



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

AUDITORI

Kelas XI, Semester 2

**DISCOVERY LEARNING
BERBASIS DIFERENSIASI PROSES**

Nama :
Kelas :
Nomor :
Sekolah :

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Auditori

KEGIATAN Ke SATU



Silakan Dengarkan penjelasan tentang konsep kinetika kimia dan praktikum kimia



Kerjakan pada lembar berikutnya

KEGIATAN Ke DUA



Kerjakan soal di akhir video dan membuat catatan mengenai faktor apa saja yang mempengaruhi laju reaksi



Diskusikan dengan kelompok dan dipresentasikan



Carilah informasi mengenai aplikasi / penerapan kinetika kimia dalam kehidupan sehari - hari

note : Centang kolom jika telah menyelesaikan setiap kegiatan

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Auditori

PRAKTIKUM 1

Setelah menonton video, jawab pertanyaan berikut:

1. Jelaskan apa yang terjadi ketika cuka dan soda kue dicampur?
2. Dalam video, balon mana yang mengembang paling besar? Mengapa hal ini terjadi? Jelaskan bagaimana perbedaan jumlah soda kue mempengaruhi kecepatan reaksi dan jumlah gas yang dihasilkan.
3. Tuliskan Persamaan reaksi kimia antara cuka (asam asetat) dan soda kue (natrium bikarbonat) dengan wujud zatnya (Cair, padat, atau gas) dan gas apa yang dihasilkan dalam reaksi ini?

JAWABAN :

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Auditori

PRAKTIKUM 2

Setelah menonton video, jawab pertanyaan berikut:

1. Jelaskan apa yang terjadi ketika natrium tiosulfat ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5$) dan asam klorida (HCl) dicampur?
2. Dalam video, gelas kimia mana yang reaksinya paling cepat? Mengapa hal ini terjadi? Jelaskan bagaimana perbedaan suhu air (panas, dingin, ruangan) mempengaruhi kecepatan reaksi.
3. Tuliskan persamaan reaksi kimia antara natrium tiosulfat ($\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_5$) dengan asam klorida (HCl) dengan wujud zatnya (cair, padat, atau gas) dan endapan apa yang dihasilkan dalam reaksi ini?

JAWABAN :



LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Auditori

PRAKTIKUM 3

Setelah menonton video, jawab pertanyaan berikut:

1. Jelaskan apa yang terjadi ketika larutan hidrogen peroksida (H_2O_2) dan serbuk mangan(IV) oksida (MnO_2) dicampur?
2. Dalam video, gelas kimia mana yang menghasilkan gelembung gas lebih cepat? Mengapa hal ini terjadi? Jelaskan bagaimana mangan(IV) oksida mempengaruhi kecepatan reaksi.
3. Tuliskan Persamaan reaksi kimia antara hidrogen peroksida (H_2O_2) dengan serbuk mangan(IV) oksida (MnO_2) dengan wujud zatnya (Cair, padat, atau gas) dan gas apa yang dihasilkan dalam reaksi ini?

JAWABAN :

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Auditori

PRAKTIKUM 4

Setelah menonton video, jawab pertanyaan berikut:

1. Jelaskan apa yang terjadi ketika cuka (asam asetat) dan kulit telur (kalsium karbonat) direaksikan?
2. Dalam video, gelas kimia mana yang reaksinya paling cepat? Mengapa hal ini terjadi? Jelaskan bagaimana perbedaan bentuk kulit telur (utuh, potongan, bubuk) mempengaruhi kecepatan reaksi.
3. Tuliskan Persamaan reaksi kimia antara asam asetat (CH_3COOH) dalam cuka dan kalsium karbonat (CaCO_3) yang merupakan komponen utama kulit telur dengan wujud zatnya (cair, padat, atau gas) dan gas apa yang dihasilkan dalam reaksi ini?

JAWABAN :

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Auditori

Catatan

Faktor apa saja yang mempengaruhi laju reaksi ?
(tuliskan berdasarkan video praktikum dan yang anda ketahui lainnya,
dapat mencari melalui sumber lainnya)

JAWABAN :

LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK

Auditori

Diskusi

Carilah informasi mengenai aplikasi / penerapan kinetika kimia dalam kehidupan sehari - hari

JAWABAN :