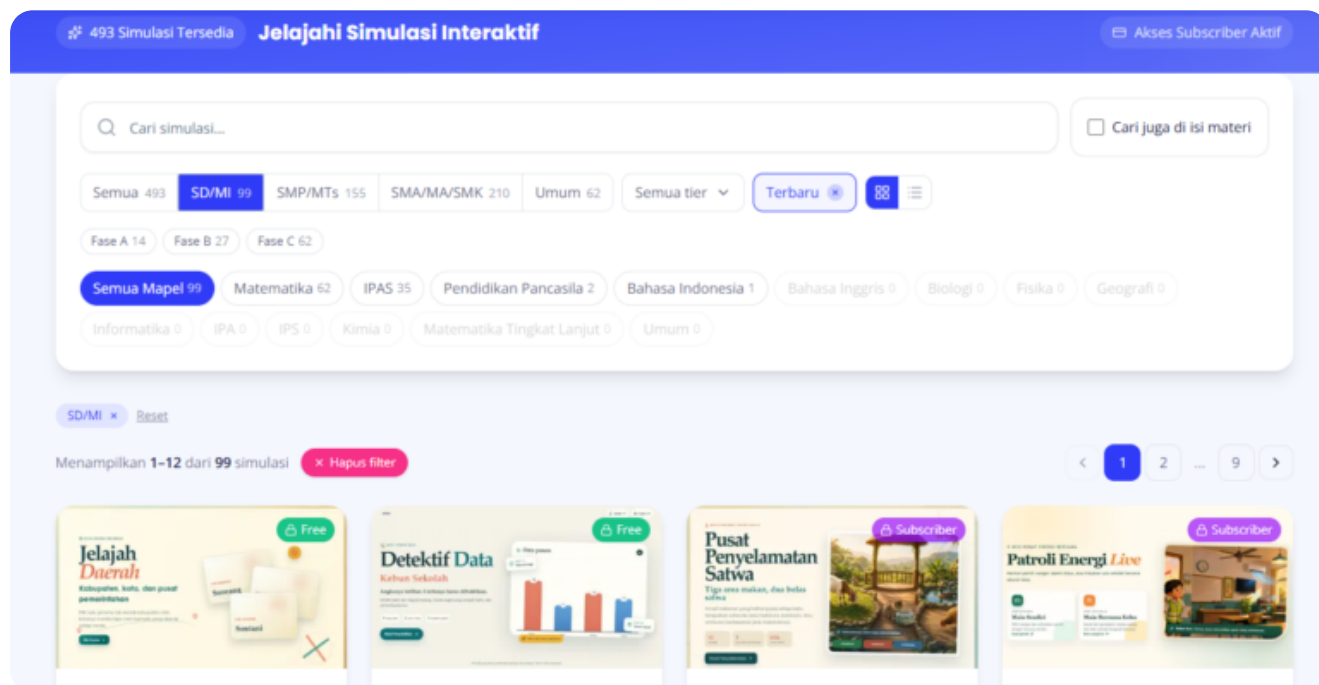


Upgrade SimuKonsep, 03-08-2026

3 Agustus 2026 • Simulasi

Setelah cukup lama kita menggunakan model lama untuk filter simulasi, model 3d, dan materi. Kita hari ini berpindah ke model baru yang lebih sesuai dengan kebutuhan teman-teman. Dengan mengikuti struktur sekolah di kurikulum merdeka. Awal: Di screenshot di atas, SimuKonsep filteringnya menggunakan mapel yang sudah didefine di awal, dan pembagian antara IPA, IPAS, Matematika, Fisika, [...]



