

PEMBAHASAN TRY OUT GLADI BERSIH KEMAMPUAN IPA

MATEMATIKA IPA

- | | |
|--|---|
| 1. Jawaban : D
2. Jawaban : E
3. Jawaban : A
4. Jawaban : B
5. Jawaban : B
6. Jawaban : A
7. Jawaban : A
8. Jawaban : C | 9. Jawaban : C
10. Jawaban : B
11. Jawaban : B
12. Jawaban : E
13. Jawaban : 9
14. Jawaban : A
15. Jawaban : D |
|--|---|

BIOLOGI

16. Jawaban : E

Sel-sel parenkim pada batang karena bersifat meristematis maka dapat membentuk akar adventif (tambahan)

17. Jawaban : C

Ovarium dan bagian buah lainnya akan membentuk buah semu pada nanas

18. Jawaban : D

Cadangan makanan tumbuhan monokotil berupa endosperm. Endosperm terbentuk dari fertilisasi antara inti generatif-2 dengan inti kandung lembaga sekunder

19. Jawaban : B

Pada saat spermatogenesis, sperma tidak boleh keluar dari tubulus seminiferus karena adanya sel sertoli yang juga berfungsi menyediakan makanan dan mengatur spermatogenesis

20. Jawaban : A

Karena kecoa sudah terbiasa dengan stimulus yang diberikan, maka kecoa tidak merespon lagi. Perilaku pada kecoa ini disebut "Habituasi"

21. Jawaban : D

Spesiasi alopatrik adalah pembentukan spesies baru yang terjadi pada populasi yang terpisah secara geografis

22. Jawaban : C

Agroekosistem adalah ekosistem binaan (melibatkan manusia)

23. Jawaban : A

Anak laki-laki dan anak perempuan mempunyai peluang yang tidak sama terkena penyakit karena tergantung pada genotif orang tuanya

24. Jawaban : B

Ovarium kanan burung merpati tereduksi. Merpati tergolong hewan hokoiotermis / berdarah panas

25. Jawaban : E

Hewan Cephalopoda (contoh : Octopus, cumi-cumi) dapat mengubah warna tubuhnya karena mempunyai sel-sel yang mengandung kromatofora kecuali Nautilus.

26. Jawaban : A

Pelebaran vena menyebabkan penurunan tekanan darah. Jika terjadi pada kaki menyebabkan varises pada anus yang menyebabkan hemoroid

27. Jawaban : E

Semua karakter tersebut sesuai dengan ciri ular, sehingga ular dimasukkan dalam sub ordo serpentes

28. Jawaban : B

Penicillium camemberti dan Penicillium requeforti dimanfaatkan untuk membuat keju

29. Jawaban : A

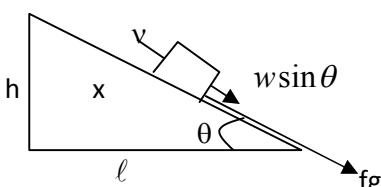
Ordo Orthoptera sayapnya berasal dari lapisan eksodermis dan mengalami metamorfosis tidak sempurna, misalnya belalang

30. Jawaban : B

Plasmid adalah lingkaran kecil DNA diluar inti, sedangkan viral adalah untuk DNA virus

FISIKA

31. Jawaban: E



$$W = \sum F \cdot x = \Delta E_k$$

$$(w \cdot \sin \theta + \mu \cdot w \cdot \cos \theta)x = \frac{1}{2}mv^2$$

$$\left(m \cdot g \cdot \frac{h}{x} + \mu \cdot m \cdot g \cdot \frac{l}{x}\right)x = \frac{1}{2}m \cdot g^2$$

