infus	Air	Oksigen	Air raksa (merkuri)	Tablet multivitamin
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	5	Dari pilihan berikut ini, manakah yang termasuk campuran homogen?		Air	Larutan infus	Oksigen	Susu	Darah
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	6	Dari pilihan berikut ini, manakah yang termasuk campuran heterogen?		Suspensi	Larutan infus	Air	Oksigen	Sirup (larutan gula)
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	7	Aspirin yang berkhasiat sebagai obat pereda nyeri, terdiri dari 60,0% massa karbon, 4,5% massa hidrogen, dan 35,5% massa oksigen. Oleh karena itu aspirin merupakan ...		Senyawa	Unsur	Campuran homogen	Campuran heterogen	Tidak dapat ditentukan
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	8	Teknik pemisahan campuran zat berdasarkan titik didih yang dihubungkan pada alat berpendingin (kondensor) disebut		Filtrasi	Destilasi	Sentrifugasi	Kromatografi	Ekstraksi
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	9	Teknik pemisahan campuran zat dengan memberikan gaya gerak putar melingkar sehingga zat terpisah berdasarkan massa jenisnya, disebut		Filtrasi	Destilasi	Sentrifugasi	Kromatografi	Kristalisasi
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	10	Partikel subatomik yang terdapat di sekeliling inti dalam suatu level energi atau orbital adalah ...		Proton	Neutron	Elektron	Atom	Ion
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	11	Suatu elektron mempunyai set bilangan kuantum $n = 3$; $l = 1$; $m = -1, 0, +1$ maka elektron tersebut berada pada sub kulit		3s	3p	3d	4s	4p
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	12	Jika atom besi/ferrum diuraikan konfigurasi elektronnya dalam bilangan kuantum, maka bilangan kuantum utama yang benar adalah ...	UTS KFD 12 Atom Besi.jpg	1	2	3	4	5
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	13	Jika atom besi/ferrum diuraikan konfigurasi elektronnya, maka notasi yang benar adalah ...	UTS KFD 12 Atom Besi.jpg	1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 4p6	1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 4s2, 3d6	1s2, 2s2, 2p6, 3s2, 3p6, 3d8	1s2, 2s2, 2p6, 3p6, 3d10	1s2, 2s2, 2p6, 3p6, 4p6, 4f4
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	14	Manakah berikut ini pernyataan yang benar?		Nomor atom merupakan jumlah elektron dan neutron	Nomor massa merupakan jumlah elektron dan neutron	Nomor atom merupakan jumlah proton	Nomor massa merupakan jumlah proton	Nomor atom merupakan jumlah proton dan neutron
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	15	Pengelompokkan unsur-unsur pada sistem periodik modern memiliki beberapa alur sifat seiring posisinya pada tabel periodik. Unsur – unsur yang mempunyai kemiripan sifat ditempatkan dalam ...		periode yang sama	golongan yang sama	blok yang sama	kulit yang sama	wujud yang sama
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	16	Unsur blok S adalah unsur-unsur yang elektron terakhirnya berada di subkulit S. Unsur-unsur dibawah ini dikelompokkan dalam blok S antara lain...	UTS KFD 16 Tabel Periodik.jpg	Helium, kalium, oksigen dan neon	Fransium, rubidium, sulfur dan aluminium	Nitrogen, karbon, argon dan sianida	Hydrogen, helium, Natrium dan kalsium	Besi, nikel, emas dan platinum
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	17	Pernyataan yang benar tentang sifat – sifat keperiodikan unsur dalam satu periode dari kiri ke kanan adalah ...		sifat logam bertambah	jari – jari atom berkurang	energi ionisasi berkurang	keelektronegatifan berkurang	afinitas elektron berkurang
