



**BAHAN BELAJAR MANDIRI**  
GD318/4SKS/BB1-11

Edisi Kedua

# **KONSEP DASAR KIMIA UNTUK PGSD**

Drs. Mulyono HAM, M.Pd.

**UPI PRESS**

## **KONSEP DASAR UNTUK PGSD**

---

Penulis: Drs. Mulyono HAM, M.Pd.

Hak Cipta pada penulis.  
Hak Penerbitan pada Universitas Pendidikan Indonesia.

Dilarang mengutip sebagian atau seluruh buku ini dalam bentuk apa pun tanpa izin dari Penerbit UPI PRESS.

Edisi Kedua  
Cetakan Kesatu, 2010.

Disain

- Tim Ahli :
- Disain Cover :
- Tata Letak :

Penerbit:

**UPI PRESS**

Gedung Penerbitan dan Percetakan Universitas Pendidikan Indonesia  
Jl. Dr. Setiabudhi No. 229 Bandung 40154 Telp. (022) 2013163; Pes. 4502

---

**FAKULTAS ILMU PENDIDIKAN – UPI**

Jl. Dr. Setiabudhi No. 229 Bandung 40154 Telp. (022) 2013163; Pes. 4301  
Fax/Telp: (022) 2000021

**KATA PENGANTAR  
REKTOR UNIVERSITAS PENDIDIKAN INDONESIA**

**KATA PENGANTAR**

## Prakata Penulis

Buku sederhana berupa bahan belajar mandiri (BBM) mengenai “Konsep Dasar Kimia untuk PGSD” ini ditulis dengan maksud untuk memberikan wacana kepada Saudara para mahasiswa sehingga Saudara memiliki muatan awal sebelum bertatap muka langsung bersama-sama dengan Dosen. Untuk ini, setidaknya, Saudara harus menyediakan rentang waktu per BBM selama (1 x 60) menit untuk menguasai bahan/isi, dan selama (1 x 60) menit untuk mengerjakan latihan dan evaluasi diri (tes formatif).

Pada dasarnya bahan belajar ini dapat dibagi atas 4 bagian besar yaitu:

- Bagian satu bersifat memberikan pengantar dalam hubungannya Kimia dengan IPA dan cabang IPA lainnya di samping menunjukkan karakteristik kimia dan kegiatan laboratorium yang terlibat.
- *Bagian dua* meliputi BBM 2, BBM 3, BBM 4, dan BBM 5 memberikan bahan paling mendasar. Bahan tersebut akan menentukan kecepatan dan kemudahan Saudara dalam memahami BBM berikutnya. Oleh karena itu berikanlah waktu dan perhatian khusus pada bagian dua ini; segera klarifikasi pada saat tatap muka atas hal-hal masih belum dikuasai.
- *Bagian tiga* meliputi BBM 6, BBM 7, BBM 8, dan BBM 9 merupakan bahan mendasar yang hanya dapat difahami dengan agak mudah bila Saudara memiliki penguasaan yang cukup atas *bagian dua* sebelumnya.
- *Bagian akhir* yang meliputi BBM 10, BBM 11, dan BBM 12 berisi bahan yang bersifat pengayaan tentang hubungan konsep dasar kimia dengan lingkungan kehidupan kita.

Tentulah saat memasuki ruang tatap muka, Saudara menyiapkan atau memiliki permasalahan atau beberapa hal yang akan Saudara tanyakan. Selesaikan keadaan ini dengan melakukan klarifikasi kepada Dosen. Ajukanlah permasalahan atau setidaknya beberapa pertanyaan berkaitan dengan bahan materi yang masih belum atau sulit dikuasai. Mudah-mudahan Dosen dapat membantu kesulitan belajar Saudara, dan dapat menghantarkan Saudara pada penguasaan minimal atas konsep-konsep dasar kimia.

Sampaikanlah kritik, usul, atau saran bagaimana pun bentuknya kepada penulis, akan penulis terima untuk dengan hati terbuka. Semoga BBM ini bermanfaat bagi Saudara menuju Guru Sekolah Dasar yang berwawasan luas dan profesional.

Terimakasih tak berhingga kepada semua pihak baik berupa kerjasamanya sehingga BBM ini terbit maupun berupa tanggapan atas isi BBM ini. Hanya Allah SWT yang dapat membalas semua amal ini.

Bandung, April 2010.

