



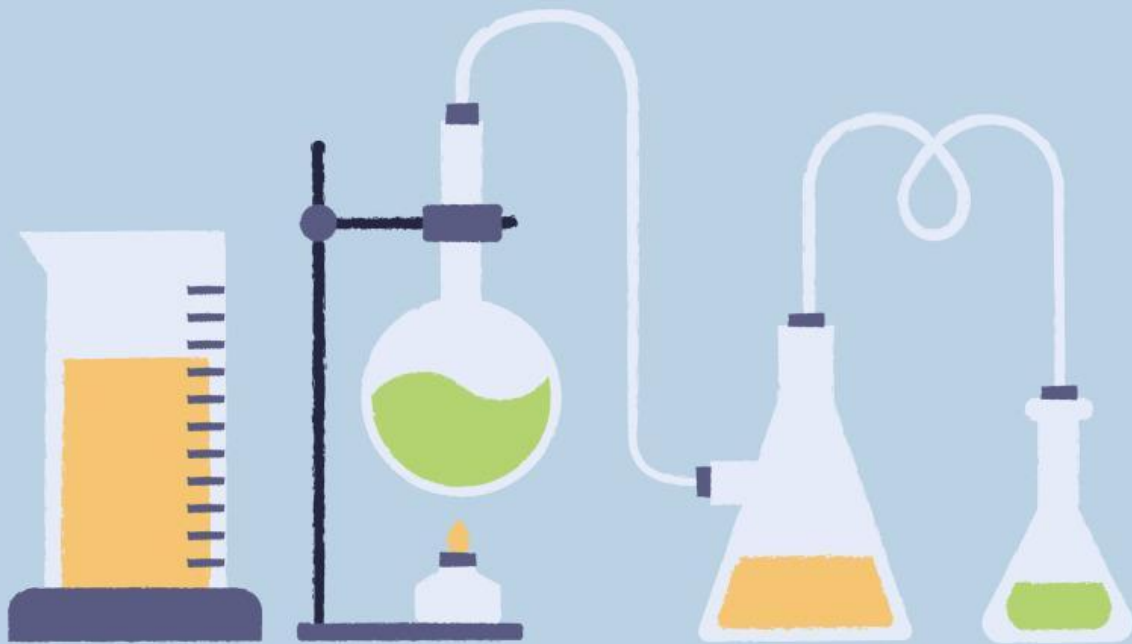
Merdeka
Mengajar



LKPD

Discovery Learning

FAKTOR-FAKTOR YANG MEMPENGARUHI LAJU REAKSI



NAMA :

KELAS :

KELOMPOK :





KOMPETENSI DASAR

Menjelaskan faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi menggunakan teori tumbukan



CAPAIAN PEMBELAJARAN

1. Menjelaskan pengertian laju reaksi
2. Menjelaskan teori tumbukan pada reaksi kimia
3. Mengelompokkan faktor yang mempengaruhi laju reaksi
4. Memberikan contoh faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi

TUJUAN PEMBELAJARAN

Diharapkan peserta didik dapat mengidentifikasi 4 faktor laju reaksi melalui pembelajaran berbasis Discovery Learning berpendekatan scientific setelah melakukan kegiatan diskusi, ceramah, dan tanya jawab.





LEMBAR KERJA PESERTA DIDIK



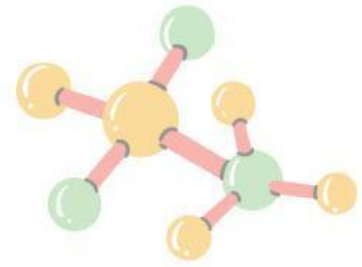
PETUNJUK PENGGUNAAN LKPD

- Baca dan pahami LKPD Laju Reaksi dengan seksama
- Pahami setiap intruksi yang ada pada LKPD
- Diskusikan bersama kelompok untuk menyelesaikan permasalahan yang terdapat di LKPD
- Tanyakan kepada guru apabila terdapat hal yang belum jelas





DASAR TEORI



1. Pengertian Laju Reaksi

Laju reaksi adalah perubahan konsentrasi molar zat-zat yang bereaksi pada setiap waktu.

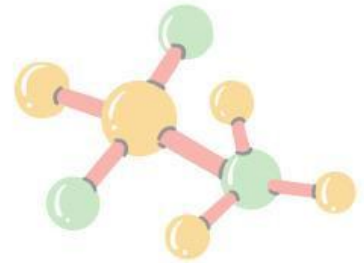
2. Penentuan Laju Reaksi

Laju reaksi dapat ditentukan dengan mengukur banyaknya produk yang dihasilkan atau banyaknya reaktan yang bereaksi pada selang waktu tertentu. Jika reaksi kimia yang sedang berlangsung menghasilkan perubahan warna akibat berkurangnya reaktan atau terbentuknya produk, maka laju reaksi ditentukan dengan mengukur perubahan intensitas warna larutan. Pengukuran dilakukan dengan alat spektrofotometer.