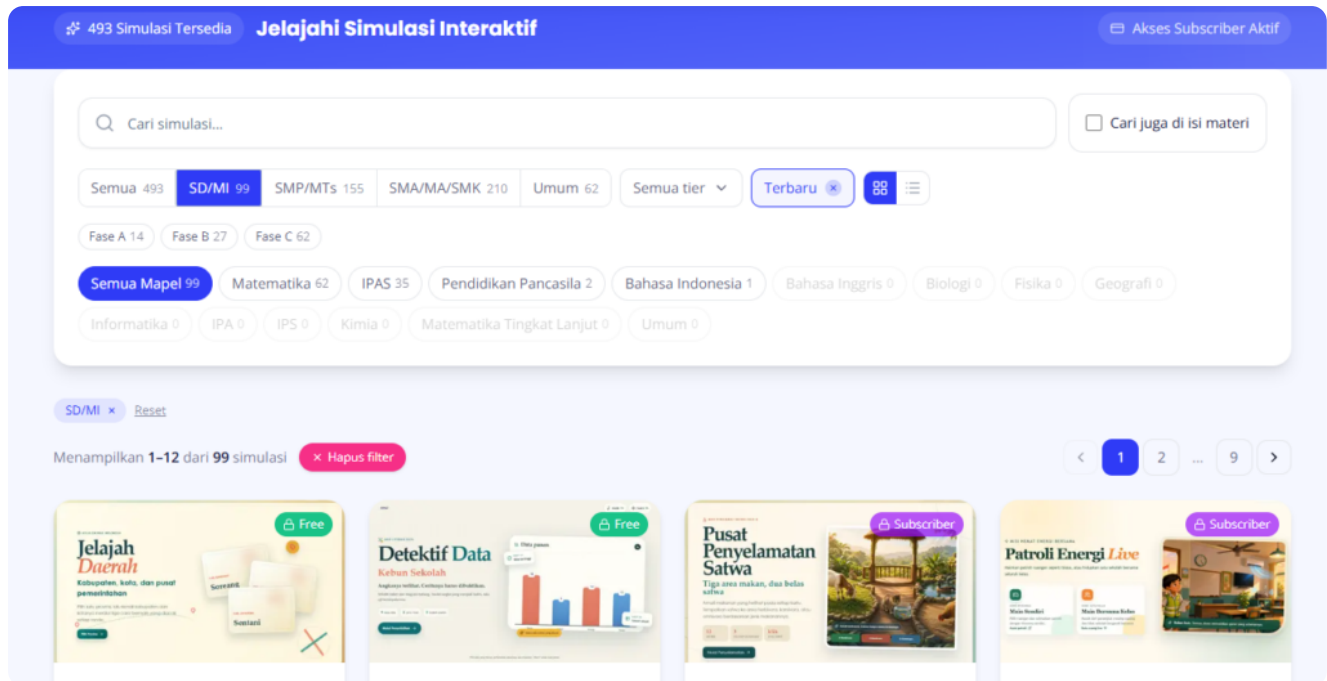
Setelah cukup lama kita menggunakan model lama untuk filter simulasi, model 3d, dan materi. Kita hari ini berpindah ke model baru yang lebih sesuai dengan kebutuhan teman-teman. Dengan mengikuti struktur sekolah di **kurikulum merdeka**.

Awal:

The screenshot shows the SimuKonsep website interface. At the top, there is a navigation bar with links: Simulasi, Model 3D, Materi, Kurikulum, Artikel, Bank Soal, and Paket. A search bar is on the right with the text 'Cari simulasi...' and a checkbox for 'Cari juga di isi materi'. Below the navigation bar, there is a blue banner with the text '531 Simulasi Tersedia Jelajahi Simulasi Interaktif' and a button 'Akses Subscriber Aktif'. The main content area shows a grid of simulation cards. The cards are filtered by 'Semua Mapel' and 'Semua tier'. The grid displays 8 simulation cards with titles like 'Gerak Parabola dengan...', 'Gelombang Air, Bunyi,...', 'Elektrolisis', 'Deret Volta', 'Bilangan Oksidasi', 'Bandul pada Sudut Besar', 'Studio Tebak Kata', and 'Studio Susun Teks'. Each card has a 'Subscriber' button and a 'Cari juga di isi materi' checkbox.

Di screenshot di atas, SimuKonsep filter-nya menggunakan mapel yang sudah didefinisikan di awal, dan pembagian antara IPA, IPAS, Matematika, Fisika, Kimia, Biologi dan yang lain. Masih belum presisi.

Sekarang kita menggunakan model baru jadi seperti ini:



Semoga update ini akan memudahkan teman-teman dalam menggunakan sistem **SimuKonsep**. Tapi ada hal yang tadinya tidak terlihat, jadi terlihat. Yaitu ada cukup banyak konten yang sebenarnya sesuai dengan kategori tertentu. Tapi belum dikoneksikan. Tugas kami next iterate.

