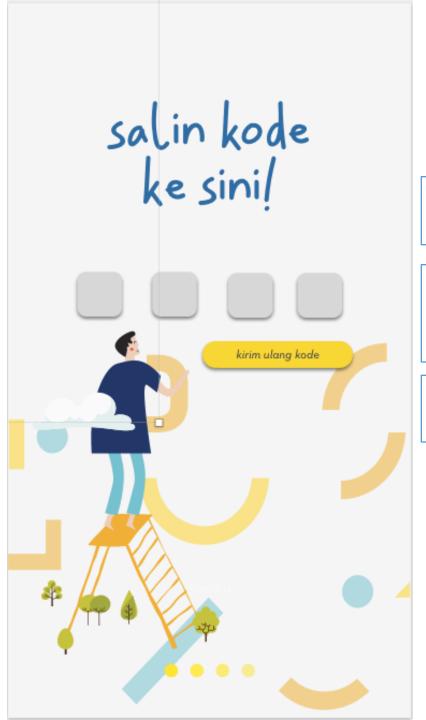




Logo

Daftar Via Email

Daftar Via No HP

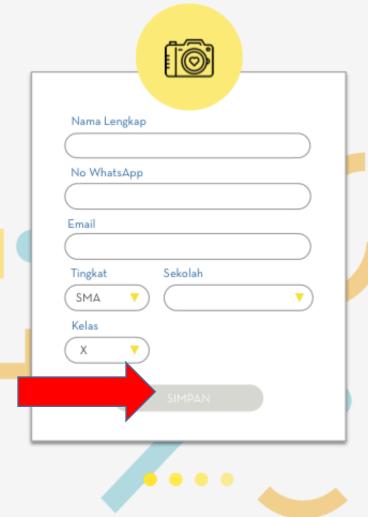


Kode masuk via sms/email

Sesudah di masukan otomatis log in.

Button untuk kirim ulang kode

marijadi #temanjoeng

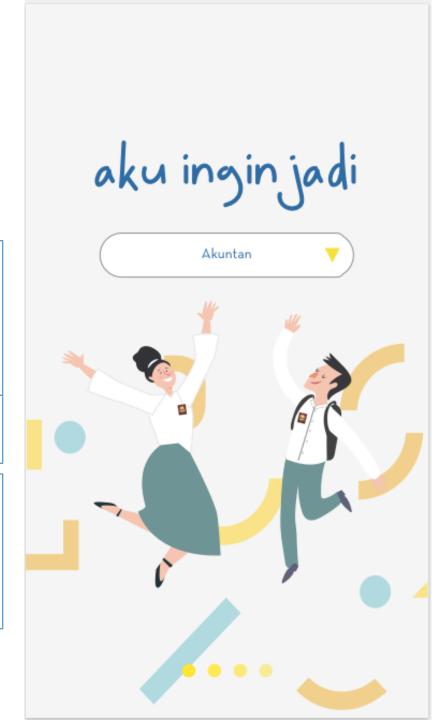


Take Photo bisa

- 1. Foto langsung
- 2. ambil dari galeri

Memilih dari list yang ada

Button simpan untuk menyimpan data dan save ke profile



Memilih dari list

kamu bisa menjadi apapun yang kamu mau!

Percaya pada diri, doa dan mari berjuang ...

MULAI SEKARANG!

Klik button

Laman untuk

menu utama.

Bisa dijadikan

laman loading

sewaktu log in.

Klik button untuk masuk ke menu utama



Menu aktifkan yang link ke pop up page 1

Notifikasi, terdapat tanda merah dan banyak pesan yang belum dibaca

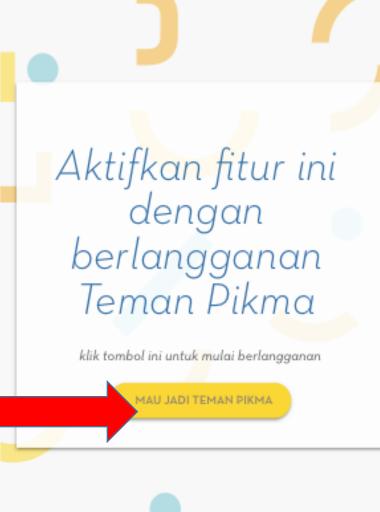
Link ke kalender bersama

Swipe otomatis. Bisa upload PNG untuk penguman promo dan hari penting

Beberapa fitur tidak bisa dibuka

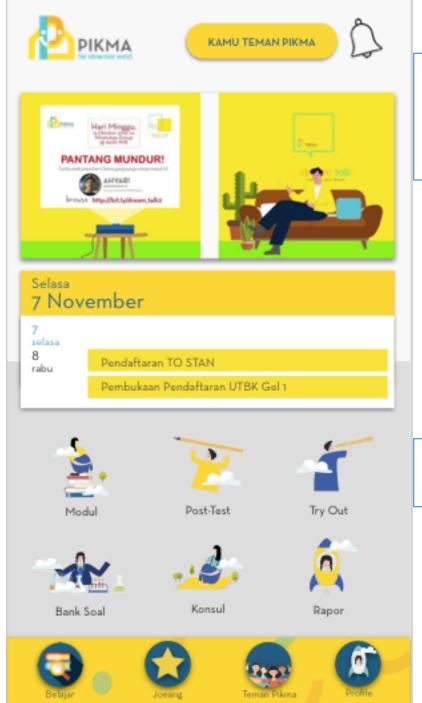
Tampilan Button "Belajar"





Muncul popup/page setelah klik aktifkan temen Pikma

Button mengarah ke laman premium teman Pikma



Button berubah menjadi warna kuning setelah aktif

Semua fitur dapat dibuka



NOTIFIKASI

NOTIFIKASI PESAN

















Laman notifikasi

fitur cari sebagai filter konten pesan

Pesan yang belum dibaca

Pesan yang belum dibaca

Setiap pesan li ke posting instgaram









Modul







Bank Soal



Konsul



Rapor



















KELAS 12 Button masingmasing link ke kelas-kelas IPA tingkatan **IPS**

Button IPA Link ke Materi IPA

Button IPS link ke materi IPS



List Pelajaran.
Masing-masing
mengarah ke
materi yang
berbeda sesuai
pelajaran.