DASAR TEORI



Faktor-Faktor yang Menentukan Laju Reaksi:

1. Konsentrasi

Larutan dengan konsentrasi yang lebih besar (pekat) mengandung partikel yang lebih rapat dibandingkan dengan larutan yang encer. Semakin besar konsentrasinya maka semakin banyak molekul-molekul reaktan yang bereaksi sehingga semakin besar akan terjadinya tumbukkan antar molekulnya dan semakin besar pula akan terjadinya reaksi.

2. Suhu

Reaksi kimia cenderung berlangsung lebih cepat pada suhu yang lebih tinggi. Semakin tinggi suhu reaksi, maka semakin cepat pergerakan partikel-partikel zat yang bereaksi sehingga tumbukkan antar partikelnya lebih cepat dan reaksi berlangsung lebih cepat. Dengan demikian, kenaikan suhu akan memperbesar laju reaksi.

3. Luas Permukaan

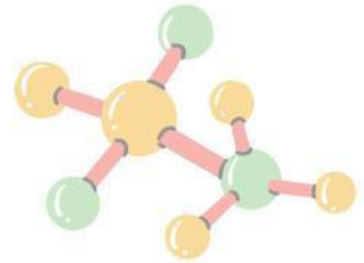
Luas permukaan sentuh memiliki fungsi dan peranan yang sangat penting, sehingga menyebabkan laju reaksi semakin cepat. Begitu pula, apabila semakin kecil luas permukaan bidang sentuh, maka semakin kecil tumbukan yang terjadi antar partikel, oleh karenanya laju reaksi pun semakin kecil.

4. Katalis

Katalis merupakan zat dengan fungsi mempercepat laju reaksi kimia pada suhu tertentu, tanpa mengalami perubahan atau terpakai oleh reaksi itu sendiri. Sebuah katalis berperan dalam reaksi tetapi bukan sebagai pereaksi ataupun produk. Katalis mempercepat reaksi dengan cara menurunkan harga energi aktivasi (E_a).



DASAR TEORI



3. Persamaan Laju Reaksi

Persamaan laju reaksi persamaan aljabar yang merupakan menyatakan hubungan laju reaksi dengan konsentrasi pereaksi. Tetapan laju reaksi (k) bergantung pada suhu reaksi dan memiliki harga tertentu untuk setiap reaksi.

Persamaan reaksi:



Persamaan laju reaksi:

$$r = k [A]^m [B]^n$$

r = laju reaksi

k = tetapan laju reaksi

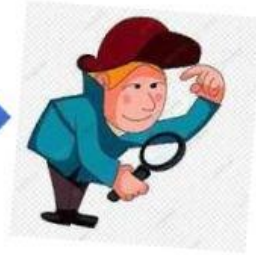
M, n dan B = orde (tingkat) reaksi pada pereaksi A

4. Orde Reaksi

Orde reaksi adalah bilangan yang menyatakan besarnya pengaruh konsentrasi reaktan saat terjadi laju reaksi. Orde reaksi (kebanyakan) bilangan bulat, tetapi juga bisa dalam bentuk pecahan dan bilangan negatif. Ada beberapa jenis dari orde reaksi, yaitu Orde reaksi nol, Orde reaksi satu, dan Orde reaksi dua.



STIMULASI



Dalam kehidupan sehari-hari, kita sering menjumpai reaksi kimia. Reaksi kimia yang berlangsung memiliki kecepatan reaksi yang berbeda-beda. Ada reaksi kimia yang berlangsung sangat cepat. Serta ada pula yang berlangsung sangat lambat. Perhatikan fenomena dibawah ini!





IDENTIFIKASI MASALAH



Berdasarkan fenomena diatas, tuliskan permasalahan-permasalahan yang kalian temukan dalam bentuk pertanyaan!

Large dashed blue box for writing the identified problems in the form of questions.

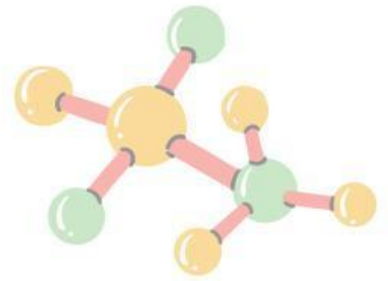




Merdeka
Mengajar



PENGUMPULAN DATA



Carilah informasi sebanyak-banyaknya dari beberapa referensi untuk menjawab pertanyaan-pertanyaan yang telah kalian tulis di atas!

Empty dashed blue box for data collection.

PENGOLAHAN DATA



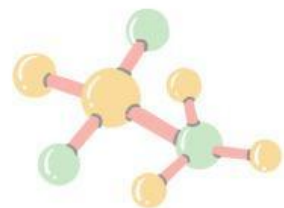
Jawablah pertanyaan berikut!

1. Sebutkan faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi!
2. Bagaimana pengaruh faktor tersebut terhadap laju reaksi!
3. Kaitkan faktor-faktor tersebut pada kehidupan sehari-hari!



Jawaban:

PEMBUKTIAN



Presentasikan hasil diskusi kelompok tentang faktor-faktor yang mempengaruhi laju reaksi di depan kelas!





Merdeka
Mengajar



KESIMPULAN



Tulislah kesimpulan yang diperoleh dari pembelajaran yang dilakukan!