Selain itu, untuk halaman preview simulasi. Yang tadinya tertutup buat non subscriber / member. Saat ini dibuka untuk melihat previewnya. Kenapa? supaya memudahkan pengguna dalam melihat isi contentnya.

Kimia

Elektrolisis

Lima sel elektrolisis yang sengaja dipilih agar saling membandingkan: larutan CuSO_4 dengan elektrode karbon, larutan KI , lelehan NaCl , larutan NaCl , dan penyepuhan sendok besi dengan anode perak. Alirkan arus lalu amati ion bergerak menuju elektrode berlawanan muatan, gelembung gas naik, endapan logam menebal, dan batang anode aktif justru menipis. Tiap sel menampilkan persamaan reaksi di katode dan anode berikut alasan pemilihannya, sementara daftar aturan elektrode menyala pada butir yang sedang berlaku. Pasangan lelehan NaCl dengan larutan NaCl memperlihatkan langsung bahwa kehadiran air mengubah hasil katode dari logam natrium menjadi gas hidrogen. Panel hitungan menampilkan muatan, mol elektron, mol hasil, massa, dan volume gas pada keadaan standar, dilengkapi grafik massa terhadap muatan yang selalu berupa garis lurus melewati titik nol serta latihan hitungan Faraday dengan pembahasan lima langkah.

< Katalog

Admin

▶ Simulasi

📄 LKPD

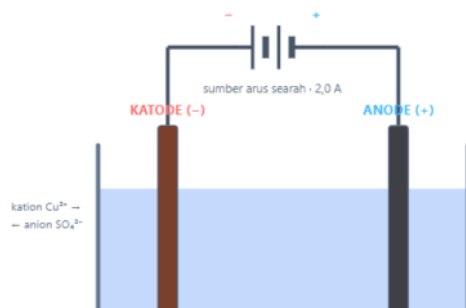
📖 Teori

📄 Soal

Elektrolisis

Alirkan arus ke dalam lima jenis sel, ramalkan zat yang muncul di tiap elektrode, lalu hitung hasilnya dengan hukum Faraday.

SEL ELEKTROLISIS



○ Cara Penggunaan

- 1 Pilih salah satu dari lima sel elektrolisis yang tersedia.
- 2 Baca persamaan reaksi katode dan anode beserta alasan pemilihannya.
- 3 Perhatikan butir aturan elektrode yang menyala untuk sel tersebut.
- 4 Atur besar arus lalu tekan tombol alirkan arus.
- 5 Amati gelembung gas, endapan yang menebal, atau anode yang menipis.
- 6 Bandingkan hasil hitungan Faraday dan kerjakan latihan di panel bawah.

🕒 Tentang Simulasi

Lima sel elektrolisis yang sengaja dipilih agar saling membandingkan: larutan CuSO_4 dengan elektrode karbon, larutan KI , lelehan NaCl , larutan NaCl , dan penyepuhan sendok besi dengan anode perak. Alirkan arus lalu amati ion bergerak menuju elektrode berlawanan muatan, gelembung gas naik, endapan logam menebal, dan batang anode aktif justru menipis. Tiap sel menampilkan persamaan reaksi di katode dan anode berikut alasan pemilihannya, sementara daftar aturan elektrode

Baru ketika akan digunakan, harus login menggunakan akses pengguna yang sesuai.

Belajar lebih seru dengan simulasi interaktif

Simu punya ratusan simulasi interaktif Kurikulum Merdeka yang berjalan langsung di browser — tanpa instal apa pun. Jelajahi katalognya di simu.konsep.com/simulasi.

Mulai dengan akun gratis

Akun gratis membuka katalog lengkap, simulasi & materi yang bertanda terbuka, serta soal dan jawaban di tiap bab kurikulum.

simu.konsep.com/register

Ingin semua simulasi terbuka? Lihat paket berlangganan di simu.konsep.com/pricing

Artikel ini tersedia daring di simu.konsep.com/artikel/upgrade-simukonsep-03-08-2026