KUMPULAN SOAL UJIAN MASUK PERGURUAN TINGGI NEGERI

SOAL KIMIA UMPTN 1999 - 2009

SNMPTN 2009

Unsur yang mempunyai diagram elektron valensi pada keadaan dasar seperti berikut adalah

ŢŢ	1	Ť	ĪΥ
ns		np	

A. ₆C B. ₁O

C. IsP

D. DAI

2. SNMPTN 2009

Diketahui 3B, 4F, 14Si, 16S, 54 Xe. Pasangan senyawa yang mengikuti aturan oktet adalah ...

A. SF₄ dan XeF₄

B. BF4 dan SiF4 C. SF₄ dan SiF₄

D. SiF₄ dan XeF₄

E. BF₄ dan SF₄

Suatu senyawa hidrokarbon C₁H₂(g) dibakar secara sempurna dengan oksigen berlebih sehingga menghasilkan 264 g CO2 (M, = 44) dan 54 g H2O. Rumus molekul yang mungkin bagi hidrokarbon tersebut adalah

A. CaHio

B. CaHa

C. CsH₁₀ D. C6 H6

E. CoHo

SNMPTN 2009

Dalam sebuah generator, sejumlah 12,6 gram CaH2 direaksikan dengan air menurut persamaan reaksi: $CaH_2(s) + 2H_2O(l) \Rightarrow Ca(OH)_2(aq) + 2H_2(g)$

Gas hidrogen yang dihasilkan diukur pada P dan T dimana pada keadaan tersebut 16 gram oksigen memiliki volume 10 liter. Volume gas hidrogen yang dihasilkan dalam reaksi di atas adalah ...

(4, H=1,0=16,Ca=40)

A. 0,6 L

B. 1,2 L

C. 3.0 L

D. 6,0 L E. 12,0 L

SNMPTN 2009

X dan Y adalah dua unsur gas yang dapat membentuk senyawa XY sesuai reaksi:

 $X_3(g) + Y_2(g) \rightarrow 2XY(g) \Delta H = a kJ$

 $X_3(g) + Y_3(g) \rightarrow 2XY(l) \Delta H = b kJ$ $X_2(g) + Y_2(g) \rightarrow 2XY(s) \Delta H = c kJ$

Kalor sublimasi senyawa XY (kJ/mol) pada penurunan temperatur adalah

A. ½ (c — a) B. c — a

BIDANG STUDI KIMIA 1

File soal-soal yang ditampilkan berupa PDF



SNMPTN 2009

Dalam sebuah generator, sejumlah 12,6 gram CaH; direaksikan dengan air menurut persamaan reaksi: $CaH_2(x) + 2H_2O(1) \rightarrow Ca(OH)_2(aq) + 2H_2(g)$

Gas hidrogen yang dihasilkan diakar pada P dan T dimana pada keadaan tersebut 16 gram oksigen memiliki volume 10 liter. Volume gas hidrogen yang dihasilkan dalam reaksi di atas adalah ...

(4, H=1,0=16,Ca=40)

A. 0.6 L B. 1,2 L

C. 3.0 L

D. 6,0 L

E. 12,0 L

SNMPTN 2009

X dan Y adalah dua unsur gas yang dapat membentuk senyawa XY sesuai reaksi:

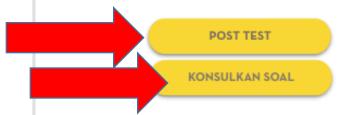
 $X_3(g) + Y_3(g) \Rightarrow 2XY(g) \Delta H = a kJ$ $X_3(g) + Y_3(g) \Rightarrow 2XY(1) \Delta H = b kJ$ $X_2(g) + Y_3(g) \rightarrow 2XY(s) \Delta H = c kJ$

Kalor sublimasi senyawa XY (kJ/mol) pada penurunan temperatur adalah ...

A. ½ (c -- a)

B. c-a

BIDANG STUDI KIMIA 1



Button post test mengarah ke post test materi

Konsulkan Soal mengarah ke Link whatsapp

https://chat.wha tsapp.com/FdVIk Y6D2jl4M74Pyh **VxRb**

























Selasa 7 November 7 selasa 8 rabu Pendaftaran TO STAN Pembukaan Pendaftaran UTBK Gel 1











Bank Soal K

Konsul

Rapor



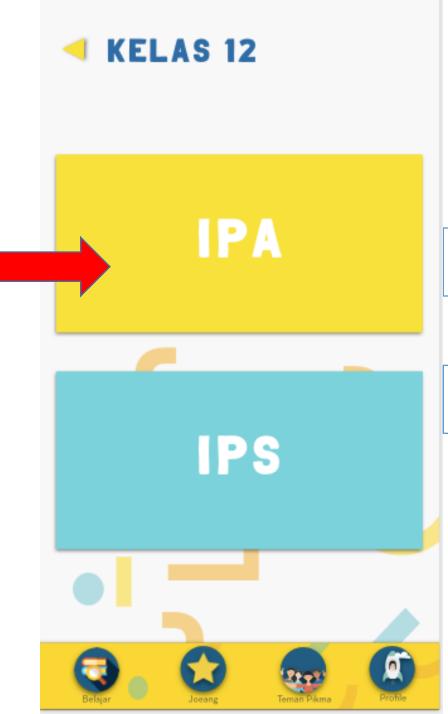






Button Post test





Button IPA Link ke Materi IPA

Button IPS link ke materi IPS



List Pelajaran.
Masing-masing
mengarah ke
materi yang
berbeda sesuai
pelajaran.



