1. **Jawaban A**

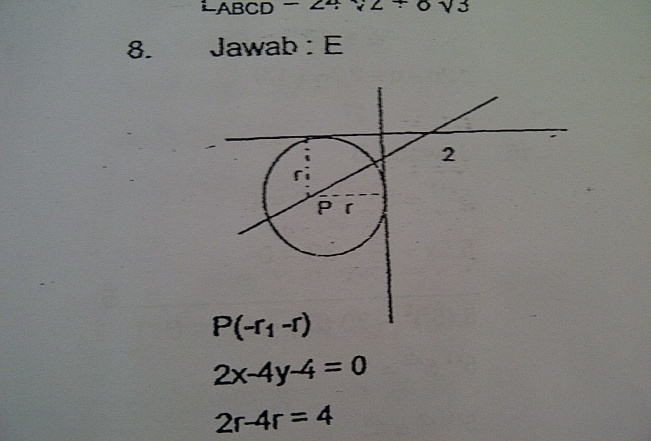
**PEMBAHASAN SOAL *TRY OUT* POLTEKKES BANDUNG GELOMBANG 2 TAHUN 2013**

1. **Jawaban B**
2. **Jawaban D**
3. **Jawaban E**

Refleksi terhadap sumbu Y

Rotasi (0, 90°)

1. **Jawaban E**



2

1. **Jawaban E**

Untuk

Untuk

Berdasarkan (1) dan (2)

Kurangkan, sehingga menjadi :

Substitusi ke persamaan

Jadi, sisa pembagian adalah

1. **Jawaban E**
2. **Jawaban E**

(kalikan 3)

(kalikan 2)

(kurangi, sehingga menjadi)

Maka : masukkan y = 5 ke dalam salah satu persamaan, sehingga didapat nilai

1. **Jawaban E**
2. **Jawaban A**

p : penguasaan matematika rendah

q : sulit menguasai IPA

r : IPTEK tidak berkembang

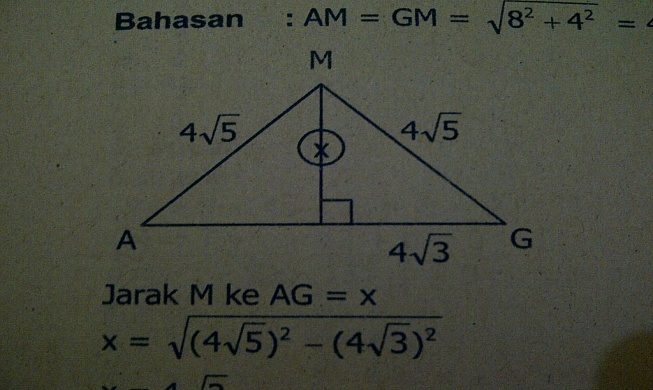
s : negara semakin tertinggal

*premis 1*

Kesimpulan :

Jika penguasaan matematika rendah, negara semakin tertinggal.

1. **Jawaban D**
2. **Jawaban D**
3. **Jawaban D**



Jarak M ke AG = x

1. **Jawaban E**
2. **Jawaban D**

Proyeksi Ortogonal vektor pada vektor adalah :

1. **Jawaban B**

(kalikan dengan 4)

(bagi dengan 4)

1. **Jawaban E**
2. **Jawaban E**
3. **Jawaban B**

Umur Dokter sekarang x

Pasien y

1. **Jawaban C**

a = 2, r = 3

Deret Geometri

Jadi, banyak suku dari barisan tersebut adalah 4.

