

6. Perhatikan persamaan reaksi berikut:



Zat yang *tidak* terdapat dalam persamaan reaksi tersebut adalah

- A. Mangan (II) oksida
B. Mangan (II) sulfat
C. Natrium sulfat
D. Asam sulfat
E. Natrium bromida

7. Perhatikan persamaan reaksi berikut:



Sebanyak 9,55 g tembaga (II) sulfida bereaksi dengan 100 mL natrium nitrat 2 M. Pada saat reaksi ini berlangsung volume 1 mol gas nitrogen dioksida adalah 2 L. Pernyataan yang tepat adalah
(Ar Cu = 63,5; S = 32; Cl = 35,5 ; Na = 23, N = 14; O = 16)

- A. volume gas nitrogen monoksida yang dihasilkan sebanyak 1,33 L
B. massa tembaga (II) klorida yang dihasilkan sebanyak 13,45 gram
C. massa belerang yang dihasilkan sebanyak 0,64 gram
D. senyawa NaNO₃ merupakan pereaksi pembatas
E. HCl yang bereaksi 0,3 mol

8. Perhatikan data identifikasi larutan elektrolit dan non elektrolit

No.	Nyala Lampu	Gelembung Pada Elektrode
1.	Terang	Banyak
2.	Redup	Sedikit
3.	Tidak Ada	Banyak
4.	Tidak Ada	Sedikit
5.	Tidak Ada	Tidak Ada

Larutan yang terdapat dalam tabung adalah

A.

Tabung 1	Tabung 2	Tabung 3
NaOH 2 M	CH ₃ COOH 0,1 M	NH ₃ 1 M

B.

Tabung 1	Tabung 3	Tabung 4
NaOH 2 M	CH ₃ COOH 0,01 M	HCl 0,01 M

C.

Tabung 2	Tabung 4	Tabung 5
HCl 0,1 M	NH ₃ 0,01 M	C ₆ H ₁₂ O ₆ 1 M

D.

Tabung 2	Tabung 3	Tabung 5
NH ₃ 0,01 M	HCl 0,1 M	C ₂ H ₅ OH 0,1 M

E.

Tabung 3	Tabung 4	Tabung 5
HCl 1 M	NH ₃ 0,01 M	C ₆ H ₁₂ O ₆ 1 M

9. Berikut ini data titik beku larutan dalam beberapa tabung:

Tabung	Titik Beku ($^{\circ}\text{C}$)
X	- 0,208
Y	- 0,156
Z	- 0,312
R	- 0,234

Larutan yang terdapat dalam tabung adalah

- A.

Tabung X	Tabung Y
NaCl 0,2 m	NaOH 0,3 m
- B.

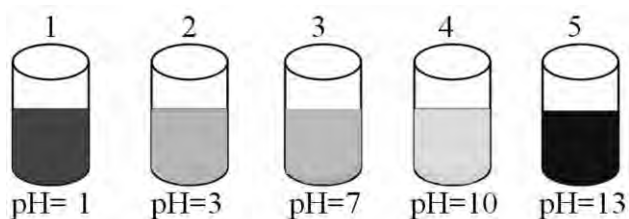
Tabung Y	Tabung Z
CH ₃ COOH 0,2 m	NaOH 0,3 m
- C.

Tabung X	Tabung Z
NaCl 0,2 m	CH ₃ COOH 0,2 m
- D.

Tabung Y	Tabung R
NaOH 0,3 m	NH ₃ 0,3 m
- E.

Tabung Z	Tabung R
NH ₃ 0,3 m	NaOH 0,3 m

10. Perhatikan beberapa tabung reaksi yang berisi beberapa larutan dengan pH tertentu setelah ditetesi indikator universal:



Isi larutan dalam tabung adalah

A.

Tabung 2	Tabung 3	Tabung 5
CH ₃ COOH 0,1 M	NaCl 0,1 M	NaOH 0,1 M

B.