List Materi pembelajaran











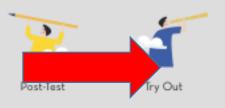
Selasa 7 November

7 selasa 8 rabu

Pendaftaran TO STAN

Pembukaan Pendaftaran UTBK Gel 1











Bank Soal

Konsul

Rapor









Button Try Out

TERMODINAMIKA 05:00







UM UNDIP 2009

Data berikut diperoleh dari reaksi antara hidrogen dan nitrogen oksida pada suhu 700 °C:

2H ₂ (g) +2NO(g)> 2H ₂ O(g) + N ₂ (g)				
Perc.	[H ₂]	[NO]	Laju (Mdet	
1	0,0100	0,0250	2,4 x 10 ⁻⁶	
2	0,0050	0,0250	1,2 x 10 ⁻⁶	
3	0.0100	0.0125	0.6 x 10 ⁻⁶	

Hukum / rumus laju reaksinya adalah...

A. $v = k[H_2][NO]$

B. v=k[H₁][NO]

C. v=k[H₂][NO]

D. $v = k[H_2]^2 [NO$

E. $v = k[H_2]$ [NO]



Option dapat di batalkan, dengan cara double click opsi yang sudah terpilih. Dan pilih opsi lainna dengan satu kali klik









Keterangan materi/bab soal

Waktu. Apabila waktu habis langsung paksa close

Nomor Soal

Soal satu-satu, dapat. PDF yang dapat di pecah2 dengan tampilan persoal. Satu soal satu soal

Opsi jawaban yang dapat dipilih. Ada effect innershadow kalau di klik

Swipe kanan untukpindah soal



Keterangan benar salah. Pada dashboard upload csv kunci jawaban per paket pos test

Jumlah poin. Di set sama bobot presentasi per 100%

Button mengacu pada menu Rapor



Masing-masing button mengarah ke kategori soal

beberapa file

berikut....

DAFTAR DENGAN KODE

DAFTAR TEMAN PIKMA

MASUKAN KODE

Daftar dengan kode masuk ke link teman Pikma

Daftar Teman Pikma masuk langsung ke link bayar

Button mengarah ke isian kode

◀ TO UTBK 722

KETENTUAN TEST

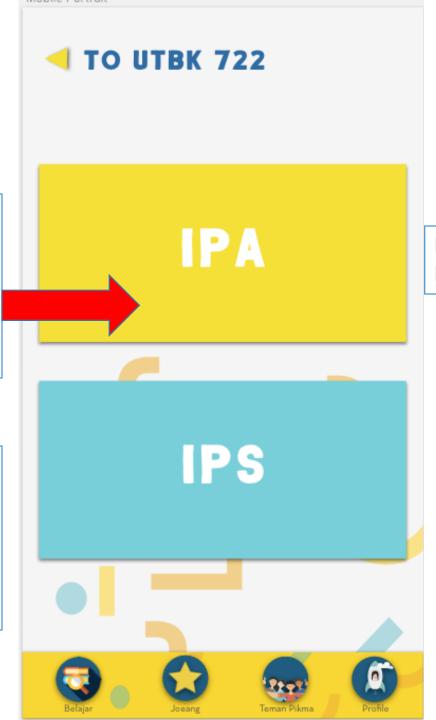
Evaluasi belajar kamu dengan soal pilihan terbaik per materi. Evaluasi belajar kamu dengan soal pilihan terbaik per materi.





Button Mulai baru aktif setelah peserta mengCheklist "Ya Saya Mengerti"

Button Mulai baru aktif setelah peserta mengCheklist "Ya Saya Mengerti"



Memilih kategori IPA dan IPS



Hanya terbuka satu jenis soal. Soal TKAterbuka apabila soal TPS sudah dikerjakan.

Terdapat keterangan (jumlah soal yang telah dikerjakan/jumla h soal keseluruhan)



Keterangan waktu. Hitung mundur.

Data berikut diperoleh dari reaksi antara hidrogen dan nitrogen oksida pada suhu 700 °C: $2H_{\bullet}(\sigma) + 2NO(\sigma) \longrightarrow 2H_{\bullet}O(\sigma) + N_{\bullet}(\sigma)$

Perc.	[H ₂]	[NO]	Laju (Mdet
1	0,0100	0,0250	2,4 x 10 ⁻⁶
2	0,0050	0,0250	1,2 x 10 ⁻⁶
3	0,0100	0,0125	0,6 x 10 ⁻⁶

Hukum / rumus laju reaksinya adalah...

- A. $v = k[H_2]$ [NO] B. $v = k[H_3]$ [NO]

- D. $v = k[H_2]^2[NO]^2$



Paksa close saat waktu sudah habis

Memilih opsi dengan klik. Dapat dibatalkan dengan double klik.