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	18	Ion positif memiliki jari-jari lebih kecil dari atom netral. Hal ini disebabkan oleh faktor dibawah ini kecuali ...		terjadi pelepasan elektron	Berkurangnya jumlah kulit atom	Berkurangnya tolak-menolak antar elektron	Berkurangnya jumlah elektron yang melindungi elektron pada kulit terluar	terjadi pengikatan elektron menyebabkan lintasan terluar makin jauh dari inti
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	19	Energi yang diperlukan untuk melepas satu elektron yang terikat paling lemah disebut dengan...		Energi ionisasi	Elektronegatifitas	Afinitas elektron	Elektron valensi	Energi aktivasi
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	20	Afinitas elektron ialah besarnya energi yang dilepaskan/ dibutuhkan jika atom mengikat/ menerima satu elektron. Golongan unsur yang memiliki afinitas elektron besar adalah...		Alkali	Alkali tanah	Halogen	Gas mulia	Transisi
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	21	Pada dasarnya semua atom menginginkan keadaan stabil. Salah satu parameter stabilitas tersebut adalah...		Memenuhi konfigurasi elektron seperti golongan halogen	Orbital s dan p terisi penuh elektron	Jumlah protonnya sebanding dengan muatan inti	Mendapatkan 6 elektron di sekelilingnya	Terjadi serah terima (transfer) elektron

Jenis Ujian	Mapel	Kode Soal	Nomer Soal	Soal / Pertanyaan	Gambar Soal	opsi A	opsi B	opsi C	opsi D	opsi E
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	22	Ikatan kimia merupakan gaya yang mengikat dua atom atau lebih untuk membuat senyawa atau molekul kimia. Ikatan yang terbentuk antara atom Na dengan Cl membentuk senyawa NaCl adalah...		Ikatan ionik	Ikatan kovalen	Ikatan logam	Ikatan hidrogen	Ikatan hidrofobik
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	23	Jenis ikatan yang terbentuk dengan penggunaan bersama (sharing) pasangan elektron sehingga masing-masing atom penyusunnya memiliki jumlah elektron seperti gas mulia adalah...		Ikatan ionik	Ikatan kovalen	Ikatan logam	Ikatan hydrogen	Ikatan hidrofobik
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	24	Senyawa dibawah ini memiliki jenis ikatan kovalen nonpolar ditunjukkan oleh...		Natrium klorida	Asam borat	Kalium iodida	Gas nitrogen	Alkohol
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	25	Ikatan kovalen rangkap melibatkan pemakaian bersama lebih dari satu pasang elektron oleh dua atom yang berikatan. Ikatan kovalen rangkap tiga terbentuk dari...		Tiga ikatan sigma	Tiga ikatan pi	Satu ikatan sigma dan dua ikatan pi	Dua ikatan sigma dan satu ikatan pi	Dua ikatan sigma dan dua ikatan pi
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	26	Jika magnesium bereaksi dengan oksigen menghasilkan magnesium oksida, maka persamaan reaksi yang benar adalah.....		$2\text{Mg(s)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow 2\text{MgO(s)}$	$\text{Mg(s)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow \text{MgO(s)}$	$\text{Mg(s)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow \text{MnO(s)}$	$\text{Mg(s)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow \text{MgO}_2\text{(s)}$	$\text{Mg(s)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow \text{Mn}_2\text{O(s)}$
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	27	Besi(III) oksida padat bereaksi dengan larutan asam ioda membentuk larutan besi(III) ioda dan air. Persamaan reaksi yang benar adalah		$\text{FeO(s)} + \text{HI(aq)} \rightarrow \text{FeI(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)}$	$\text{FeO(s)} + 2\text{HI(aq)} \rightarrow \text{FeI(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)}$	$\text{Fe}_2\text{O}_3\text{(s)} + 4\text{HI(aq)} \rightarrow 2\text{FeI}_2\text{(aq)} + 2\text{H}_2\text{O(l)}$	$\text{Fe}_2\text{O}_3\text{(s)} + 6\text{HI(aq)} \rightarrow 2\text{FeI}_3\text{(aq)} + 3\text{H}_2\text{O(l)}$	Semua jawaban salah