Tabung 1	Tabung 3	Tabung 4
HCl 0,1 M	NaCl 0,1 M	NaOH 0,1 M

C.

Tabung 1	Tabung 2	Tabung 3
CH ₃ COOH 0,1 M	HCl 0,01 M	NaCl 0,1 M

D.

Tabung 2	Tabung 3	Tabung 4
HCl 0,01 M	NaCl 0,1 M	NaOH 0,1 M

E.

Tabung 3	Tabung 4	Tabung 5
NaCl 0,1 M	NaOH 0,1 M	NH ₃ 0,1 M

Gunakan data pada tabel berikut untuk menjawab soal nomor 11 dan 12

Tabung	Larutan
1.	50 mL NaOH 0,1 M
2.	50 mL HCl 0,1 M
3.	100 mL CH ₃ COOH 0,1 M
4.	100 mL NH ₃ 0,1 M
5.	50 mL NH ₃ 0,1 M






11. Campuran dari dua buah larutan yang membentuk larutan penyangga dengan lakmus merah menjadi biru adalah
- A. 1 dan 2
B. 1 dan 3
C. 2 dan 3
D. 2 dan 4
E. 3 dan 4
12. Campuran dari dua buah larutan yang dalam air terhidrolisis dengan pH yang meningkat pada tabung
- A. 1 dan 3 dengan 2 dan 3
B. 2 dan 3 dengan 1 dan 3
C. 2 dan 3 dengan 3 dan 4
D. 3 dan 4 dengan 2 dan 3
E. 3 dan 4 dengan 2 dan 5
13. Titrasi 20 mL larutan CH₃COOH dengan 40 mL larutan KOH 0,1 M. Massa CH₃COOH yang digunakan adalah (Ar C = 12, H = 1, O = 16)
- A. 0,06 gram
B. 0,12 gram
C. 0,24 gram
D. 1,20 gram
E. 2,40 gram

14. Perhatikan campuran zat berikut ini:
1. Lateks dengan asam formiat
 2. Serat Wol dengan alumunium sulfat
 3. Gula pasir dengan putih telur
 4. Tawas dalam air keruh
 5. Pertemuan air sungai dengan air laut

Pasangan campuran yang merupakan sifat adsorpsi adalah

- A. 1 dan 2
B. 1 dan 3
C. 2 dan 3
D. 3 dan 4
E. 4 dan 5

15. Senyawa BaSO_4 ($K_{sp} = 1,5 \times 10^{-9}$) akan dilarutkan dalam beberapa larutan berikut:

				
Air	Na_2SO_4 0,1 M	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ 0,05 M	$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ 0,05 M	BaCl_2 0,1 M
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)

Kelarutan yang paling kecil terjadi pada wadah

- A. 1
B. 2
C. 3
D. 4
E. 5

16. Persamaan reaksi berikut ini yang termasuk kategori reaksi adisi adalah

- A. $2 \text{C}_2\text{H}_6 + 7 \text{O}_2 \longrightarrow 4 \text{CO}_2 + 6 \text{H}_2\text{O}$
 B. $\text{C}_2\text{H}_6 + \text{Cl}_2 \longrightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{HCl}$
 C. $\text{C}_4\text{H}_6 + \text{H}_2 \xrightarrow{\text{Ni}} \text{C}_4\text{H}_8$
 D. $\text{C}_{10}\text{H}_{22} \longrightarrow \text{C}_8\text{H}_{18} + \text{C}_2\text{H}_4$
 E. $\text{CH}_2\text{Cl}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 \xrightarrow{\text{NaOH}} \text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3 + \text{HCl}$

16. Jika senyawa 1 – butanol direaksikan dengan asam butanoat, maka senyawa ester yang dihasilkan adalah

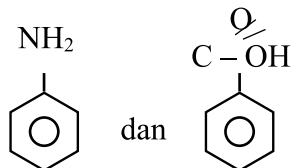
- A. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 B. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COO}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 C. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$
 D. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$
 E. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CHO}$