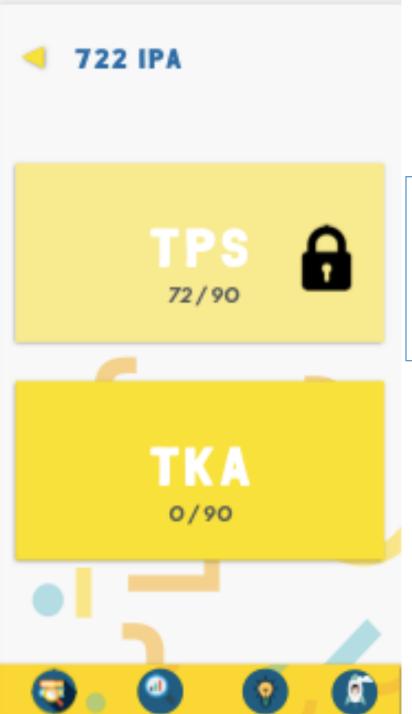
Swipe untuk pindah soal



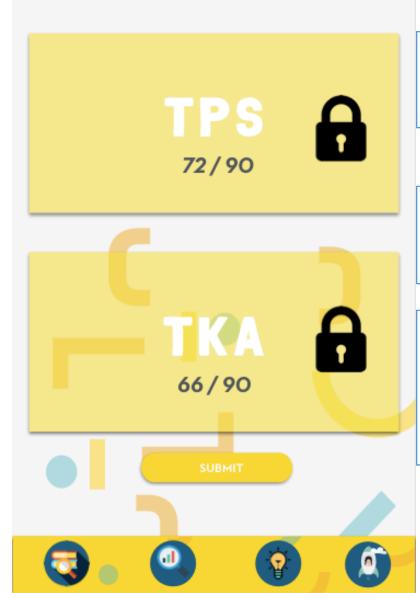








Apabila TPS selesai.
Langsung terbuka TKA. Klik button untuk masuk ke soal



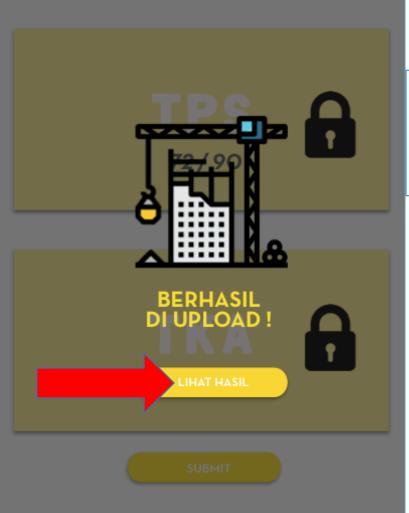
722 IPA

Langsung close apabila waktu habis.

Muncul button submit untuk memroses nilai

Pada dashboard dapat diisikan score benar, dan salah per mata pelajaran.

722 IPA



Pop up loading, pemrosesan nilai dan button lihat hasil.











Button Bank Soal



Kumpulan soalsoal.

Satu button terhubung dengan satu file PDF langsung



KUMPULAN SOAL UJIAN MASUK PERGURUAN TINGGI NEGERI

SOAL KIMIA UMPTN 1999 - 2009

SNMPTN 2009

Unsur yang mempunyai diagram elektron valensi pada keadaan dasar seperti berikut adalah

SNMPTN 2009

Dhorahai A. F. Si, S. Xu. Pasangan sanyawa yang mengikuti ataran oktot adalah ...

A. SF, dan XeF,

B. 10% day 50%

 SF₁-dm SF₂ D. Sifydan Xefy

E. 10% day 5%,

Sustu sonyowa hidrokurbon C.J.E.(g) dibukur socara sompuma dangan oksigon berlebih sehingga menghasilkan 264 g CO; (M, = 44) dan 54 g H.O. Rumus molekul yang mungkin bagi hidrokarbon tersebut adalah

B. Calle

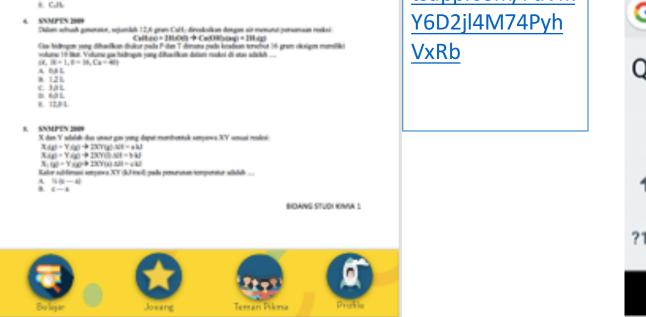
C. C.H.,

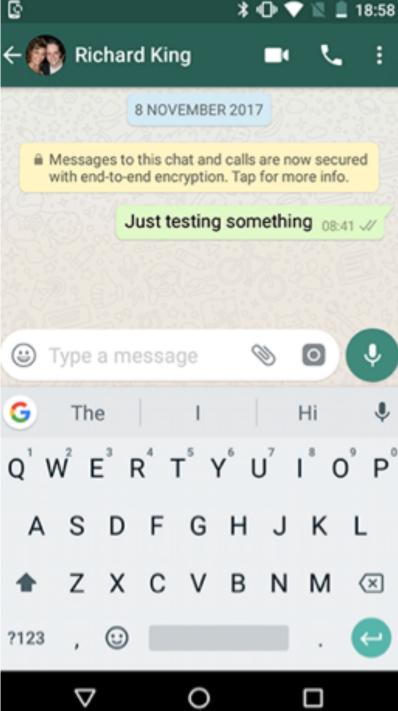
D. C. R.