$$(gh + \mu gl) = \frac{1}{2}g^2$$

$$2(gh + \mu gl) = g^2$$

$$g = \sqrt{2(gh + \mu gl)}$$

32. Jawaban: B

$$W = F \cdot x = \Delta E_p_{\text{pegas}} = \Delta E_p_0$$

$$\frac{1}{2}kx^2 = mgh$$

$$\frac{1}{2} \cdot 100 \cdot (2 \cdot 10^{-1})^2 = 10^{-2} \cdot 10 \cdot h$$

$$\frac{1}{2} \cdot 10^{-2} \cdot 4 \cdot 10^{-2} = 10^{-1}h$$

$$h = 20\text{m}$$

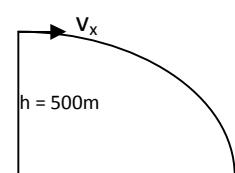
33. Jawaban: E

$$x = v_x \cdot t$$

$$600 = v_x \cdot \sqrt{\frac{2h}{g}}$$

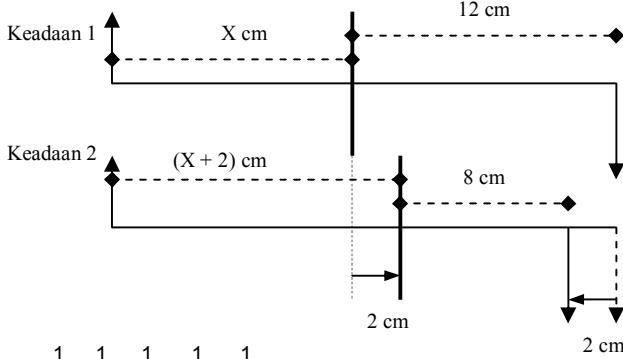
$$600 = v_x \cdot \sqrt{\frac{2 \cdot 500}{10}}$$

$$v_x = 60\text{m/s} \rightarrow v = 216\text{km/jam}$$



$$x = 600\text{m}$$

34. Jawaban: C



$$\frac{1}{f} = \frac{1}{S_1} + \frac{1}{S_1'} = \frac{1}{S_2} + \frac{1}{S_2'}$$

$$\frac{1}{s} + \frac{1}{12} = \frac{1}{s+2} + \frac{1}{8}$$

$$\frac{1}{s} - \frac{1}{s+2} = \frac{1}{8} - \frac{1}{12} = \frac{3-2}{24} = \frac{1}{24}$$

$$\frac{(s+2)-s}{s(s+2)} = \frac{1}{24}$$

$$48 = S^2 + 25$$

$$S^2 - 25 = 0$$

$$(S+8)(S-6) = 0$$

$$S = 6$$

$$\frac{1}{f} = \frac{1}{S} + \frac{1}{S'} = \frac{1}{6} + \frac{1}{12} = \frac{3}{12}$$

$$f = 4$$

35. Jawaban: C

$$Q_{listrik} = E = V \cdot i \cdot t = \frac{V^2}{R} \cdot t$$

$$= \frac{220}{50} \cdot (220) \cdot 20 \cdot 60 = 1.161.600$$

$$Q_{cair} = m \cdot c \cdot \Delta T = 4 \cdot (2,1 \cdot 10^3) \cdot 2$$

$$= 168.000$$

$$Q_{lebur} = m \cdot L = 4 \cdot (3,4 \cdot 10^5)$$

$$= 1.360.000$$

$$Q_{cair} + Q_{lebur} = 1.528.000$$

$Q_{listrik} < Q_{cair} + Q_{lebur} \rightarrow$ Suhu = 0° sebagian air mencair

$$Q_{lebur} = Q_{listrik} - Q_{cair} = 1.161.600 - 168.000 = 993.600$$

$$M_{es \ yang \ melebur} = \frac{\Delta Q}{L} = \frac{993.600}{340.000} = 2,29 \text{ Kg} = M_{air}$$

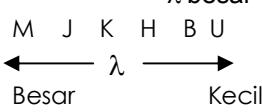
$$M_{es \ sisa} = 4 - 2,29 = 1,71$$

Mes < Mair

36. Jawaban: E

$$n\lambda = \frac{dP}{L} \rightarrow P \text{ besar}$$

λ besar



37. Jawaban: C

$$\eta = \frac{P_{hasil}}{P}$$

$$\eta \cdot P_{am} = P_{listrik}$$

$$P_{listrik} = \eta \cdot \rho Q \cdot g \cdot h$$

$$= \frac{1}{4} \cdot 10^3 \cdot 50 \cdot 10 \cdot 10$$

$$= \frac{5}{4} \cdot 10^6 = 1,25 \text{ MW}$$

38. Jawaban: B

$$X_L = w \cdot L = 2\pi f \cdot L = 2\pi \cdot 60 \cdot 26,5 \cdot 10^{-3}$$

$$X_C = \frac{1}{w_C}$$

$$= \frac{10^6}{2\pi f \cdot 106} = \frac{10^6}{2\pi (60) \cdot 106} = 25$$

$$= X_L - X_C = |25 - 10| = 15$$

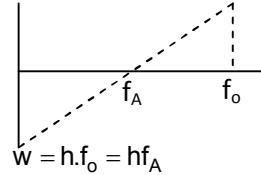
$$Z = \sqrt{R^2 + L^2} = \sqrt{10^2 + 15^2} = 10,1$$