18. Nama yang benar untuk senyawa $(\text{CH}_3)_2\text{CC}(\text{C}_2\text{H}_5)\text{CH}_3$ adalah

- A. 3,5 – dimetil – 1 – heksena
B. 3,5 – dimetil – 2 – heksena
C. 2,4 – dimetil heksana
D. 2,4 – dimetil – 1 – heksena
E. 2,3 – dimetil – 2 – pentena

19. Jenis isomer dari pasangan rumus struktur berikut
 $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH(OH)-CH}_2\text{-CH}_3$ dengan $\text{CH}_3\text{-CH-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$ adalah isomer
 A. Rangka
 B. Posisi
 C. Fungsional
 D. Geometri
 E. Optis aktif

20. Perhatikan rumus struktur senyawa turunan benzena berikut:



- Nama senyawa tersebut berturut-turut adalah
 A. anilin dan benzaldehid
 B. toluena dan benzaldehid
 C. toluena dan asam benzoat
 D. anilin dan asam benzoat
 E. toluen dan asam benzoat

21. Perhatikan tabel hubungan nama polimer, monomer, dan proses pembuatannya:

No.	Nama Polimer	Proses Pembuatan
1.	Amilum	Adisi
2.	Teflon	Adisi
3.	PVC	Kondensasi
4.	Asam nukleat	Kondensasi
5.	Selulosa	Adisi

- Pasangan data yang ketiganya berhubungan dengan tepat adalah
 A. 1 dan 2
 B. 1 dan 3
 C. 2 dan 3
 D. 2 dan 4
 E. 4 dan 5

22. Berikut ini merupakan beberapa jenis polimer :

1. Polimetanal
2. PVC
3. Dakron
4. Karet Alam
5. Teflon

- Polimer yang terbuat dari monomer dengan rumus HCOH dan $\text{CF}_2=\text{CF}_2$ berturut-turut terdapat pada nomor
 A. 1 dan 3
 B. 1 dan 5
 C. 2 dan 5
 D. 3 dan 4
 E. 3 dan 5

23. Berikut ini data uji protein terhadap beberapa bahan makanan :

No.	Jenis Uji		
	Biuret	Xantoproteat	Timbal Asetat
1.	Ungu	Jingga	Tidak Berubah
2.	Biru	Kuning	Tidak Berubah
3.	Ungu	Jingga	Tidak Berubah
4.	Biru	Jingga	Hitam
5.	Ungu	Kuning	Hitam

Berdasarkan data tersebut maka protein yang hanya mengandung gugus fungsi inti benzena adalah ...

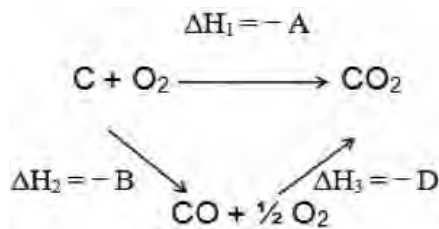
- A. 1 dan 2
B. 1 dan 3
C. 1 dan 4
D. 2 dan 5
E. 4 dan 5

24. Berikut ini data identifikasi senyawa karbohidrat

- Direaksikan dengan larutan fehling tidak menghasilkan endapan merah bata.
 - Dihidrolisis menghasilkan 2 molekul sejenis zat yang dapat bereaksi positif dengan larutan Tollens
- Senyawa yang dimaksud adalah ...

- A. amilum
B. sukrosa
C. glukosa
D. maltosa
E. fruktosa

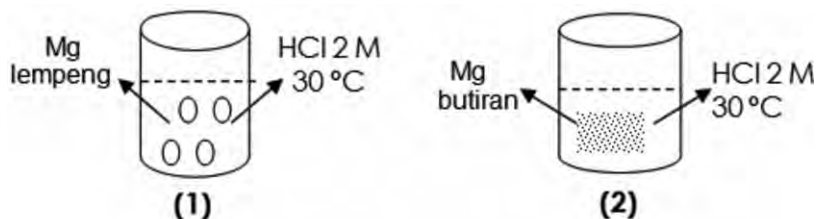
25. Perhatikan diagram siklus reaksi



Harga ΔH pembentukan gas CO adalah ...