Soal PDF

Button ajukan konsul terhubung ke WhatsApp Grup

https://chat.wha tsapp.com/FdVIk







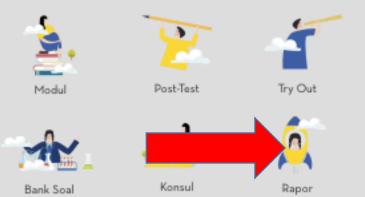












Button Rapor



TO UTBK

Kode 721

Benar : 40 Salah : 32

Score : 420

TO UTBK

Kode 722

Benar : 40 Salah : 32

Score : 420

Terdapat grafik untuk meringkat peningkatan nilai-nilai khusus perkategori UTBK-UN_Psikotest

Terdapat histori pengerjaan soal2, termasuk soal psikotest

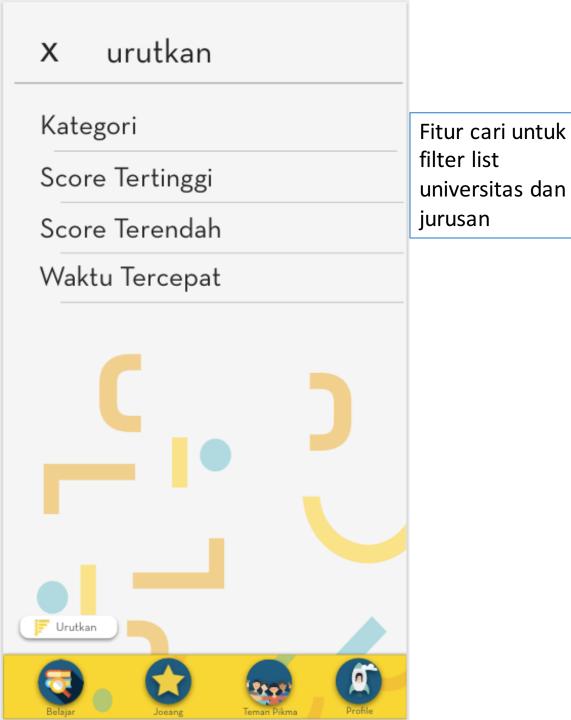


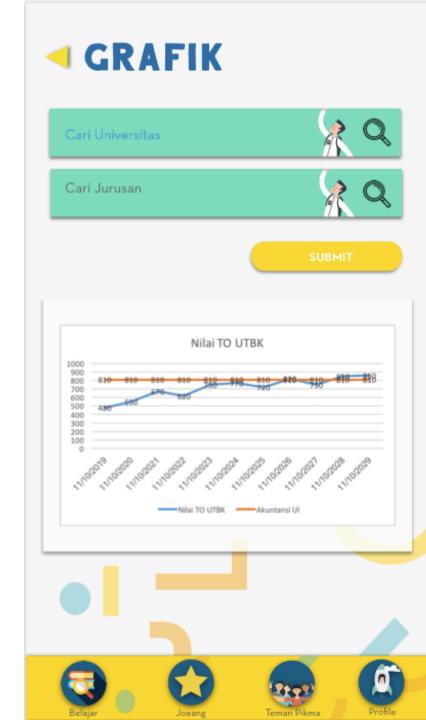












Fitur cari untuk filter list universitas dan jurusan

Submit untuk memasukan data score sebagai data grafik

Tampilan grafik. Menyesuaikan data masukan dari riwayat try out

▼ RAPOT UTBK 722



SCORE

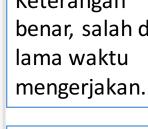
592

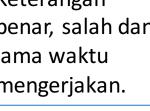
Keterangan benar, salah dan

Button pembahsan link ke pokok detail

Score total dari masing-masing ujian

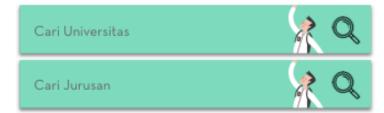
Button untuk memilih program studi







▼ RAPOT UTBK 722



Fitur cari untuk filter univeritas dan jurusan

List jurusan univeritas

Dashboard upload excel-csv

Pendidikan Dokter

Universitas Syah Kuala

Pendidikan Dokter



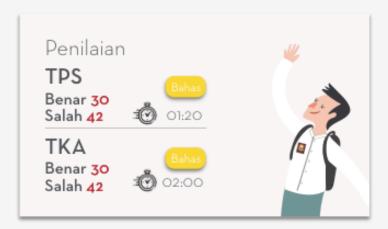








▼ RAPOT UTBK 722















Muncul pilihan jurusan

Submit untuk memroses standar score univ pilihan dengan perolehan score test

▼ RAPOT UTBK 722





Tidak Lulus kurang 291

Tidak Lulus kurang 91

Rek. Univ & Jurusan Lulus

Ambil Test Lagi!





Keterangan lulus/tidak lulus score terhadap pilihan univ

Muncul button rekomendasi univ, yakni list univ.jurusan yang berada dibawah score test