M.HAM

## Daftar Isi

Kata Pengantar Rektor	iii	<b>BBM 4: STOIKIOMETRI KIMIA</b>	<b>73</b>
Prakata Penulis	iv	Pengantar	73
Daftar Isi	v	<b>Kegiatan Belajar 4.1 HUKUM-HUKUM DASAR KIMIA &amp; MASSA ATOM/MOLEKUL</b>	<b>74</b>
<b>BBM 1: KIMIA SEBAGAI CABANG IPA</b>	<b>1</b>	Latihan 4.1	79
Pengantar	1	Rangkuman 4.1	80
<b>Kegiatan Belajar 1.1 APAKAH IPA?</b>	<b>2</b>	Tes Formatif 4.1	80
Latihan 1.1	6	Balikan Dan Tindak Lanjut	81
Rangkuman 1.1	6	<b>Kegiatan Belajar 4.2 KONSEP MOL</b>	<b>82</b>
Tes Formatif 1.1	6	Latihan 4.2	87
Balikan Dan Tindak Lanjut	8	Rangkuman 4.2	87
<b>Kegiatan Belajar 1.2 APAKAH KIMIA?</b>	<b>9</b>	Tes Formatif 4.2	88
Latihan 1.2	11	Balikan Dan Tindak Lanjut	89
Rangkuman 1.2	11	<b>Kegiatan Belajar 4.3 KAITAN MOL DENGAN RUMUS KIMIA DAN KOMPOSISI UNSUR</b>	<b>90</b>
Tes Formatif 1.2	12	Latihan 4.3	93
Balikan Dan Tindak Lanjut	13	Rangkuman 4.3	93
<b>Kegiatan Belajar 1.3 KETERAMPILAN DASAR KIMIA</b>	<b>14</b>	Tes Formatif 4.3	93
Latihan 1.3	19	Balikan Dan Tindak Lanjut	95
Rangkuman 1.3	19	Kunci Jawaban Tes Formatif	96
Tes Formatif 1.3	20	Daftar Pustaka	97
Balikan Dan Tindak Lanjut	21	<b>BBM 5: STRUKTUR ATOM, TABEL PERIODIK, DAN IKATAN KIMIA</b>	<b>99</b>
Kunci Jawaban Tes Formatif	22	Pengantar	99
Daftar Pustaka	23	<b>Kegiatan Belajar 5.1 STRUKTUR ATOM</b>	<b>100</b>
<b>BBM 2: MATERI DAN PERUBAHANNYA</b>	<b>25</b>	Latihan 5.1	107
Pengantar	25	Rangkuman 5.1	108
<b>Kegiatan Belajar 2.1 APAKAH MATERI DAN ENERGI?</b>	<b>26</b>	Tes Formatif 5.1	108
Latihan 2.1	34	Balikan Dan Tindak Lanjut	110
Rangkuman 2.1	34	<b>Kegiatan Belajar 5.2 TABEL PERIODIK UNSUR</b>	<b>111</b>
Tes Formatif 2.1	35	Latihan 5.2	118
Balikan Dan Tindak Lanjut	36	Rangkuman 5.2	119
<b>Kegiatan Belajar 2.2 BAGAIMANA MATERI BERUBAH?</b>	<b>37</b>	Tes Formatif 5.2	120
Latihan 2.2	42	Balikan Dan Tindak Lanjut	121
Rangkuman 2.2	42	<b>Kegiatan Belajar 5.3 IKATAN KIMIA</b>	<b>122</b>
Tes Formatif 2.2	43	Latihan 5.3	130
Balikan Dan Tindak Lanjut	44	Rangkuman 5.3	131
<b>Kegiatan Belajar 2.3 PEMISAHAN DAN PEMBUATAN LARUTAN</b>	<b>45</b>	Tes Formatif 5.3	131
Latihan 2.3	51	Balikan Dan Tindak Lanjut	134
Rangkuman 2.3	51	Kunci Jawaban Tes Formatif	135
Tes Formatif 2.3	52	Daftar Pustaka	136
Balikan Dan Tindak Lanjut	53	<b>BBM 6: OKSIDASI-REDUKSI, DAN TATANAMA-RUMUS KIMIA OKSIDA</b>	<b>137</b>
Kunci Jawaban Tes Formatif	54	Pengantar	137
Daftar Pustaka	55	<b>Kegiatan Belajar 6.1 KONSEP OKSIDASI DAN KONSEP REDUKSI</b>	<b>138</b>
<b>BBM 3: RUMUS KIMIA &amp; PERSAMAAN REAKSI</b>	<b>57</b>	Latihan 6.1	141
Pengantar	57	Rangkuman 6.1	141
<b>Kegiatan Belajar 3.1 NAMA, LAMBANG, DAN RUMUS KIMIA UNSUR</b>	<b>58</b>	Tes Formatif 6.1	142
Latihan 3.1	61	Balikan Dan Tindak Lanjut	143
Rangkuman 3.1	61	<b>Kegiatan Belajar 6.2 KONSEP REDOKS</b>	<b>144</b>
Tes Formatif 3.1	62	Latihan 6.2	150
Balikan Dan Tindak Lanjut	63	Rangkuman 6.2	151
<b>Kegiatan Belajar 3.2 BAGAIMANA MATERI BERUBAH?</b>	<b>64</b>	Tes Formatif 6.2	151
Latihan 3.2	68	Balikan Dan Tindak Lanjut	152
Rangkuman 3.2	68	<b>Kegiatan Belajar 6.3 TATANAMA, RUMUS KIMIA DAN PEMBENTUKANNYA OKSIDA</b>	<b>154</b>
Tes Formatif 3.2	68	Latihan 6.3	157
Balikan Dan Tindak Lanjut	70	Rangkuman 6.3	157
Kunci Jawaban Tes Formatif	71	Tes Formatif 6.3	157
Daftar Pustaka	72	Balikan Dan Tindak Lanjut	157
		Kunci Jawaban Tes Formatif	160
		Daftar Pustaka	160