- A. $-A + D$
B. $+A - D$
C. $-A + B$
D. $-A - B$
E. $-B - D$

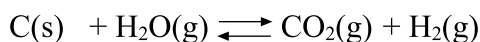
26. Diberikan gambar skematik reaksi 2 gram logam magnesium dengan 50 mL larutan HCl :



Berdasarkan gambar, variabel manipulasi dari percobaan tersebut adalah ...

- A. konsentrasi larutan HCl
B. luas permukaan Mg
C. volume larutan HCl
D. massa Mg
E. suhu

27. Persamaan kesetimbangan:



Rumus tetapan kesetimbangan yang benar adalah

A. $K_c = \frac{[C] [H_2O]}{[CO_2] [H_2]}$

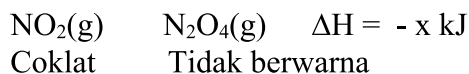
D. $K_c = \frac{[C] [H_2O]}{[CO_2] [H_2]}$

B. $K_c = \frac{[CO_2] [H_2]}{[H_2O]}$

E. $K_c = \frac{[CO_2] [H_2]}{[H_2O]}$

C. $K_c = \frac{[H_2O]}{[CO_2] [H_2]}$

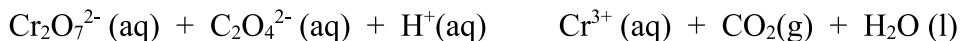
28. Pada reaksi antara logam tembaga dengan asam nitrat pekat dapat menghasilkan gas NO₂ yang beracun dan berwarna coklat. Gas NO₂ ini membentuk sistem kesetimbangan dengan gas N₂O₄ menurut persamaan reaksi :



Jika terdapat 2 tabung berisi gas NO₂ , dan masing-masing dimasukkan ke dalam air dingin dan air panas, maka pernyataan berikut yang paling tepat adalah

- A. dalam air panas, warna gas dalam tabung memudar, kesetimbangan bergeser ke kiri
- B. dalam air dingin, warna gas dalam tabung makin coklat, kesetimbangan bergeser ke kiri
- C. dalam air panas, warna gas dalam tabung makin coklat, kesetimbangan bergeser ke kanan
- D. dalam air dingin, warna gas dalam tabung memudar, kesetimbangan bergeser ke kiri
- E. dalam air dingin, warna gas dalam tabung memudar, kesetimbangan bergeser ke kanan

29. Perhatikan reaksi redoks berikut :



Oksidator dan hasil reduksinya pada reaksi tersebut adalah

- A. Cr₂O₇²⁻ dan CO₂
- B. C₂O₄²⁻ dan H₂O
- C. Cr₂O₇²⁻ dan Cr³⁺
- D. C₂O₄²⁻ dan CO₂
- E. Cr₂O₇²⁻ dan H₂O

30. Diketahui potensial standar beberapa sel adalah sebagai berikut :

$$P/P^{2+} // Q^{2+}/Q \quad E^\circ = 2,46 \text{ V}$$

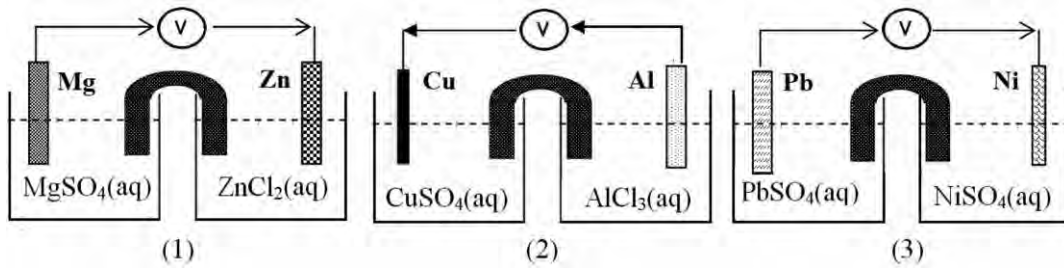
$$R/R^{2+} // S^{2+}/S \quad E^\circ = 1,1 \text{ V}$$

