

PEMBAHASAN SOAL PR ONLINE KIMIA XII IPA (KODE A04)

KUNCI JAWABAN															
1	D	6	B	11	A	16	C	21	A	26	D	31	C	36	D
2	E	7	D	12	A	17	D	22	A	27	A	32	D	37	D
3	E	8	A	13	C	18	B	23	E	28	B	33	A	38	B
4	C	9	A	14	C	19	E	24	A	29	D	34	E	39	C
5	C	10	D	15	A	20	E	25	A	30	C	35	C	40	C

1. Jawaban: D



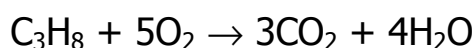
2. Jawaban: E

${}_6\text{T}$ menerima 4 elektron ${}_8\text{O}$ menerima 2 elektron terbentuk TO_2 kovalen

3. Jawaban: E

NH_4Cl amonium klorida

4. Jawaban: C



volume $\text{C}_3\text{H}_8 : \text{O}_2 = 1 : 5$

5. Jawaban: C

Elektrolit kuat : 3

Elektrolit lemah : 1, 2, 5

Non elektrolit : 4

6. Jawaban: B

$$a \cdot V_A \cdot M_A = b \cdot V_B \cdot M_B$$

$$1 \times 25 \times M_A = 1 \times 50 \times 0,1$$

$$M_A = 0,2$$

7. Jawaban: D

pH larutan penyangga relatif konstan

8. Jawaban: A

$$M = \frac{1000}{500} \times \frac{10,7}{53,5} = 4 \times 10^{-1}$$

$$(H^+) = \sqrt{\frac{10^{-14}}{10^{-5}}} \cdot 4 \times 10^{-1} = 2 \times 10^{-5}$$

$$pH = 5 - \log 2$$

9. Jawaban: A

π rendah = mol/L terkecil

10. Jawaban: D

Norit membentuk sol dalam usus yang mampu mengadsorpsi kuman penyebab sakit perut

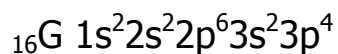
11. Jawaban: A

Ion memiliki 8 elektron terluar

12. Jawaban: A

P ikatan ion

R ikatan kovalen polar

13. Jawaban: C

golongan VI A periode 3

14. Jawaban: C

$$\text{KClO}_3 = \frac{49}{122,5} = 0,4 \text{ mol}$$

$$\text{O}_2 = \frac{3}{2} \times 0,4 = 0,6 \text{ mol}$$

$$= 0,6 \times 22,4 = 13,44 \text{ liter}$$

15. Jawaban: A

Sampel A : $\text{pH} < 4,2$

Sampel B : $7,6 < \text{pH} < 8,3$

16. Jawaban: C

Elektrolit yang Ksp kecil akan mengendap

17. Jawaban: D

Q = titik beku air

P = titik beku larutan

R = titik didih air

S = titik didih larutan

18. Jawaban: B

Super TT menghasilkan CO paling sedikit

19. Jawaban: E

$\text{CH}_3 - \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CHO}$

|
 CH_3

3 – metil butanal

20. Jawaban: E

asam + alkohol $\rightarrow$ ester + air

21. Jawaban: A

$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$

metil propanoat

22. Jawaban: A

Fenol digunakan untuk desinfektan

23. Jawaban: E

Plastik dan karet tergolong polimer adisi. Protein dan polisakarida tergolong polimer kondensasi

24. Jawaban: A

Senyawa yang memenuhi adalah amilum

25. Jawaban: A

Xantoproteat → jingga (inti benzena)

Pb asetat → hitam (belerang)

26. Jawaban: D

Endoterm = energi sistem bertambah (naik)

Eksoterm = energi sistem berkurang (turun)

27. Jawaban: A

$$Q = m \cdot C \cdot \Delta t = 100 \cdot 4,2 \cdot 10$$

$$\Delta H = \frac{4}{20} \times 100 \times 4,2 \times 10$$

28. Jawaban: B

$$\Delta H = [-394 + 2(-242)] - [-7,5] = -803 \text{ kJ/mol}$$

29. Jawaban: D

$$Q (1 - 2) : 2^x = 4 \quad x = 2$$

$$R (2 - 3) ; 2^y = 2y = 1$$

$$v = k(0,3)^2(0,2)$$

30. Jawaban: C

gambar nomor 2 dan nomor 4

31. Jawaban: C

Penurunan suhu menggeser ke eksoterm (NH_3 bertambah)

32. Jawaban: D

$$K_p = \frac{20 \cdot (5)^3}{(10)^2} = 25$$

33. Jawaban: A**34. Jawaban: E**

anoda/ion//ion/katoda

35. Jawaban: C

$$w = \frac{e i t}{96500}$$

$$0,2 = \frac{27/3 \cdot 5t}{96500}$$

$$t = \frac{96500 \times 0,2 \times 3}{27 \times 5}$$

36. Jawaban: D

Pengecatan pagar rumah

37. Jawaban: D

Kriolit = Al; magnetit = Fe; Bauksit = Al; stronsianit = Sr; pirolusit = Mn

38. Jawaban: B

Golongan I A (Alkali) reduktor kuat dan energi ionisasi rendah

39. Jawaban: C

Magnesium diperoleh dari elektrolisis leburan garamnya

40. Jawaban: C

Magnesium digunakan untuk membuat komponen otomotif, sebab ringan dan kuat