$$i = \frac{v}{z} = \frac{100}{10,1} = 9,9$$

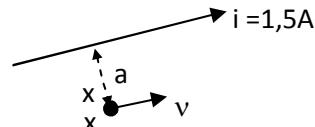
$$V_L = i X_L = 9,9 \cdot 10,1$$

$$\approx 100V$$

39. Jawaban: C



40. Jawaban: B



$$F = B \cdot q \cdot v = \frac{\mu_0 \cdot i}{2\pi a} \cdot q \cdot v$$

$$= \frac{4\pi \cdot 10^{-7} \left(\frac{3}{2}\right) \cdot 1,6 \cdot 10^{-19} \cdot 5 \cdot 10^4}{2\pi \cdot 10^{-2}}$$

$$= 24 \times 10^{-20} - 2,4 \times 10^{-19} N$$

41. Jawaban: C

$$\frac{1}{2} \lambda = 20 \rightarrow \lambda = 40 \text{ cm}$$

$$f = \frac{v}{\lambda} = \frac{340}{0,4} = 850 \text{ Hz}$$

42. Jawaban: C

$$P_O = P^1$$

$$P_1 + P_2 = P^1$$

$$O + M \cdot \sqrt{2 \cdot g \cdot H} = (m+M) \cdot \sqrt{2 \cdot g \cdot h}$$

$$\left(\frac{M}{m+M} \right)^2 \frac{2 \cdot g \cdot H}{2 \cdot g} = h = \left(\frac{M}{m+M} \right)^2 H$$

43. Jawaban: 1/3 → B

$$(1) W = nRt \cdot \ln \frac{V_2}{V_1}$$

$$(2) W \cong T$$

$$(3) U = \frac{3}{2} nRT \rightarrow \text{tetap}$$

$$(4) v = \sqrt{\frac{3RT}{Mr}} = \sqrt{\frac{3RT}{M_0}} \rightarrow \text{tetap}$$

44. Jawaban: E

i = searah

$$(1) i = \frac{\epsilon E}{RT} = \frac{12-6}{6} = 1A$$

$$(2) V_{ba} = \tau E + i \cdot R$$

$$= 12 + (-1) \cdot 0,2 = 11,8$$

$$(3) V_{bc} = \tau E + i \cdot R = 6 + (1) \cdot 0,3$$

$$= 6,3$$

$$(4) V_{ad} = \tau E + i \cdot R$$

$$= 0 + (-1) \cdot 3 = -3$$

45. Jawaban: D

$$E_p = E_k$$

$$(1) q\Delta V = \frac{1}{2}mv^2$$

$$V_o = \frac{1}{2} \frac{mV^2}{q}$$

$$(2) W = \Delta E_p = \Delta E_k$$

$$F.S = q.\Delta V = \frac{1}{2}mv^2$$

$$F = \frac{1}{2} \frac{mV^2}{d} = \frac{mv^2}{2d}$$

$$(3) E_k = q.\Delta V = hf - hf_0$$

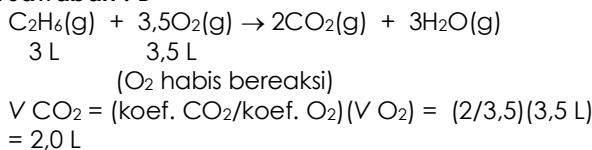
$$hf = q\Delta V + hf_0$$

$$= \frac{e.V_o}{h} + f_0$$

$$(4) E = \frac{\Delta V}{d} = \frac{V_o}{d}$$

KIMIA**46. Jawaban : E**

Atom X: $1s^2 \ 2s^2 \ 2p^6 \ 3s^2 \ 3p^6 3d^5 \ 4s^1$
 Berpasangan: 18 e tak berpasangan: 6 e
 24 e, 15 orbital, 7 subkulit

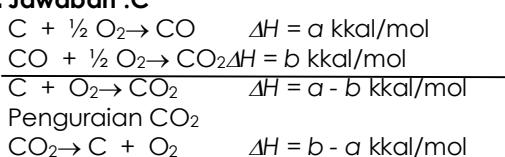
47. Jawaban : B**48. Jawaban : C**

Sebelum pengenceran: $M_1 = \frac{\% \cdot 10 \cdot \rho}{M_r} = \frac{(98)(10)(0,6)}{98} = 6 \text{ mol/L}$

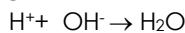
Setelah pengenceran: $M_2 = \frac{M_1 \cdot V_1}{V_2} = \frac{(6 \text{ mol/L})(2 \text{ mL})}{200 \text{ mL}} = 0,06 \text{ mol/L}$