$$R/R^{2+} // Q^{2+}/Q \quad E^\circ = 1,56 \text{ V}$$

Potensial standar sel P/P²⁺//S²⁺/S adalah

- A. 4,02 V
- B. 3,56 V
- C. 2,66 V
- D. 2,00 V
- E. 1,00 V

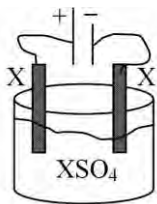
31. Perhatikan gambar beberapa sel volta berikut ini!



Pernyataan yang paling tepat dari sel volta tersebut adalah

- A. Gambar 1 berlangsung tidak spontan, E^0 positif
- B. Gambar 2 berlangsung spontan, E^0 negatif
- C. Gambar 3 berlangsung spontan, E^0 positif
- D. Gambar 1 berlangsung spontan, E^0 negatif
- E. Gambar 3 berlangsung tidak spontan, E^0 negatif

32. Perhatikan proses elektrolisis berikut ini.



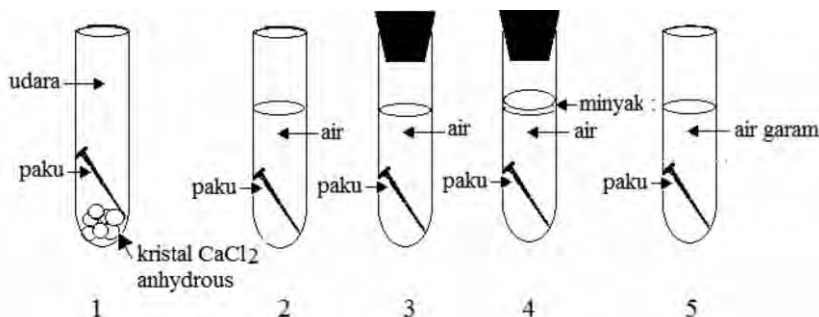
Jika pada katoda terjadi reaksi $2 \text{H}_2\text{O} (\text{l}) + 2 \text{e} \longrightarrow \text{H}_2 (\text{g}) + 2 \text{OH}^- (\text{aq})$, maka diperkirakan zat yang dielektrolisis adalah

- A. $\text{MgBr}_2 (\text{aq})$
- B. $\text{ZnCl}_2 (\text{aq})$
- C. $\text{PbSO}_4 (\text{aq})$
- D. $\text{KCl} (\text{l})$
- E. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 (\text{aq})$

33. Massa logam perak yang diendapkan jika arus listrik sebesar 5 ampere dialirkan ke dalam larutan AgNO_3 selama 2 jam adalah (Ar Ag : 108)

- A. 24,90 gram
- B. 29,40 gram
- C. 40,29 gram
- D. 42,09 gram
- E. 49,20 gram

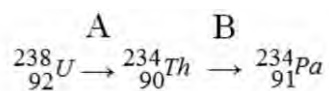
34. Perhatikan gambar proses korosi berikut ini :



38. Pasangan senyawa dan kegunaannya yang paling tepat berikut ini adalah

	Senyawa	Kegunaan
A	CaSO ₄	Obat Cuci Perut
B	Na ₂ CO ₃	Menetralisir Air Sadah
C	KNO ₃	Pupuk Tanaman
D	Ba(NO ₃) ₂	Memeriksa Saluran Pencernaan
E	MgSO ₄	Obat Penghilang Rasa Sakit

