

Lembar Kerja Peserta Didik (LKPD)

LAJU REAKSI

Nama :

Kelas :

PERHATIKAN VIDEO PEMBELAJARAN BERIKUT INI !

A. Pilihlah jawaban yang paling tepat!

1. Kenaikan suhu akan mempercepat laju reaksi karena ...
 - a. kenaikan suhu akan menyebabkan konsentrasi pereaksi meningkat
 - b. frekuensi tumbukan semakin tinggi
 - c. dalam reaksi kimia suhu berperan sebagai katalisator
 - d. kenaikan suhu akan mengakibatkan turunnya energi aktivasi
 - e. energi kinetik partikel-partikel yang bereaksi semakin tinggi
2. Suatu katalis mempercepat reaksi dengan cara meningkatkan
 - a. jumlah tumbukan molekul
 - b. energi kinetik molekul
 - c. perubahan entalpi
 - d. energi aktivasi
 - e. jumlah molekul yang memiliki energi di atas energi aktivasi
3. 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
 - a. menaikkan suhu
 - b. menambah katalis
 - c. menghaluskan pereaksi
 - d. memperbesar tekanan
 - e. menambahkan konsentrasi
4. Uap bensin lebih mudah terbakar daripada bensin cair. Perbedaan tersebut disebabkan karena faktor
 - a. entalpi
 - b. katalisator
 - c. suhu
 - d. luas permukaan
 - e. 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