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	28	Koefisien dari reaksi : $\text{Al}_2\text{O}_3\text{(s)} + \text{CO(g)} \rightarrow \text{Al(s)} + \text{CO}_2\text{(g)}$ berturut-turut dari kiri ke kanan adalah.....		1, 3, 2, 2	1, 3, 3, 1	1, 3, 2, 3	2, 3, 1, 3	1, 3, 1, 3
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	29	Jika 2 molekul asam bromida direaksikan dengan 1 molekul natrium oksida akan menghasilkan 2 molekul natrium bromida dan air. Persamaan reaksi yang benar menurut pernyataan tersebut adalah		$2\text{HF(aq)} + \text{NaO(s)} \rightarrow 2\text{NaF(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)}$	$2\text{HBr(aq)} + \text{Na}_2\text{O(s)} \rightarrow 2\text{NaBr(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)}$	$2\text{HBr(aq)} + \text{NaO}_2\text{(s)} \rightarrow 2\text{NaBr(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)}$	$2\text{HCl(aq)} + \text{Na}_2\text{O(s)} \rightarrow 2\text{NaCl(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)}$	$2\text{HCl(aq)} + \text{NaO}_2\text{(s)} \rightarrow 2\text{NaCl(aq)} + \text{H}_2\text{O(l)}$
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	30	Antasida atau obat mag mengandung senyawa magnesium hidroksida dan aluminium hidroksida yang diberikan secara oral untuk mengurangi rasa perih akibat suasana lambung yang terlalu asam. Rumus molekul senyawa tersebut secara berurutan adalah....		Al(OH)_3 dan Mg(OH)_2	Al(OH)_3 dan Mn(OH)_2	Mg(OH)_2 dan Al(OH)_3	Ca(OH)_2 dan Mg(OH)_2	Mn(OH)_2 dan Al(OH)_3
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	31	Diketahui kation dan anion, yaitu K^+ , Cu^{2+} , Cl^- , dan S^{2-} . Jika antara kation dan anion membentuk senyawa, rumus kimianya berturut-turut adalah		KCl, KS, CuCl dan CuS	KCl, K2S, Cu2Cl, dan CuS	KCl2, K2S, CuCl, dan CuS	KCl, K2S, CuCl2, dan CuS	KCl2, KS2, Cu2Cl, dan CuS
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	32	Unsur A mempunyai 10 proton dan 12 netron, sedangkan unsur B mempunyai nomor massa 23 dan nomor atom 11. Kedua unsur tersebut termasuk		isotop	isotom	isobar	isoton	isomer
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	33	Reaksi 5 mol gas C_3H_8 dan 5 mol gas O_2 akan menghasilkan gas CO_2 sebanyak ... Mol	UTS KFD 33 persamaan reaksi.jpg	0,2	0,5	0,3	0,6	3
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	34	Jika $\text{Ar C} = 12$ dan $\text{O} = 16$, maka volume dari 8,8 gram gas CO_2 pada keadaan standar (STP) adalah		2,24 liter	4,48 liter	6,72 liter	8,96 liter	22,4 liter
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	35	Di antara molekul berikut, yang mengandung jumlah molekul paling sedikit adalah ($\text{Ar H} = 1$, $\text{C} = 12$, $\text{O} = 16$, $\text{N} = 14$)		16 g CO_2	8 g O_2	4 g CH_4	4 g N_2	2 g H_2
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	36	Suatu senyawa memiliki rumus empiris CH_2 . Jika massa molekul relatif senyawa tersebut 70, rumus molekulnya adalah		C_2H_4	C_3H_6	C_4H_8	C_5H_{10}	C_6H_{12}

Jenis Ujian	Mapel	Kode Soal	Nomer Soal	Soal / Pertanyaan	Gambar Soal	opsi A	opsi B	opsi C	opsi D	opsi E
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	37	Dalam 50 gram pupuk urea terdapat 22,4 gram nitrogen. Jika diketahui massa atom relatif H = 1, C = 12, N = 14, dan O = 16, maka kadar CO(NH ₂) ₂ dalam pupuk itu adalah...		22,4%	23,3%	44,8%	48%	96%