39. Perhatikan persamaan reaksi inti berikut:



Partikel A dan B yang diluruhkan dalam reaksi tersebut, berturut-turut adalah

- A. β and γ
- B. γ and β
- C. α and β
- D. β and α
- E. α and γ

40. Isotop radioaktif yang dimanfaatkan sebagai pendeteksi mekanisme reaksi pada esterifikasi adalah

- A. I - 131
- B. Na - 24
- C. P - 32
- D. Fe - 59
- E. O - 18

PROGRAM STUDI DAN BIAYA KULIAH MAHASISWA BARU UNIVERSITAS MUHAMMADIYAH PROF. DR. HAMKA TAHUN AKADEMIK 2016/2017

*Semua Prodi
Terakreditasi*

• PROGRAM REGULAR A

No.	FAKULTAS/PROGRAM STUDI		BPP				BOP Per SMT.	SKS/ NON-SKS	
			SMT. I	SMT. II	SMT. III	SMT. IV			
1.	FAK. KEGURUAN & ILMU PENDIDIKAN								
	- Pendidikan Bahasa Inggris	S1	3.450.000	3.450.000	3.450.000	3.450.000	3.500.000	150.000	
	- Pendidikan Indonesia	S1	2.645.000	2.645.000	2.645.000	2.645.000	2.750.000	150.000	
	- Pendidikan Bahasa Jepang	S1	2.530.000	2.530.000	2.530.000	2.530.000	3.000.000	150.000	
	- Pendidikan Matematika	S1	3.450.000	3.450.000	3.450.000	3.450.000	2.750.000	150.000	
	- Pendidikan Biologi	S1	2.990.000	2.990.000	2.990.000	2.990.000	2.750.000	150.000	
	- Pendidikan Fisika	S1	2.300.000	2.300.000	2.300.000	2.300.000	2.750.000	150.000	
	- Pendidikan Ekonomi	S1	2.185.000	2.185.000	2.185.000	2.185.000	2.350.000	150.000	
	- Pendidikan Sejarah	S1	1.955.000	1.955.000	1.955.000	1.955.000	2.150.000	150.000	
	- Pendidikan Geografi	S1	1.955.000	1.955.000	1.955.000	1.955.000	2.200.000	150.000	
	- P G S D	S1	4.025.000	4.025.000	4.025.000	4.025.000	3.300.000	150.000	
	- Bimbingan dan Konseling	S1	2.215.000	2.215.000	2.215.000	2.215.000	2.400.000	150.000	
	- Pend. Anak Usia Dini (PAUD)	S1	2.215.000	2.215.000	2.215.000	2.215.000	3.050.000	150.000	
2.	FAKULTAS EKONOMI DAN BISNIS								
	- Akuntansi	S1	2.530.000	2.530.000	2.530.000	2.530.000	3.650.000	150.000	
	- Akuntansi	D3	1.350.000	1.350.000	1.350.000	1.350.000	2.750.000	125.000	
	- Manajemen	S1	2.415.000	2.415.000	2.415.000	2.415.000	3.650.000	150.000	
	- Ekonomi Islam	S1	2.155.000	2.155.000	2.155.000	2.155.000	2.750.000	150.000	
	- Perpajakan	D3	1.350.000	1.350.000	1.350.000	1.350.000	2.750.000	125.000	
3.	FAKULTAS TEKNIK								
	- Teknik Informatika	S1	2.300.000	2.300.000	2.300.000	2.300.000	3.300.000	150.000	
	- Teknik Elektro	S1	1.550.000	1.550.000	1.550.000	1.550.000	2.750.000	150.000	
	- Teknik Mesin	S1	1.550.000	1.550.000	1.550.000	1.550.000	2.750.000	150.000	
4.	FAKULTAS FARMASI DAN SAINS								
	- Farmasi	S1	10.000.000	5.000.000	5.000.000	5.000.000	7.500.000	250.000	
	- Analisis Kesehatan	D4	4.000.000	4.000.000	4.000.000	4.000.000	8.000.000	-	
	- Pendidikan Apoteker		Biaya per paket Rp 20.000.000 untuk lulusan dari UHAMKA						
			Biaya per paket Rp 23.000.000 untuk lulusan dari luar UHAMKA						
5.	FAKULTAS ILMU-ILMU KESEHATAN								
	- Kesehatan Masyarakat	S1	2.875.000	2.875.000	2.875.000	2.875.000	3.500.000	150.000	
	- Ilmu Gizi	S1	2.875.000	2.875.000	2.875.000	2.875.000	3.500.000	150.000	
	- Teknik Kardiovaskuler	D3	4.140.000	4.140.000	4.140.000	4.140.000	6.050.000	150.000	
6.	FAK. ILMU SOSIAL & ILMU POLITIK								
	Ilmu Komunikasi	S1	2.415.000	2.415.000	2.415.000	2.415.000	3.650.000	150.000	
7.	FAKULTAS AGAMA ISLAM								
	- Pendidikan Agama Islam	S1	1.440.000	1.440.000	1.440.000	1.440.000	2.200.000	150.000	
	- Perbankan Syariah	S1	1.610.000	1.610.000	1.610.000	1.610.000	2.800.000	150.000	
8.	FAKULTAS PSIKOLOGI								
	Psikologi	S1	2.415.000	2.415.000	2.415.000	2.415.000	3.500.000	150.000	

