

KUNCI JAWABAN PAT KIMIA KELAS 10

I. Jawaban Soal Pilihan Ganda

1	A	6	E	11	B	16	B	21	D	26	D	31	A
2	A	7	C	12	D	17	D	22	A	27	C	32	B
3	E	8	E	13	B	18	E	23	A	28	E	33	C
4	A	9	B	14	C	19	B	24	E	29	C	34	C
5	D	10	D	15	A	20	D	25	E	30	C	35	B

II. Pedoman Penskoran PG

Benar	Nilai	Benar	Nilai	Benar	Nilai	Benar	Nilai	Benar	Nilai	Benar	Nilai	Benar	Nilai
1	2	6	12	11	22	16	32	21	42	26	52	31	62
2	4	7	14	12	24	17	34	22	44	27	54	32	64
3	6	8	16	13	26	18	36	23	46	28	56	33	66
4	8	9	18	14	28	19	38	24	48	29	58	34	68
5	10	10	20	15	30	20	40	25	50	30	60	35	70

No	Uraian Jawaban	Skor
1	Perkiraan hasil daya hantar listrik: a. Menghantarkan listrik dengan baik (kuat) b. Menghantarkan listrik kurang baik (lemah) c. Menghantarkan listrik dengan baik (kuat) d. Tidak menghantarkan listrik	6
2	Pada reaksi A Oksidator = SnO_2 Reduktor = H_2 Hasil reduksi = Sn Hasil oksidasi = H_2O Pada reaksi B Oksidator = Fe_2O_3 Reduktor = CO Hasil reduksi = Fe O Hasil oksidasi = CO_2	6
3	Rumus kimia dan nama senyawa = a. $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ = Magnesium Nitrat b. BaSO_4 = Barium Sulfat c. K_2CrO_4 = Kalium kromat d. $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$ = Besi (II) fosfat	6
4	Jawaban	6

	a. $2 \text{ C}_2\text{H}_6 (\text{g}) + 7 \text{ O}_2 (\text{g}) \rightarrow 4 \text{ CO}_2 (\text{g}) + 6 \text{ H}_2\text{O} (\text{l})$ b. Gas C_2H_6 tersisa / tidak bereaksi sebanyak 2 liter c. Volume gas CO_2 yang terbentuk adalah = 8 liter	
5	Jawaban a. Volume gas H_2 yang terbentuk = 2,24 liter b. HCl yng diperlukan 0,2 mol , jika konsentrasi HCl 2 M , maka volume HCl = 0,1 liter	6

III. Jawaban Soal Essay dan pedoman penskoran