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	38	Atom besi dan oksigen dapat membentuk dua macam senyawa yaitu FeO dan Fe ₂ O ₃ . Pada senyawa FeO, setiap 3,5gr besi akan bereaksi dengan 1 gr oksigen. Maka massa oksigen yang dibutuhkan untuk bereaksi dengan 3,5gr besi pada senyawa Fe ₂ O ₃ adalah ...		7 gram	3,5 gram	2 gram	1,5 gram	9 gram
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	39	Suatu senyawa dengan rumus empiris CH ₂ O memiliki Mr sebesar 90. Tentukan rumus molekul senyawa tersebut!		C ₂ H ₄ O ₂	C ₃ H ₆ O ₃	C ₆ H ₁₂ O ₆	C ₁₁ H ₂₂ O ₁₁	C ₃ H ₆ O
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	40	Jika direaksikan 5 mg kalsium karbonat, maka akah dihasilkan gas karbon dioksida sebanyak ... mL (STP) Ar Ca=40; C=12; O=16	UTS KFD 40 persamaan reaksi.jpg	1,12	2,24	3,36	4,48	6,72
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	41	Dalam suatu tempat bertekanan 2 atm, terdapat campuran gas yaitu 0,1 mol gas A, 0,15 mol gas B, 0,25 mol gas C. Tetapan kesetimbangan (Kp) adalah....		4,17	5,17	1,47	7,15	4,71
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	42	Pada reaksi kesetimbangan: CO(g) + 3 H ₂ (g) ⇌ CH ₄ (g) + H ₂ O(g) tetapan kesetimbangan untuk reaksi tersebut adalah		K = [CO][H ₂] / [CH ₄][H ₂ O]	K = [CO][H ₂] ³ / [CH ₄][H ₂ O]	K = [CO][H ₂ O] / [H ₂] ³ [CH ₄]	K = [CH ₄][H ₂ O] / [CO][H ₂] ³	K = [CH ₄][3H ₂] / [H ₂ O][CO]
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	43	Suatu reaksi kesetimbangan : A(g) + B(g) → 2C(g) Jika tekanan total ruangan 2 atm, P _A = 0,8 atm, P _B = 0,4 atm, maka harga K _p adalah		2,00	4,00	2,50	5,00	6,25
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	44	Diketahui reaksi kesetimbangan: 2 CO(g) + O ₂ (g) ⇌ 2 CO ₂ (g) Dalam ruang 2 liter direaksikan 5 mol CO dan 5 mol O ₂ . Jika pada saat setimbang terdapat 4 mol gas CO ₂ , maka besarnya K _c adalah		0,09	1.067	9	10,67	90
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	45	Agar dapat diperoleh gas HBr sebanyak-banyaknya sesuai reaksi: H ₂ (g) + Br ₂ (g) ⇌ 2 HBr(g) dapat ditempuh dengan caraΔH = +25 kJ/mol		pada suhu tetap, volume diperbesar pada suhu tetap, volume diperbesar	pada suhu tetap, tekanan diperkecil	suhu diperbesar	suhu dikurangi	pada suhu tetap, ditambah katalisator
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	46	Dalam volume 5 liter terdapat 4,0 mol asam iodida, 0,5 mol yodium dan 0,5 mol hidrogen dalam suatu kesetimbangan. Maka tetapan kesetimbangan untuk reaksi pembentukan asam iodida dari yodium dan hidrogen adalah		50	54	56	60	64
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	47	Pada suhu tertentu, harga tetapan kesetimbangan untuk reaksi: 2 NO(g) + O ₂ (g) ⇌ N ₂ O ₄ (g) adalah 12,5. Dalam ruang 1 liter, 0,4 mol NO direaksikan dengan gas O ₂ . Jika pada saat setimbang ditandai dengan terbentuknya N ₂ O ₄ sebanyak 0,1 mol, maka besarnya mol gas O ₂ mula-mula adalah		1	0,5	0,3	0,1	0,05
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	48	Kecepatan reaksi didefinisikan sebagai jumlah mol suatu senyawa yang terbentuk pada suatu reaksi tertentu		persatuan waktu	Persatuan volume	Persatuan berat	Persatuan mol	persatuan volume dan mol

Jenis Ujian	Mapel	Kode Soal	Nomer Soal	Soal / Pertanyaan	Gambar Soal	opsi A	opsi B	opsi C	opsi D	opsi E
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	49	2.Faktor-faktor yang mempengaruhi kecepatan reaksi, yaitu...		Wujud, Temperatur, Katalis, ukuran partikel	Konsentrasi, Berat zat, Katalis, ukuran partikel	Konsentrasi, Temperatur, ukuran partikel, Katalis	Temperature, bentuk partikel, warna partikel, katalis	Wujud, Temperatur, Berat, ukuran partikel
UTS	KIMIA FARMASI DASAR	FAR6140424	50	Energi tumbukan terendah yang diperlukan untuk terjadinya reaksi dinamakan		energi potensial	energi kinetik	energi aktivasi	energi disosiasi	energi ikatan