BPP hanya dibayar sampai dengan semester IV.

• PROGRAM REGULAR B

No.	FAKULTAS		BPP				BOP Per SMT.	SKS/ NON-SKS
			SMT. I	SMT. II	SMT. III	SMT. IV		
1.	FAK. ILMU SOSIAL & ILMU POLITIK							
	Ilmu Komunikasi	S1	2.250.000	2.250.000	2.250.000	2.250.000	3.800.000	175.000
	(Manajemen Komunikasi)							
2.	FAKULTAS EKONOMI DAN BISNIS							
	- Akuntansi	S1	2.530.000	2.530.000	2.530.000	2.530.000	4.250.000	150.000
	- Akuntansi	D3	1.725.000	1.725.000	1.725.000	1.725.000	3.600.000	125.000
	- Manajemen	S1	2.530.000	2.530.000	2.530.000	2.530.000	4.250.000	150.000
	- Perpajakan	D3	1.725.000	1.725.000	1.725.000	1.725.000	3.600.000	125.000
3.	FAKULTAS TEKNIK							
	- Teknik Informatika	S1	2.300.000	2.300.000	2.300.000	2.300.000	4.850.000	150.000
4.	FAKULTAS ILMU-ILMU KESEHATAN							
	- Kesehatan Masyarakat	S1	2.760.000	2.760.000	2.760.000	2.760.000	4.850.000	150.000

BPP hanya dibayar sampai dengan semester IV.

PENDAFTARAN DAN PENERIMAAN

Tempat pendaftaran di setiap kampus UHAMKA atau melalui: www.uhamka.ac.id

Setiap calon mahasiswa baru :

- Dapat memilih dua pilihan program studi.
- Menentukan salah satu pilihan program studi sesuai dengan hasil ujian masuk.

PERSYARATAN UMUM

1. Lulusan SMA, MA, SMK, SMF & SLTA sederajat.
2. Mengisi Formulir Pendaftaran dengan melampirkan
 - fotokopi Ijazah (1 lembar)
 - pasfoto 2 x 3 (2 lembar)
 - fotokopi rapor kelas XII (1 lembar)
3. Biaya pendaftaran Rp 350.000 Pembayaran melalui :
Bank Mandiri Cab. Jakarta Gandaria
No. Rek. 101-00-0520682-4

A. JALUR TES

Persyaratan :

- Memenuhi persyaratan umum
- Mengikuti ujian masuk
- Materi ujian masuk
 1. Tes Potensi Akademik
 2. Bahasa Inggris

B. JALUR TANPA TES

- Bebas ujian masuk

Persyaratan:

- Memenuhi persyaratan umum
- Nilai rapor semester 5 atau 6 rata-rata minimal 8,0.

