

KELAS XI SMA

Lembar Kerja Peserta Didik

KONSEP LAJU REAKSI



Kelompok :
Anggota kelompok

KONSEP LAJU REAKSI

MENGAMATI

Amatilah gambar-gambar dibawah ini! Gambar dibawah merupakan contoh fenomena mengenai laju reaksi.



Gambar a



Gambar b

Pada kehidupan sehari-hari dapat kita temui peristiwa-peristiwa yang berlangsung dengan waktu cepat dan lambat. Contoh peristiwa yang berlangsung lambat yaitu pada proses perkaratan pada besi aluminium yang terguyur dengan air hujan (Gambar 1a) sedangkan contoh peristiwa dengan waktu yang cepat yaitu ledakan pistol yang mampu mengakibatkan kehancuran atau kerusakan terhadap benda mati dan benda hidup disekitarnya dalam hitungan detik (Gambar 1 b). Dari kedua peristiwa tersebut menunjukkan cepat dan lambatnya reaksi kimia. Cepat lambatnya reaksi kimia yang berlangsung dinyatakan sebagai laju reaksi .

HIPOTESIS

MENGUMPULKAN DATA

Kumpulkan informasi dari buku, modul, atau literatur jurnal online untuk menjawab pertanyaan dibawah ini!



1. Apa yang dimaksud dengan laju reaksi?
2. Tuliskan dan jelaskan persamaan laju reaksi yang menjelaskan pengurangan konsentrasi reaktan dan penambahan konsentrasi produk terhadap waktu!
3. Jelaskan hubungan energi aktivasi (EA) dengan reaksi eksotermik dan reaksi endotermik!

Jawaban

MENGASOSIASI

Berdasarkan Informasi yang telah kalian kumpulkan, diskusikan dan jawablah pertanyaan berikut!



1. Bandingkan perbedaan laju reaksi antara perkaratan besi dan proses ledakan.
2. Tuliskan reaksi kimia dan persamaan laju reaksinya pada proses perkaratan dan proses ledakan!
3. Jelaskan reaksi perkaratan besi dan reaksi ledakan termasuk reaksi eksotermik atau endotermik?

Jawaban

MENGKOMUNIKASIKAN

Susunlah kesimpulan dalam bentuk esai singkat (minimal 100 kata) berdasarkan informasi yang telah kalian peroleh.

Kesimpulan