1. **Jawaban A**

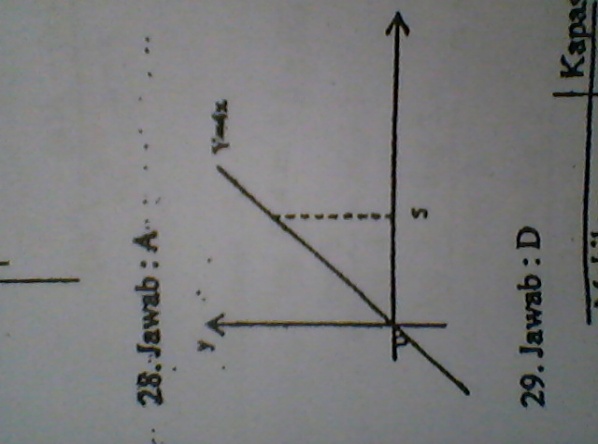
Dikurangkan, sehingga menjadi :

Untuk b = 4 substitusikan ke persamaan (1)

1. **Jawaban B**

(kalikan dengan 5)

1. **Jawaban A**
2. **Jawaban E**
3. **Jawaban A**
4. **Jawaban D**
5. **Jawaban A**



1. **Jawaban C**
2. **Jawaban C**

**15**

tenis

basket

**10**

**20**

**3**

**s**

Maka banyak siswa di Kelas tersebut adalah :

1. **Jawaban A**

5 Baik

3 Cacat

**A**

3 Baik

2 Cacat

**B**

P (A cacat dan B cacat)

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

Enzim katalak berfungsi menguraikan H2O menjadi H2O dan O2. Dari pernyataan tersebut jawaban yang paling benar adalah C.

* Suhu optimal harusnya 37o
* Kerja enzim katalak dipengaruhi suhu
* Kerja enzim katalak dipengaruhi pH
* Kerja enzim katalak dipengaruhi pH dan temperature

1. **Jawaban C**

Berdasarkan ciri-cirinya digolongkan pada jaringan ikat padat.

1. **Jawaban A**

Asam piruvat sebelum masuk siklus krebs dirubah dulu jadi asetil ko.A setelah siklus kreb masuk transfer electron. Berdasarkan skema respirasi X adalah asetil ko.A sedangkan Y adalah transfer electron.

1. **Jawaban D**

Organel yang dimaksud adalah mitokondria yang berfungsi untuk repirasi sel.

1. **Jawaban D**

Otak besar merupakan pusat kecerdasan, ingatan, kemauan dan sikap manusia.

1. **Jawaban D**

Golongan darah O didalam darahnya memiliki aglutinogen A dan aglutinia ∀, oleh karena itu jika diuji akan memberikan hasil negative untuk aglutinia ∀, ∃ dan ∀∃.

1. **Jawaban E**

Saat populasi udang menurun maka populasi zooplankton akan meningkat

1. **Jawaban D**
2. **Jawaban A**

I = Spermatogonium

II = Speratosit primer

III = Spermatosit sekunder

IV = Spermatid

V = Spermatozoa

Spermatogonium dan spermatosit primer memiliki sifat diploid (zn) sisanya haploid (n).

1. **Jawaban D**

Penyakit atau gangguan peredaran darah manusia yang disebabkan oleh faktor sifat menurun adalah thalasemia dan hemofilia

1. **Jawaban D**

Debit

Q1 = Q2

A1V1 = A2V2

r12V1 = r22V2

V2 = r12 . V2

r22

V2 = (0,3)2 . (10)

(0,2)2

V2 = 22, 5 cm/s

1. **Jawaban D**

Jumlah bahan bakar yang diperlukan untuk mempercepat gerak sebuah mobil dari kendaraan diam menjadi berkelanjutan V adalah Q. bila gesekan diabaikan maka jumlah bahan bakar tambahan yang diperlukan untuk menaikkan kelajuan mobil tersebut dari V menjadi 2V adalah..