C. JALUR PMDK

(Penelusuran Minat & Kemampuan)

PERSYARATAN :

1. Fotokopi kartu pelajar
2. Usia maksimal 20 tahun pada saat tamat dari SLTA
3. Nilai minimal 7,5 tiap semester untuk mata pelajaran Agama Islam, Bahasa Indonesia, Bahasa Inggris, dan Matematika.
4. Bagi yang memilih Program Studi Pendidikan Bahasa Inggris, Pendidikan Guru Sekolah Dasar, dan Farmasi, nilai mata pelajaran tersebut minimal 8,0.
5. Ranking 1 -10 di kelasnya.
6. Mengisi formulir pendaftaran dengan melampirkan :
 - surat rekomendasi dari Kepala Sekolah
 - surat berkelakuan baik dari Kepala Sekolah
 - fotokopi rapor semester 1 s.d. 5
7. Mengajukan surat permohonan kepada Rektor UHAMKA.

Ketentuan siswa yang diterima melalui Jalur PMDK UHAMKA

1. Bebas biaya formulir pendaftaran.
2. Bebas ujian masuk.
3. Mendapatkan beasiswa sebesar Rp. 1.000.000 dari Biaya Operasional Pendidikan (BOP) semester I.
4. Jika mampu meraih IPK minimal 3,5 tiap semester akan mendapatkan beasiswa Rp. 1.000.000 hingga semester 8.

BEASISWA MAHASISWA BARU

1. BEASISWA KHUSUS

Diberikan kepada calon mahasiswa :

- a. Jalur Tanpa Tes sebesar:
 - Rp 1.000.000 (untuk gelombang I & II)
 - Rp 750.000 (untuk gelombang III & IV)
 - b. Siswa nilai rapor semester 5 atau 6 rata-rata minimal 7,5 sebesar:
Rp 500.000 (untuk gelombang I s.d. IV)
 - c. Siswa berprestasi di bidang ilmiah, keagamaan, olah raga, dan seni minimal tingkat kabupaten/kota sebesar:
 - Rp 1.000.000 (untuk gelombang I & II)
 - Rp 500.000 (untuk gelombang III & IV)
- Beasiswa khusus berlaku dari Gel. I s.d. IV.
 - Tidak berlaku untuk pilihan prodi Pendidikan Bahasa Inggris, PGSD, dan Farmasi.

2. BEASISWA BIDIK KADER BERPRESTASI

Beasiswa ini diberikan sebesar 30% dari BOP, dengan ketentuan:

1. Lulusan SMA/MA/SMK Muhammadiyah
2. Nilai rapor semester 1-5 rata-rata minimal 7,0
3. Bebas Formulir Pendaftaran

Persyaratan:

Mengisi Formulir Pendaftaran, dengan melampirkan :

1. Fotokopi kartu pelajar/surat keterangan siswa
2. Fotokopi rapor semester 1 - 5 (dilegalisasi asli)
3. Fotokopi ijazah (dilegalisasi asli)
4. Surat berkelakuan baik dari Kepala Sekolah.
5. Surat rekomendasi dari Kepala Sekolah yang ditujukan kepada Rektor UHAMKA.

- Beasiswa tersebut berlaku dari Gel. I s.d. V.
- Apabila kuota sudah terpenuhi, pendaftaran ditutup sebelum masa penerimaan mahasiswa baru berakhir.

JADWAL PENDAFTARAN (JALUR TES DAN TANPA TES)

Gel.	Waktu Pendaftaran	Tes	Pengumuman
I	2 Januari - 28 Mei 2016	Langsung	Langsung
II	30 Mei - 16 Juli 2016	Langsung	Langsung
III	18 Juli - 20 Agustus 2016	Langsung	Langsung
IV	22 Agustus - 15 September 2016	Langsung	Langsung