<b>BBM 7: KIMIA LARUTAN I</b>	<b>161</b>	<b>BBM 10: BIOKIMIA</b>	<b>239</b>
Pengantar	161	Pengantar	239
<b>Kegiatan Belajar 7.1 LARUTAN ELEKTROLIT</b>	<b>162</b>	<b>Kegiatan Belajar 10.1 KARBOHIDRAT, PROTEIN, DAN LIPIDA</b>	<b>240</b>
Latihan 7.1	165	Latihan 10.1	246
Rangkuman 7.1	165	Rangkuman 10.1	246
Tes Formatif 7.1	165	Tes Formatif 10.1	247
Balikan Dan Tindak Lanjut	166	Balikan Dan Tindak Lanjut	248
<b>Kegiatan Belajar 7.2 ASAM, BASA, DAN GARAM</b>	<b>167</b>	<b>Kegiatan Belajar 10.2 ZAT ORGANIK LAIN &amp; ZAT ANORGANIK DALAM TUBUH</b>	<b>249</b>
Latihan 7.2	173	Latihan 10.2	255
Rangkuman 7.2	174	Rangkuman 10.2	255
Tes Formatif 7.2	175	Tes Formatif 10.2	256
Balikan Dan Tindak Lanjut		Balikan Dan Tindak Lanjut	257
<b>Kegiatan Belajar 7.3 REAKSI KIMIA SEDERHANA DALAM LARUTAN ELEKTROLIT</b>	<b>176</b>	Kunci Jawaban Tes Formatif	258
Latihan 7.3	180	Daftar Pustaka	258
Rangkuman 7.3	180		
Tes Formatif 7.3	181	<b>BBM 11: KIMIA MAKANAN</b>	<b>259</b>
Balikan Dan Tindak Lanjut	182	Pengantar	259
Kunci Jawaban Tes Formatif	183	<b>Kegiatan Belajar 11.1 KUALITAS MAKANAN</b>	<b>260</b>
Daftar Pustaka	183	Latihan 11.1	264
		Rangkuman 11.1	264
<b>BBM 8: KIMIA LARUTAN II</b>	<b>185</b>	Tes Formatif 11.1	265
Pengantar	185	Balikan Dan Tindak Lanjut	266
<b>Kegiatan Belajar 8.1 REAKSI SETIMBANG KIMIA LARUTAN</b>	<b>186</b>	<b>Kegiatan Belajar 11.2 PENCERNAAN MAKANAN</b>	<b>267</b>
Latihan 8.1	190	Latihan 11.2	270
Rangkuman 8.1	191	Rangkuman 11.2	270
Tes Formatif 8.1	191	Tes Formatif 11.2	271
Balikan Dan Tindak Lanjut	192	Balikan Dan Tindak Lanjut	272
<b>Kegiatan Belajar 8.2 pH LARUTAN ELEKTROLIT</b>	<b>193</b>	Kunci Jawaban Tes Formatif	273
Latihan 8.2	198	Daftar Pustaka	274
Rangkuman 8.2	198		
Tes Formatif 8.2	198	<b>BBM 12: KIMIA BUMI</b>	<b>275</b>
Balikan Dan Tindak Lanjut	200	Pengantar	275
Kunci Jawaban Tes Formatif	201	<b>Kegiatan Belajar 12.1 STRUKTUR BUMI DAN KOMPOSISI KIMIANYA</b>	<b>276</b>
Daftar Pustaka	201	Latihan 12.1	281
		Rangkuman 12.1	281
<b>BBM 9: SENYAWA ORGANIK</b>	<b>203</b>	Tes Formatif 12.1	282
Pengantar	203	Balikan Dan Tindak Lanjut	282
<b>Kegiatan Belajar 9.1 ALKANA, ALKENA, DAN ALKUNA</b>	<b>204</b>	<b>Kegiatan Belajar 12.2 AIR, UDARA, TANAH, DAN SIKLUS ZAT</b>	<b>283</b>
Latihan 9.1	215	Latihan 12.2	289
Rangkuman 9.1	215	Rangkuman 12.2	289
Tes Formatif 9.1	216	Tes Formatif 12.2	290
Balikan Dan Tindak Lanjut	217	Balikan Dan Tindak Lanjut	291
<b>Kegiatan Belajar 9.2 SENYAWA TURUNAN ALKANA I</b>	<b>218</b>	Kunci Jawaban Tes Formatif	293
Latihan 9.2	225	Daftar Pustaka	294
Rangkuman .2	225		
Tes Formatif 9.2	226	<b>DAFTAR UNSUR KIMIA</b>	<b>295</b>
Balikan Dan Tindak Lanjut	227	<b>INDEKS</b>	<b>297</b>
<b>Kegiatan Belajar 9.3 SENYAWA TURUNAN ALKANA II</b>	<b>228</b>		
Latihan 9.3	234		
Rangkuman 9.3	234		
Tes Formatif 9.3	235		
Balikan Dan Tindak Lanjut	236		
Kunci Jawaban Tes Formatif	237		
Daftar Pustaka	238		