½ R (4v2 – v2) = 3.½mv2 = 3Q

1. **Jawaban A**

Sifat sinar X

* Daya tembus besar, dapat menembus benda padat
* Tidak terlihat mata, hanya dapat dideteksi alat atau film
* Tidak bermuatan listrik, sehingga tidak dibelokkan oleh medan listrik dan medan magnet
* Dapat menghitamkan plat foto
* Termasuk gelombang elektromagnetik
* Panjang gelombang yang dihasilkan berkisar antara (10-10-2) mm
* Radiasi yang terjadi tidak berbahaya

1. **Jawaban E**

Fungsi keringat menghindari panas yang berlebihan dari dalam tubuh sehingga tubuh harus melepaskan energy kalor yang berakibat keluarnya air dalam tubuh**.**

1. **Jawaban C**

530

μ = ½ catan 53o

= ½ (3/4)

= 3/8

1. **Jawaban D**

k. q ½ √2 = k. q

(a√2)2 a2

Q = -2q√2

1. **Jawaban C**

Kesalahan pada pengukuran

* Kesalahan paralaks

Terjadi pada saat pembacaan alat ukur

* Kesalahan kalibrasi

Terjadi pada saat penunjukkan angka nol pada alat ukur

1. **Jawaban B**

Pergeseran

P1 = - ½ D

-½ = - 100

PR

PR = 50 cm

P2 = -1 D

-1 = - 100

PR

PR1= 100 cm

∆PR = 100cm – 50cm

= 50 cm

1. **Jawaban A**

Gaya F = P. A

F = PgHA

Gaya pegas F = kx

Kx = PgHA

75.x = 500. 10. 1. 0,75. 10-4

75.x = 5. 75. 10-3

x = 5.10-3 m

x = 0,5 cm

1. **Jawaban A**

Suatu inti atom nitrogen 7N14 yang bereaksi dengan alfa menghasilkan 8O17 dan

4 X + 14 N -> 17 O + 1 P

2 7 8 1

1. **Jawaban B**

P= *w* x11= 2,8,1

*T* x+ (melepas ie)

u8 =2, 7

u- =(mengikat ie)

x+ + u- -> xu

1. **Jawaban D**

Non elektrolit T

Basa kuat R

1. **Jawaban D**

9 gr CHO dalam 100 gr membeku

Pada – 0,93℃/m

∆tf = m. kf

0,93 = 9 . 1000 . 1,862

*Mr* 100

Mr = 180

Yang Mr nya 180 adalah C6H12O6

1. **Jawaban B**

[H+] = √Ka. M

= √2. 10-6. 2

= 2. 10-3

pH = -log 2. 10-3 = 3 – log2

1. **Jawaban B**

Kenaikan titik didih

∆ *tb* = *m. kb*

= 0,2. 1000 . 0,52

200

= 0,52 ℃

*Titik didih* = 100 ℃ + ∆*tb*

= 100℃ + 0,52 ℃

= 100,52 ℃

1. **Jawaban D**

Polimerisasi kondensasi = pembentukkan polimer disertai pelepasan molekul sederhana. Polimerisasi adisi = pembentukkan polimer tidak disertai pelepasan molekul sederhana

1. **Jawaban B**

pH=10 maka pOH = 4, (OH-) = 10-4

(OH-) = kb (NH4OH)

( NH4Cl)

10-4 = 10-5  (NH4OH)

( NH4Cl)

(NH4OH)=(NH4Cl)=10-4:10-5 = 10:1

1. **Jawaban B**
2. **Jawaban B**

H2O2 -> H2O + ½ O2

*VH2O2 =* 1,27 – 2,32

200 – 2

= 0,6 = 3. 10-3 mol/ l det

200

V H2O = +3. 10-3 mol/l det

1. **Jawaban D**

Karbohidrat mengandung gugus aldehil sehingga dengan pereaksi Fehling menghasilkan endapan merah bata.

1. **Jawaban D**
2. **Jawaban B**
3. **Jawaban C**
4. **Jawaban E**
5. **Jawaban B**
6. **Jawaban A**
7. **Jawaban C**
8. **Jawaban B**
9. **Jawaban E**
10. **Jawaban B**