

Lembar Kerja Peserta Didik (LKPD)

LAJU REAKSI

Nama :

Kelas :

PERHATIKAN VIDEO PEMBELAJARAN BERIKUT INI !

A. Pilihlah jawaban yang paling tepat!

- Kenaikan suhu akan mempercepat laju reaksi karena ...
 - kenaikan suhu akan menyebabkan konsentrasi pereaksi meningkat
 - frekuensi tumbukan semakin tinggi
 - dalam reaksi kimia suhu berperan sebagai katalisator
 - kenaikan suhu akan mengakibatkan turunnya energi aktivasi
 - energi kinetik partikel-partikel yang bereaksi semakin tinggi
- Suatu katalis mempercepat reaksi dengan cara meningkatkan
 - jumlah tumbukan molekul
 - energi kinetik molekul
 - perubahan entalpi
 - energi aktivasi
 - jumlah molekul yang memiliki energi di atas energi aktivasi
- Jumlah molekul yang memiliki energi di atas energi aktivasi dan menurunkan energi aktivasi sehingga reaksi dapat terjadi lebih cepat. Energi aktivasi suatu reaksi dapat diperkecil dengan cara
 - menaikkan suhu
 - menambah katalis
 - menghaluskan pereaksi
 - memperbesar tekanan
 - menambahkan konsentrasi
- Uap bensin lebih mudah terbakar daripada bensin cair. Perbedaan tersebut disebabkan karena faktor
 - entalpi
 - katalisator
 - suhu
 - luas permukaan
 - konsentrasi

B. Tariklah garis pada kotak yang memuat jawaban yang benar !

- | | | | | |
|----|---|---|---|-------------|
| 1. | Fungsi katalis yaitu mempercepat laju reaksi dan menurunkan..... | ● | ● | Laju reaksi |
| 2. | Berkurangnya jumlah pereaksi untuk satu satuan waktu atau bertambahnya hasil dalam satuan waktu | ● | ● | Suhu |
| 3. | Salah satu factor yang mempengaruhi laju reaksi adalah | ● | ● | Energi |

C. Sebutkan nama-nama alat praktikum yang ada di bawah ini !



D. Tariklah gambar dengan factor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi !



KATALIS



SUHU



KONSENTRASI



LUAS PERMUKAAN