Ambil test Lagi link ke Try Out





Pendidikan Dokter

Universitas Syah Kuala

list univ.jurusan yang berada dibawah score test



Sesuai Univ Pil 1

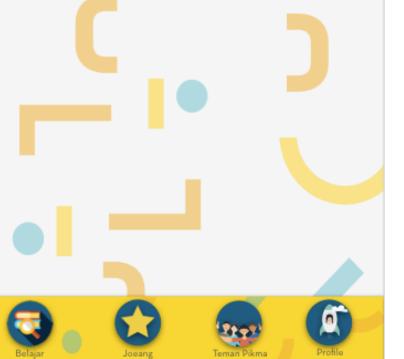
Sesuai Univ Pil 2

Sesuai Jurusan Pil 1

Sesuai Jurusan Pil 2

Tampilan Semua

Sort untuk filter sesuai univ dan jurusan pilihan



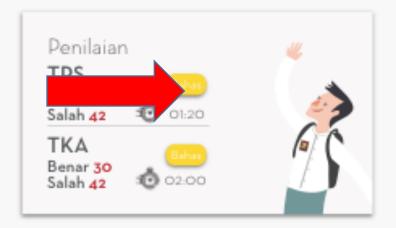








▼ RAPOT UTBK 722

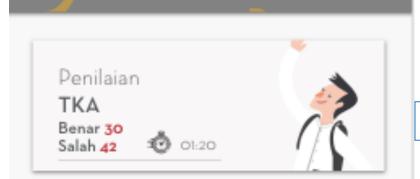


Masuk ke pembahasan





Muncul keterangan lulus



▼ RAPOT UTBK 722

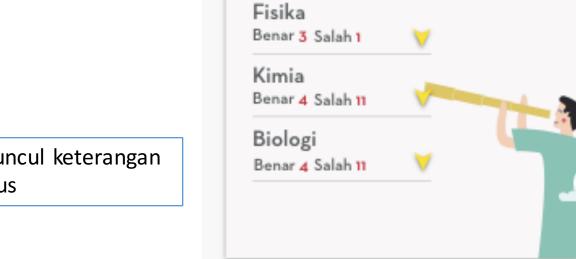
Matematika IPA

Benar 7 Salah 8

Per kategori. TKA

Penjabaran benar salah per pelajaran

Button panah kebawah untuk penjelasan detail ke per materi













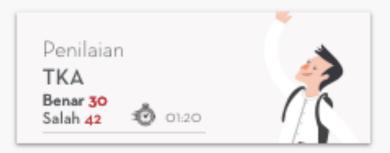








▼ RAPOT UTBK 722



Matematika IPA

Benar 7 Salah 8



Detail per materi. Dan keterangan benar salah.

Permateri dapat di klik dan menuju ke laman soal















Soal. Swipe untuk pindah soal.

Data berikut diperoleh dari reaksi antara hidrogen dan nitrogen oksida pada suhu 700 °C: $2H_{-}(a) + 2N(V(a) -> 2H_{-}(V(a) + N_{-}(a))$

Perc.	[H ₂]	[NO]	Laju (Mdet
1	0,0100	0,0250	2,4 x 10 ⁻⁶
2	0,0050	0,0250	1,2 x 10 ⁻⁶
3	0,0100	0,0125	0,6 x 10 ⁻⁶

Hukum / rumus laju reaksinya adalah...

A. v = k[H₂] [NO] B. v = k[H₂] [NO] C. v = k[H₃] [NO]

D. $v = k[H_2]^2 [NO]^2$

E. $v = k[H_2][NO]^3$





Jawaban yang benar

Pembahasan

Pembahasan

Jadi

4x4 V OlasOasa. Penerima Beasiswa Karya Salemba

Penerima Beasiswa Sumitomo

Penerima Beasiswa Alumni FISIP UI Program Kreativitas Mahasiswa -M Terpilih UI 2014 Program Wirausaha Mahasiswa Terpilih UI 2015 Juara 1 Indonesia Innovation & Entrepreneurship-

Exhibition 2015

Juara Favorit Indonesia Innovation &

Entrepreneurship

Exhibition 2015

108 Inovasi Terpilih Indonesia (2016)

Program Wirausaha Mahasiswa Terpilih UI 2016















"Orang yang berbakat akan kalah sama orang yang berusaha" mari mulai perjuangan

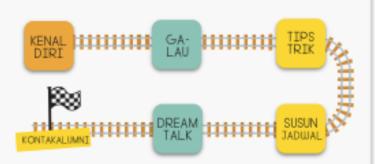


#ceritaalumni



Perjuangan anak petani untuk masuk Universitas Indonesia!

Button ceritaalumni













Tips & Trik Belajar Cerita Alumni Pikma & Aplikasi



Cari Topik Fitur cari untuk 🥻 filter konten



Perjuangan anak petani untuk masuk Universitas Indonesia! Amar. Khoerul Umam



Perjuangan anak petani untuk masuk Universitas Indonesia!

Amar Khperul Umam Link ke artikel sesuai



judul Perjuangan anak petani untuk masuk Universitas Indonesia!

Amar. Khoerul Umam



Perjuangan anak petani untuk masuk Universitas Indonesia!

Amar. Khoerul Umam



Perjuangan anak petani untuk masuk Universitas Indonesia!

Amar. Khoerul Umam







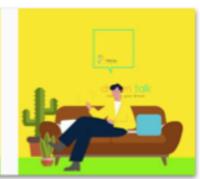




Perjuangan anak petani untuk masuk Universitas Indonesia!

8 November 2019





Setiap dari kita selalu ingin makan sate tusuk tapi tidak setiap dari kita ingin makan tusuknya. Setiap dari kita selalu ingin makan sate tusuk tapi tidak setiap dari kita ingin makan tusuknya. Setiap dari kita selalu ingin makan sate tusuk tapi tidak setiap dari kita ingin makan tusuknya. Setiap dari kita selalu ingin makan sate tusuk

Tapi tidak setiap dari kita ingin makan tusuknya. Setiap dari kita selalu ingin makan sate tusuk tapi tidak setiap dari kita ingin makan tusuknya. Setiap dari kita selalu ingin makan sate tusuk tapi tidak setiap dari kita ingin makan tusuknya. Itulap ovekida nashariemakan sate tusuk tapi tidak setiap dari kita ingin makan tusuknya. Setiap dari kita selalu ingin makan sate tusuk tapi tidak setiap dari kita ingin makan tusuknya. Setiap dari kita selalu ingin makan sate tusuk tani tidak sotian dari kita ingin makan tusuknya. Setiap d ingin makan sate tusuk tapi tidak setiap dari kita ingin makan tusuknya.





