

Nama :

Kelas :



IPA KIMIA

Soal Remedial

Bab 1

29:56

1. Contoh peranan ilmu kimia dalam bidang hukum dan kriminal adalah
 - A. penemuan senyawa kimia untuk bahan bom
 - B. pengembangan alat untuk mendeteksi kebohongan
 - C. pengembangan alat untuk mendeteksi jenis narkotika tertentu
 - D. penelitian komposisi senyawa untuk obat bius yang aman
 - E. menentukan sidik jari DNA pada suatu kasus kriminal

PREV

A

B

C

D

E

NEXT

Swipe ke arah kiri untuk melihat lembar jawaban



IPA KIMIA

Soal Remedial

Bab 1

29:53

2. Berikut yang merupakan contoh penggunaan bahan kimia yang bijaksana adalah . . .
 - A. Memanfaatkan gula sebagai pengawet makanan pada manisan.
 - B. Penggunaan boraks dan formalin untuk membuat bakso kenyal dan tidak mudah basi.
 - C. Pemakaian aseton sebagai pelarut dalam kosmetika.
 - D. Memanfaatkan senyawa timbel untuk meningkatkan mutu bensin.
 - E. Memanfaatkan asam sulfat untuk membersihkan lantai.

PREV

A

B

C

D

E

NEXT

Swipe ke arah kiri untuk melihat lembar jawaban



Bab 1

29:50

3. Pernyataan terkait metode ilmiah berikut yang benar adalah . . .
- A. Untuk merumuskan masalah dilakukan dengan observasi dari gejala yang terjadi secara berulang.
 - B. Hipotesis merupakan simpulan yang benar terhadap suatu masalah yang terjadi dari hasil observasi.
 - C. Simpulan dari hasil penelitian merupakan pemecahan masalah yang tidak perlu diuji ulang karena didasarkan data.
 - D. Proses analisis data dilakukan dengan cara memperkirakan apa yang akan terjadi dari pengamatan atau observasi.
 - E. Hipotesis adalah kebenaran mutlak, sebab dirumuskan berdasarkan hasil observasi secara mendalam terhadap suatu masalah.

PREV



NEXT

Swipe ke arah kiri untuk melihat lembar jawaban



Bab 1

29:48

4. Salah satu langkah dalam metode ilmiah adalah melakukan penelitian. Tujuan dari penelitian ini adalah untuk . . .
- A. mengetahui masalahnya
 - B. menyusun hipotesis
 - C. menguji hipotesis
 - D. menguji simpulan
 - E. menarik simpulan

PREV



NEXT

Swipe ke arah kiri untuk melihat lembar jawaban



Bab 1

29:44

5. Salah satu perilaku yang dapat meningkatkan emisi gas rumah kaca adalah . . .
- A. membakar sampah daun dan mendaur ulang plastik
 - B. bepergian dengan naik kendaraan umum daripada membawa mobil pribadi
 - C. mengubah lahan hutan menjadi lahan industri
 - D. memanfaatkan daun sebagai pembungkus makanan
 - E. penggunaan dinding kaca pada bangunan gedung

PREV

A

B

C

D

E

NEXT

Swipe ke arah kiri untuk melihat lembar jawaban



Bab 1

29:42

6. Kegiatan sehari-hari berikut yang *tidak* sejalan dengan 12 Prinsip gerakan kimia hijau (*green chemistry*) adalah . . .
- A. Mengganti mobil bensin dengan mobil listrik.
 - B. Membakar sampah plastik yang sukar terurai.
 - C. Memanfaatkan biogas dari kotoran hewan untuk bahan bakar.
 - D. Menggunakan bahan baku yang terbarukan.
 - E. Memanfaatkan bawang untuk membasi hama tanaman.

PREV

A

B

C

D

E

NEXT

Swipe ke arah kiri untuk melihat lembar jawaban



IPA KIMIA

Soal Remedial

Bab 1

29:40

7. Klorofluorokarbon (CFC) merupakan bahan perusak ozon yang daya rusaknya besar, sebab
- A. CFC digunakan sebagai pendingin pada lemari es dan AC ruangan
 - B. memantulkan sinar matahari yang berperan dalam pembentukan ozon
 - C. menyerap sinar ultraviolet yang menjaga keberadaan ozon
 - D. melepaskan atom klorin yang bereaksi dan merusak ozon
 - E. mendorong ozon ke lapisan atmosfer yang lebih tinggi

PREV

A

B

C

D

E

NEXT

Swipe ke arah kiri untuk melihat lembar jawaban



IPA KIMIA

Soal Remedial

Bab 1

29:37

8. Partikel nano mempunyai sifat yang sangat berbeda dengan partikel ukuran besar. Hal tersebut disebabkan oleh
- A. ukurannya yang sangat kecil
 - B. adanya efek kuantum pada partikel nano
 - C. perbedaan unsur penyusunnya
 - D. perbedaan jenis atom penyusunnya
 - E. perbedaan partikel penyusunnya

PREV

A

B

C

D

E

NEXT

Swipe ke arah kiri untuk melihat lembar jawaban



Bab 1

29:35

9. Pasangan rumus kimia dan nama senyawa berikut yang merupakan pasangan yang benar adalah
- A. TeSO_4 – tembaga(II) sulfat
 - B. BeCl_2 – besi klorida
 - C. $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2$ – Nikel(II) nitrat
 - D. H_3PO_4 – asam fosfit
 - E. $\text{Mg}(\text{OH})_3$ – magnesium hidroksida

PREV

A

B

C

D

E

NEXT

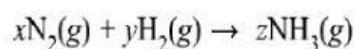
Swipe ke arah kiri untuk melihat lembar jawaban



Bab 1

29:32

10. Perhatikan persamaan reaksi berikut.



Apabila telah disetarkan, nilai x , y , dan z adalah

- A. 1, 2, dan 3
- B. 1, 3, dan 4
- C. 1, 3, dan 2
- D. 3, 2, dan 1
- E. 3, 1, dan 3

PREV

A

B

C

D

E

NEXT

Swipe ke arah kiri untuk melihat lembar jawaban