

# User Story

## M-chemistry

### Sinopsis Aplikasi

Aplikasi ini adalah aplikasi semacam e-book. User akan disajikan beberapa pilihan 3 menu dan dapat dibuka satu persatu sesuai keinginan. Setelah memilih maka user akan mengetahui macam materi fisika untuk dipelajari, cara belajar yang efektif, pertanyaan seputar materi fisika dan video praktikum tentang percobaan-percobaan kimia. Maksud dibentuk aplikasi ini yaitu untuk mempermudah para siswa sekolah khususnya SMK dalam belajar kimia dengan cara menyenangkan. Materi-materi pelajaran kimia pada bab-bab tertentu sangatlah tepat memanfaatkan aplikasi ini karena aplikasi ini dapat disisipkan dalam media pembelajaran kimia. Siapapun harus mencoba aplikasi ini agar tertarik dalam belajar pelajaran kimia.

### Manfaat :

- Memudahkan dalam belajar kimia
- Menambah wawasan mengenai kimia

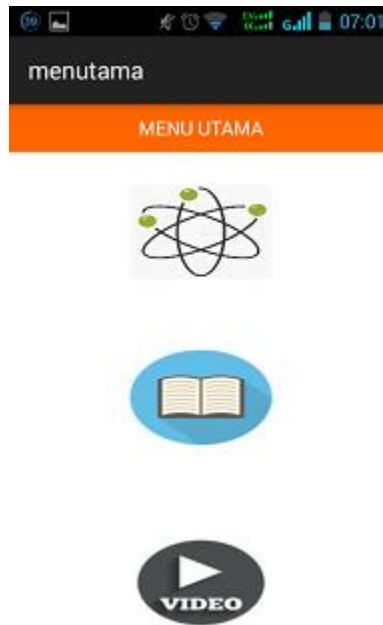
### Pengguna

- Siswa/siswi SMK kelas 10

## Tampilan Awal



## Tampilan Beranda



Home memiliki 3 image yaitu Materi kimia, Latihan soal dan Video Praktikum. Ketika memilih image Materi kimia maka user akan ditampilkan beberapa materi kimia. User akan ditampilkan lagi secara detail tentang materi kimia yang dipilih.

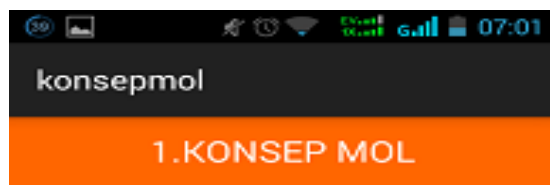
Sedangkan fungsi image Soal yaitu user diharuskan mengisi latihan-latihan soal yang ada dan image Video akan menampilkan video praktikum materi kimia yang di alamatkan ke web youtube.

## Tampilan Materi

Setelah klik Materi kimia maka akan muncul fitur pemilihan beberapa materi fisika, disini user hanya memilih materi yang ingin dipelajari saja.

Pemilihan tersebut menggunakan button yang jika di klik salah satunya akan memunculkan screen lain.





Satuan jumlah zat dalam ilmu kimia disebut dengan mol. Satu mol zat mengandung partikel yang jumlahnya sama dengan jumlah partikel dalam 12 gram C-12, yaitu  $6,02 \times 10^{23}$  partikel. Jumlah partikel ini disebut sebagai bilangan Avogadro. Partikel zat dapat berupa atom, molekul, atau ion. Berikut dibawah ini rumus dari konsep mol dan perhitungannya



Misalnya: 1. 1 mol unsur Na mengandung  $6,02 \times 10^{23}$  atom Na. 2. 1 mol senyawa air mengandung  $6,02 \times 10^{23}$  molekul air. 3. 1 mol senyawa ion NaCl mengandung  $6,02 \times 10^{23}$  ion  $\text{Na}^+$  dan  $6,02 \times 10^{23}$  ion  $\text{Cl}^-$ . Hubungan Mol dengan Jumlah Partikel Hubungan mol dengan jumlah partikel dapat dirumuskan kuantitas (dalam mol) = jumlah partikel /  $N_A$  atau jumlah partikel = mol x  $N_A$  Contoh soal: Suatu sampel mengandung  $1,505 \times 10^{23}$  molekul  $\text{Cl}_2$ .

Misalkan user memilih materi “Konsep Mol” dan akan muncul tampilan tentang materi Konsep Mol.

## Tampilan Kuis



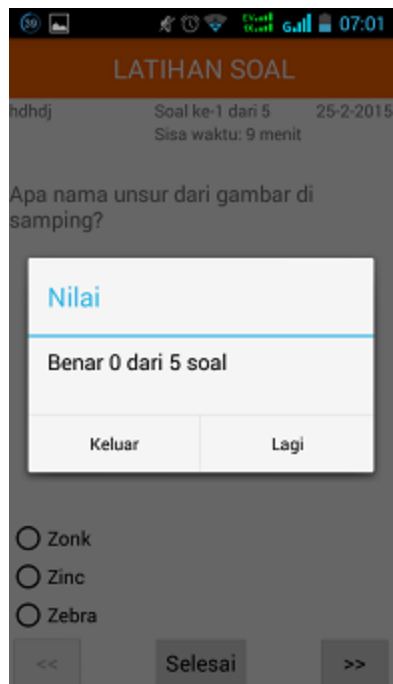
Di fitur ini user diberikan latihan-latihan soal seputar materi kimia sebelum masuk ke kuis isikan terlebih dahulu nama user seperti pada gambar disamping.



Apa nama unsur dari gambar di samping?



- ☐ Zonk
- ☐ Zinc
- ☐ Zebra



Setelah selesai mengisi nama user akan muncul screen menjawab kuis lalu jawablah semua kuis yang disediakan dan jawablah dengan benar

Jika user menjawab semua kuis dengan benar atau salah akan muncul review nilai yang menyatakan jawaban user benar semua atau salah semua seperti pada gambar

# Tampilan Video Praktik



Pada image terakhir yaitu menu Video Praktikum akan ditampilkan beberapa materi kimia yang bisa user lihat video praktiknya misalnya jika user ingin melihat video praktik “Konsep mol” klik saja button Teori Atom tetapi dengan syarat harus ada koneksi internet agar dapat melihat videonya



Dan akan muncul tampilan seperti pada gambar jika tampilan seperti pada gambar berarti jaringan internetnya belum dikoneksikan jika sudah tampilan akan langsung masuk ke web Youtube.



## **Data Diri**

Nama : Titis Setyaningrum  
Email : tissetya@gmail.com  
Github : titissetyan  
Absen : 31