Image



Image

#ceritaalumni



Perjuangan anak petani untuk masuk Universitas Indonesia! Link artikel cerita alumni

Icon-Button Menu Utama

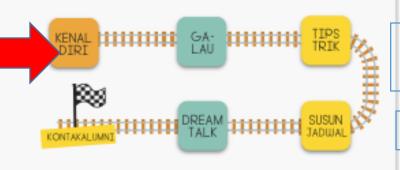
Button kenal diri



APA HASIL TEST KAMU?



https://www.16personalities.com/id





















KAMU ADALAH SEORANG ESTP THE MARKETER PDF

Kamu itu

- Bersahabat, mudah menyesuaikan diri dan cepat bertindak
- 'Pelaksana', fokus pada hasil yang nyata
- Hidup untuk saat ini dan sekarang, berani mengambil resiko dalam waktu singkat
- Tidak sabar menghadapi penjelasan yang panjang lebar dan teoritis
- Sangat loyal pada kelompoknya, namun tidak begitu peduli pada aturan jika sedang ingin melakukan sesuatu
- Pandai bergaul dan bersosialisasi.

Kekuatan

- Mampu bernegosiasi dan mencari kompromi agar aktivitas bisa berjalan.
- Mewujudkan sesuatu dan membuat suasana kerja menjadi hidup.
- Menggunakan pendekatan yang realistis



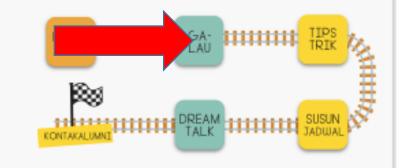




#ceritaalumni



Perjuangan anak petani untuk masuk Universitas Indonesia!



Button galau











Bingung Kuliah Keluarga, Teman dan Cinta Tips & Trik Belajar Cer





Pertanyaan yang sering diajukan

Kira-kira saya cocoknya masuk apa ya?



Saya terjebak di IPA, mampukah ke IPS?



Saya gak tau punya bakat dan minat apa



Pilih Universitas atau Jurusan duluan ya?



Saya perempuan, mending dalam kota aja?



Bisa gak ya saya tembus jurusan kuliah itu?



Konsep FAQ

Tab untuk pindah sesuai topik

Fitur cari untuk filter konten

List pertanyaan yang sering ditanyakan

Panah kebawah untuk melihat jawaban



Bingung Kuliah Keluarga, Teman dan Cinta Tips & Trik Belajar Cer



Tanyakan masalahmu ...



Pertanyaan yang sering diajukan

Kira-kira saya cocoknya masuk apa ya?



Panas ke atas untuk

menarik kembali

Kalau saya jadi kamu mending gitu. Kalau . adi kamu mending gitu. Kalau saya jadi kamu mending gitu. Kalau

Kalau saya jadi kamu mending gitu. ya jadi kamu mending gitu. Kalau saya jadi kamu mending gitu. Kalau saya jadi 1. ya jadi kamu mending gitu. Kalau saya jadi kamu mending gitu. Kalau saya

Saya terjebak di IPA, mampukah ke IPS?



Saya gak tau punya bakat dan minat apa



Pilih Universitas atau Jurusan duluan ya?



















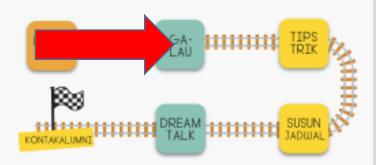




#ceritaalumni



Perjuangan anak petani untuk masuk Universitas Indonesia!

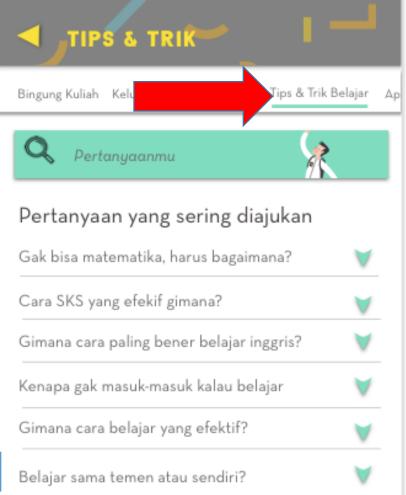












Button galau











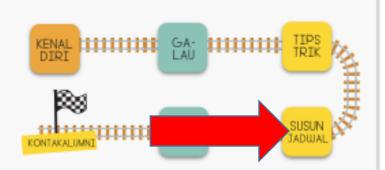




#ceritaalumni



Perjuangan anak petani untuk masuk Universitas Indonesia!











