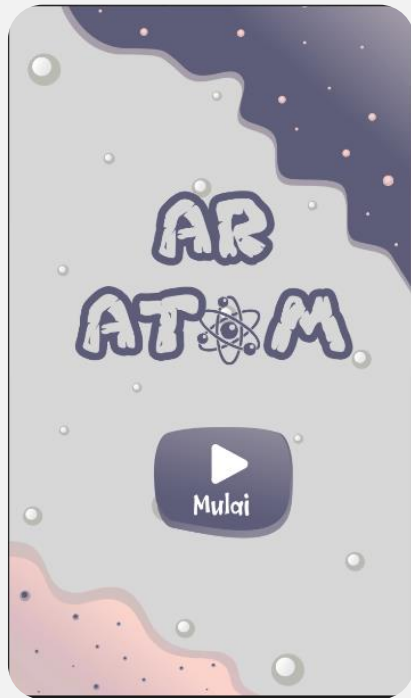




PRODUK



Dapat diakses pada :

https://drive.google.com/drive/folders/1QrYH_SEwjOCWmaMz0e_MUPuUP7uB_TV5



NEXT

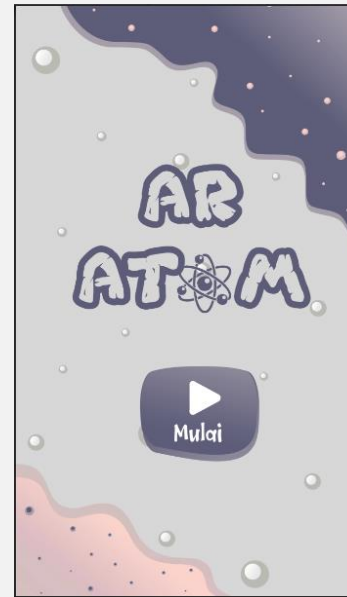




1. *Splash Screen*



2. Halaman Awal





3. Halaman Main Menu



Terdiri dari tampilan menu:

1. Petunjuk
2. Kompetensi
3. Materi
4. AR kamera
5. Kuis
6. Pengembang
7. Keluar





4. Menu Petunjuk

PETUNJUK ✕

1. Silahkan download aplikasi ARtom (Augmented Reality Atom) Install dan jalankan aplikasi ARtom pada smartphone
2. Klik mulai pada tampilan utama untuk melanjutkan ke menu utama aplikasi
3. Materi pada menu materi dapat dilihat dengan cara discroll ke bawah dan atas.
4. Silakan scan barcode AR ditempat yang terang, apabila model 3D tidak berubah silakan arahkan kamera ke arah lain kemudian arahkan ke barcode lagi.
5. Kuis tidak dibatasi waktu, silakan dikerjakan dengan teliti dan hati-hati.

5. Menu Kompetensi

Kompetensi Inti

Kompetensi Dasar

Indikator Pembelajaran

Kembali

KOMPETENSI INTI

1. **Kompetensi Sikap Spiritual**
Menghayati dan mengamalkan ajaran agama yang dianutnya.
2. **Kompetensi Sikap Sosial**
Menunjukkan perilaku jujur, disiplin, tanggung jawab, peduli (gotong royong, kerja sama, toleran, damai), santun, responsif, dan proaktif sebagai bagian dari solusi atas berbagai permasalahan dalam berinteraksi secara efektif dengan lingkungan sosial dan alam serta menempatkan diri sebagai cerminan bangsa dalam pergaulan dunia.

Kembali

KOMPETENSI DASAR

- 3.2. Menganalisis perkembangan model atom dari model atom Dalton, Thomson, Rutherford, Bohr, dan Mekanika Gelombang.
- 4.2. Menjelaskan fenomena alam atau hasil percobaan menggunakan model atom.

Kembali





PRODUK

6. Menu Materi

Perkembangan Atom

Struktur Atom

Nomor Atom & Massa

Dalton

Thomson

Rutherford

Niels Bohr

Mekanika Kuantum


John Dalton

Pada tahun 1802 John Dalton melakukan percobaan untuk menunjang pertumbuhan pengertian tentang atom, dimana Dalton mencoba menerangkan reaksi- reaksi kimia antara zat- zat.


Model Atom Dalton

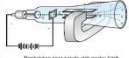
Kembali

Elektron

Proton

Neutron

Penemuan Elektron



Percobaan Tabung Sinar Katoda

Elektron ditemukan menggunakan percobaan tabung sinar katoda, berupa tabung kaca yang sebagian besar udaranya sudah disedot keluar. Ketika dua lempeng logam dihubungkan dengan sumber tegangan tinggi, lempeng yang bermuatan negatif, disebut katoda, memancarkan sinar yang tidak terlihat. Sinar katoda ini tertarik ke lempeng bermuatan positif yang

Kembali

Nomor Atom

Menyatakan jumlah proton yang terdapat di dalam inti atom. Pada atom netral, proton sama dengan banyak elektron. Dilambangkan dengan Z
($Z = \text{nomor atom} = \text{jumlah proton} = \text{jumlah elektron}$).

Nomor Massa

Menyatakan jumlah proton dan neutron di dalam inti atom. Dilambangkan dengan A.

A X A = nomor massa (p + n)
 Z X Z = nomor atom/ jumlah proton/ jumlah elektron (p = e)
X = lambang atom/ unsur

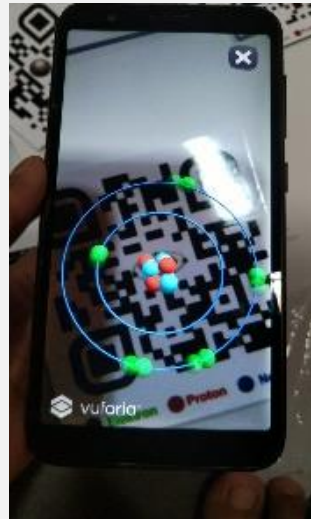
Contoh

$^{23}_{11}\text{Na}$ A (nomor massa) = 23
 Z (nomor atom) = 11
 Proton/ elektron = 11
 Neutron = 23 - 11 = 12



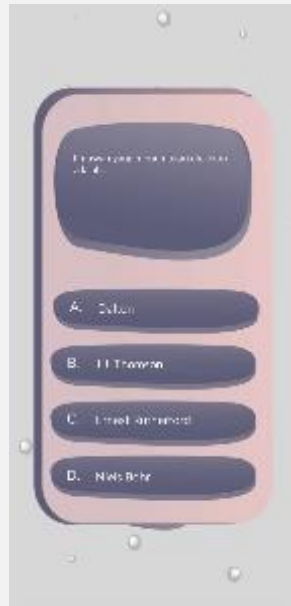


7. Menu AR Kamera





8. Menu Kuis





9. Menu Pengembang



Kartu Marker