49. Jawaban : E

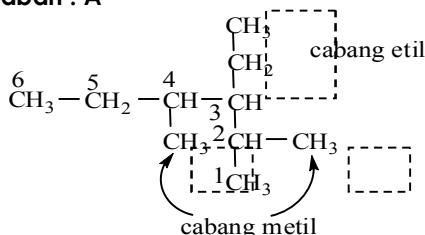
Jumlah atom paling banyak = jumlah mol atom paling banyak.
 $2,8 \text{ liter } N_2 \text{ (STP)} = 2,8/22,4 \text{ mol} = 1/8 \text{ mol}$
 Jumlah atom: $(1/8 \text{ mol})(6,02 \times 10^{23} \text{ atom/mol})/2 = 1/4 \times 6,02 \times 10^{23} \text{ atom}$
 $5,6 \text{ liter } C_2H_2 \text{ (STP)} = 5,6/22,4 \text{ mol} = 1/4 \text{ mol.}$
 Jumlah atom: $(1/4 \text{ mol})(6,02 \times 10^{23} \text{ atom/mol})/4 = 6,02 \times 10^{23} \text{ atom}$

50. Jawaban : C**51. Jawaban : E**

Bilangan oksidasi (BO) M dalam $M_2(SO_4)_3 = BO$ M dalam senyawa oksida $M = +3$. BO atom O dalam oksida = -2, berarti oksida yang dimaksud: M_2O_3

52. Jawaban : C

mmol $H^+ = 2(50 \text{ mL})(0,2 \text{ M}) = 20 \text{ mmol}$
 mmol $OH^- = (50 \text{ mL})(0,4 \text{ M}) = 20 \text{ mmol}$
 karena mmol $H^+ = \text{mmol } OH^-$, larutan bersifat netral, $pH = 7$

53. Jawaban : A

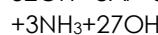
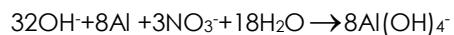
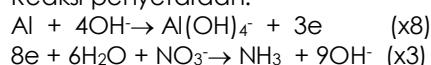
Nama yang benar: 3-ethyl-2,4-dimethylheksana

54. Jawaban : A

Nilai l : $0 - (n - 1)$ sehingga l tidak mungkin lebih dari atau sama dengan n , sehingga (B), (C), (D) salah.
 Nilai m : $-l, 0, +l$, sehingga (E) salah karena $m = 3$, seharusnya $m = 0$

55. Jawaban : B

Reaksi penyetaraan:

**56. Jawaban : D.**

Salah-Betul

$HCOOH$ bersifat asam: $HCOOH \rightarrow HCOO^- + H^+$

57. Jawaban : D.

Salah-Betul

Klorinasi alkena: reaksi substitusi
 $CH_2=CH-CH_2-CH_3 + Cl_2 \rightarrow CH_2=CH-CH_2-CH_2Cl + HCl$ (salah satu hasil monosubstitusi)

Alkena + $HX \rightarrow$ haloalkana (reaksi adisi)

**58. Jawaban : D**

(4) saja betul

$CHCl_3$, NH_3 dan H_2O senyawa polar, sebab pada struktur tetrahedral pada masing-masing molekul terjadi pemisahan muatan.

- Pada $CHCl_3$, muatan negatif terkumpul pada daerah yang berdekatan dengan 3 atom Cl, sebaliknya muatan positif terkumpul pada daerah yang dekat dengan atom H. Bentuk molekul: tetrahedral.
- Pada NH_3 , atom pusat N dikelilingi oleh 4 pasang elektron, yaitu 1 pasang elektron bebas (sisi/daerah negatif) dan 3 pasang elektron ikatan (sisi/daerah positif). Bentuk molekul: piramida segitiga
- Pada H_2O , atom pusat O dikelilingi oleh 2 pasang elektron bebas (daerah negatif) dan 2 pasang elektron ikatan (daerah positif). Molekul berbentuk V
- Pada $BeCl_2$, molekul berbentuk linier dengan momen dipol 0, sehingga tidak terjadi pemisahan muatan positif dan negatif.

59. Jawaban : A

(1), (2), (3) betul

Σ atom = (Σ mol)(Bilangan Avogadro)

Senyawa dengan Σ mol O yang sama mengandung Σ atom O yang sama.

$$(1) O = (1 \text{ mol})(8) = 8 \text{ mol}$$

$$(2) O = (2 \text{ mol})(4) = 8 \text{ mol}$$

$$(3) O = (2 \text{ mol})(4) = 8 \text{ mol}$$

$$(4) O = (1 \text{ mol})(6) = 6 \text{ mol}$$

60. Jawaban : E

Semua betul (cukup jelas)