Button Susun

Jadwal





re thinkin Template

"Kunci kesuksesan belajar adalah konsistensi. Mulai serius dan jadwalkan belajar rutin"

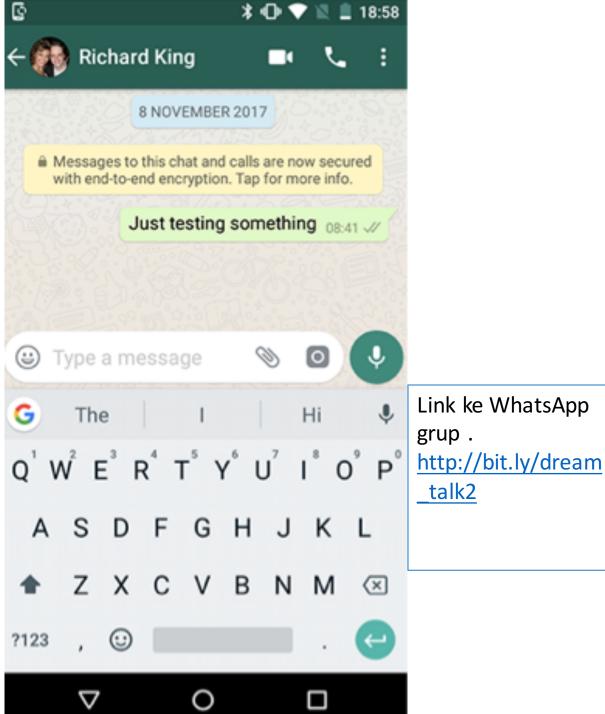
Image



Link calender ke

https://calendar.goo gle.com/calendar/e mbed?src=100tahun .id_85c9ifc511bclevc vo1m2cm6dg%40gr oup.calendar.google .com&ctz=America% 2FNew_York





<u>talk2</u>



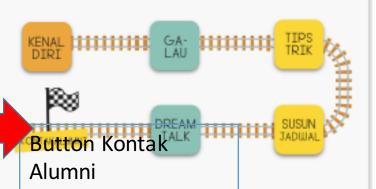




#ceritaalumni



Perjuangan anak petani untuk masuk Universitas Indonesia!











KONTAK ALUMNI



Cari Kakak



Kak Amar, Alumni UI 2010, Direktur HUDEV UI

Kak Amar adalah anak petani dengan kemampuan ekonomi seadanya. Eks-Ketua OSIS SMAN 2 Tasik ini berhasil mewujudkan mimpi masuk UI dengan beasiswa bidikmisi dan Etos



Kak Dara, Alumni UI 2013, Politisi PSI

Kak Amar adalah anak petani dengan kemampuan ekonomi seadanya. Eks-Ketua OSIS SMAN 2 Tasik ini berhasil mewujudkan mimpi masuk UI dengan beasiswa bidikmisi dan Etos



Kak Dara, Alumni UI 2013, Politisi PSI

Kak Amar adalah anak petani dengan kemampuan ekonomi seadanya. Eks-Ketua OSIS SMAN 2 Tasik ini berhasil mewujudkan mimpi masuk UI dengan beasiswa bidikmisi dan Etos



Kak Dara, Alumni UI 2013, Politisi PSI

Kak Amar adalah anak petani dengan kemampuan ekonomi Eks-Ketua OSIS SMAN 2 Tasik ini berhasil mewujudkan mirr Ul dengan beasiswa bidikmisi dan Etos

Hubungkan ke Whatsapp bersangkutan

Kak Dara, Alumni UI 2013, Politisi PSI

Kak Amar adalah anak petani dengan kemampuan ekonomi seadanya.

Eks-Ketua OSIS SMAN 2 Tasik ini berhasil mewujudkan mimpi masuk

UI dengan beasiswa bidikmisi dan Etos

Hanya Respon Pukul 19.00 - 21.00)

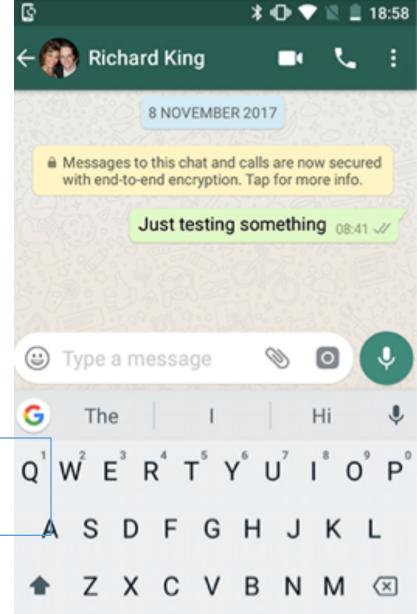
Notes pop up.
Attention



















JoeangBareng/Teman Pikma Premium



KEJAR!

Jenis-jenis Pake

5 paket Tryout, Akses pembahasan soal, dan akses konsultasi online (2 bulan)

RP 150.000,00



TRY OUT UI!

Special try out UI, serempak!

Button beli link ke

RP 15.000,00

next page (

TRY OUT ITB!

Special try out ITB, serempak!



RP 15.000,00







TRY OUT UI!

Special try out UI, serempak!



RP 15.000.00

Harga Rp. 15.000
Kode Unik 523
Total Rp. 15.523

Transfer sejumlah total pembayaran (harga + kode unik). Kode unik sangat penting untuk menjadi identitas kamu. Bukti transfer harus di screenshot atau di foto sebagai bukti bayar. Klik tombol konfirmasi jika sudah melakukan pembayaran.

Metode Pembayaran



BNI 039 836 8550 a.n Muhammad Delly Permana



OVO 082238 2020 43 a.n Muhammad Delly Permana



GO-Pay 082238 2020 43 a.n Muhammad Delly Permana

Top-Up OVO Di Alfamart



Metode Pembayaran



BNI 039 836 8550 a.n Muhammad Delly Permana



OVO 082238 2020 43 a.n Muhammad Delly Permana

Nomor dan id sesuai



GO-Pay 082238 2020 43 a.n Muhammad Delly Permana



Top-Up OVO Di Alfamart 082238 2020 43 a.n Muhammad Delly Permana



Top-Up OVO Di Indomaret 082238 2020 43 a.n Muhammad Delly Permana

Link konfirmasi ke

whatsapp

https://chat.whatsapp

.com/EWA4YBNEBn2F

9xV6727sgB







